Aus der Klinik und Poliklinik für Augenheilkunde

des Universitätsklinikums Hamburg-Eppendorf

Direktor Prof. Dr. G. Richard

Untersuchung des Sauerstoffgehaltes in Flugzeugkabinen während Langstreckenflügen und Kontrolle der Blutgase unter entsprechenden Bedingungen in der Höhen-Klima-Simulationsanlage

Dissertation

zur Erlangung des Grades eines Doktors der Medizin der Medizinischen Fakultät der Universität Hamburg vorgelegt von

> Frank Neuwirth aus Gingen an der Fils Hamburg 2008

Angenommen von der Medizinischen Fakultät der Universität Hamburg am: **15.09.2008**

Veröffentlichung mit Genehmigung der Medizinischen Fakultät der Universität Hamburg

Prüfungsausschuss, der Vorsitzende: Prof. Dr. J. Draeger

Prüfungsausschuss: 2. Gutachter: Prof. Dr. E. Rumberger

Prüfungsausschuss: 3. Gutachter: Prof. Dr. X. Baur

Prüfungsausschuss: Stellv. Mitglied: Prof. Dr. A. Goetz

Meinen Eltern, Großeltern und meiner Schwester gewidmet

1. Inhaltsverzeichnis

1.	Inhal	tsverzeichnis	1
2.	Arbei	tshypothese und Fragestellung	4
3.	Einlei	tung	5
3.	1 F	hysikalische Grundlagen und Gesetzmäßigkeiten	5
	3.1.1	Struktur der Erdatmosphäre	5
	3.1.2	Zusammensetzung der Atmosphäre	6
	3.1.3	Die ICAO-Standardatmosphäre (1964)	7
	3.1.4	Die Gasgesetze	10
3.	2 F	hysiologische Grundlagen	13
	3.2.1	Atmung	13
	3.2.	I.1 Gasaustausch in der Lunge	13
	3.2.	1.2 Sauerstofftransport im Blut	15
	3	.2.1.2.1 Transportformen	15
	3	.2.1.2.2 O ₂ -Transportkapazität	17
	3	.2.1.2.3 Veränderungen der O ₂ -Affinität des Hämoglobins	17
	3	.2.1.2.4 Inaktive Formen des Hämoglobins	19
	3.2.	I.3 Kohlendioxidtransport im Blut	20
3.	3 E	Cinführung in die Höhenphysiologie	21
	3.3.1	Abfall des arteriellen PO ₂ und der HbO ₂ -Sättigung	21
	3.3.2	Zunahme der pulmonalen Ventilation	23
	3.3.3	Abnahme des Plasmavolumens	23
	3.3.4	Steigerung der Erythropoese	24
	3.3.5	Zunahme der Sympathikus-Aktivität	24
	3.3.6	Abnahme von Herzschlagvolumen und kardialem Auswurf	24
	3.3.7	Abnahme der linksventrikulären Dimension	25
	3.3.8	Veränderung der O ₂ -Bindungskurve	25
	3.3.9	Abnahme der sensomotorischen Leistung	26
	3.3.10	Höhenumstellung und Höhenakklimatisation	26
3.	4 H	listorischer Abschnitt	29
	3.4.1	Die Anfänge der Luftfahrt	29
	3.4.2	Die ersten Jet Airliner	30
	3.4.3	Andere Wege in der Raumfahrt	31

•	3.5	Heuti	ige Gegebenheiten	32
	3.5.1	Fur	nktionsweise moderner Druckklimaanlagen	32
	3.5.2	Dru	uckregelung	35
4.	Mate	rial ı	und Methoden	39
4	4.1	Unter	rsuchung im Verkehrsflugzeug	39
	4.1.1	Air	line, Flugzeugtyp, Strecken	39
	4.1.2	Sau	uerstoffmessung	40
4	4.2	Unter	rsuchung in der Höhen-Klima-Simulationsanlage	40
	4.2.1	Hö	hen-Klima-Simulationsanlage	40
	4.2	.1.1	Allgemeine Beschreibung	40
	4.2	.1.2	Technische Beschreibung	42
	4.2	.1.3	Sicherheitstechnische Einrichtungen	43
	4.2	.1.4	Messwerterfassung und Verarbeitung	44
	4.2.2	Bes	schreibung der untersuchten Parameter	45
	4.2	.2.1	Blutbild	45
	4.2	.2.2	Blutgasanalyse	46
	4.2	.2.3	Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung	46
	4.2	.2.4	Messung der Fingertemperatur	48
	4.2	.2.5	Statistische Auswertung	48
	4.2.3	Bes	schreibung des untersuchten Kollektivs	49
	4.2.4	Un	tersuchungsablauf	50
	4.2	.4.1	Voruntersuchung	50
	4.2	.4.2	Vorbereitung in der HKS	50
	4.2	.4.3	Flugprofil	51
	4.2	.4.4	Datenerfassung	52
5.	Ergel	bniss	e	54
	5.1	Ergel	bnisse in der Flugzeugkabine	54
-	5.2	Ergel	bnisse in der Höhen-Klima-Simulationsanlage	54
	5.2.1	All	gemeinbefinden	54
	5.2.2	Lut	ftzusammensetzung in der Unterdruckkammer	54
	5.2.3	Sau	uerstoffpartialdruck im Kapillarblut	55
	5.2.4	Sau	uerstoffsättigung	57
	5.2.5	Fin	gertemperatur	59
	5.2.6	Hä	matokrit	61
	5.2.7	Par	rtialdruck des Kohlendioxids	61
	5.2.8	Alt	er, Gewicht und Körpergröße	63

6.	Diskussion	65
7.	Zusammenfassung	72
8.	Literaturverzeichnis	74
9.	Abbildungsverzeichnis	
10.	Tabellenverzeichnis	86
11.	Danksagung	86
<i>12</i> .	Lebenslauf	88
<i>13</i> .	Erklärung	90

2. Arbeitshypothese und Fragestellung

Es ist bekannt, dass mit zunehmender Höhe der Sauerstoffpartialdruck abnimmt. Nicht bekannt ist jedoch, ob sich der absolute Sauerstoffgehalt der Kabinenluft auf Langstreckenflügen verändert, wenn aus wirtschaftlichen Gründen die Frischluftzufuhr gedrosselt wird. Unseres Wissens wurde der Sauerstoffgehalt während der Flüge in jüngerer Zeit nicht nachgemessen, jedenfalls ist aus der gängigen Literatur nichts darüber bekannt, und so liegt die Vermutung nahe, dass man sich auf die Berechnungen der Ingenieure verlässt.

Die Anzahl der Fluggäste, die mit kommerziellen Airlines reisen, ist in den letzten Jahren stark gestiegen und wird in Zukunft noch weiter wachsen. Das Durchschnittsalter der Passagiere steigt entsprechend der soziodemographischen Veränderung der Bevölkerungsstruktur und aufgrund des Angebots an billigen Tickets. Es gibt nur wenige Untersuchungen über den Einfluss von Flugreisen auf die Sauerstoffsättigung im Blut, die unter der Normalbevölkerung durchgeführt wurden [41]. Humphreys fand heraus, dass bei 54% der Passagiere die peripheren Sauerstoffsättigungswerte im Blut von 97% in Ortshöhe auf 94% und darunter in Reiseflughöhe absanken. Sättigungsmessungen bei gesunden Airlinepiloten während Routineflügen, bei denen mehr als die Hälfte auf Werte von 90% (PaO₂ \approx 58 mmHg) sanken [15], lassen darauf schließen, dass eine nicht zu geringe Anzahl von Passagieren ebenfalls eine signifikante Hypoxie erleidet [55]. Dies könnte auch der Grund dafür sein, dass respiratorische Probleme die Mehrheit der Notfälle an Bord von Flugzeugen darstellen, hervorgerufen durch Verschlimmerung bereits bestehender gesundheitlicher Probleme während des Fluges [62].

In einer früheren Studie fanden wir des weiteren signifikante Unterschiede beim Vergleich der pulsoxymetrischen Sauerstoffsättigungswerte (SpO₂) zwischen Frauen und Männern (in 8000 ft: t = 2,1948; 0,002 < p < 0,005) [58]. Deshalb ist ein weiteres Ziel der vorliegenden Arbeit auch diesen Befund anhand von genaueren Untersuchungen mit zusätzlichen Parametern, wie z.B. der Blutgasanalyse und der Messung der Fingertemperatur, zu erklären. Da die Druckhöhen bei Reiseflügen üblicherweise zwischen 6000 ft und 8000 ft (1829 m und 2438 m) liegen, legten wir unser Hauptaugenmerk auf diese Höhen.

3. Einleitung

3.1 Physikalische Grundlagen und Gesetzmäßigkeiten

3.1.1 Struktur der Erdatmosphäre

Die Erdatmosphäre erstreckt sich vom Boden bis in eine Höhe von 2000-3000 km und geht dann ohne scharfe Abgrenzung in den Weltraum über. Durch ihre unterschiedlichen thermischen Eigenschaften kann man sie in verschiedene Stufen unterteilen.

Die Troposphäre ist die unterste Schicht und beträgt an den Polen ca. 6-8 km, am Äquator jedoch durch die erhöhte Sonneneinstrahlung 10-12 km. Obwohl sie nur einen sehr kleinen Teil der Gesamtatmosphäre einnimmt, enthält sie etwa 75-80% der atmosphärischen Gase. Der Grund dafür ist, dass Gase kompressibel sind und der Luftdruck mit steigender Höhe nichtlinear abnimmt. Da in der Troposphäre nahezu der gesamte Wasserdampf der Atmosphäre enthalten ist, spielt sich hier das Wettergeschehen ab. Typisch ist auch eine nahezu konstante Temperaturabnahme von knapp 2°C pro 1000 ft Höhengewinn.

Die Stratosphäre wird von der Troposphäre durch die Tropopause abgegrenzt, eine Schicht, in der die Temperatur konstant bleibt. In der Stratosphäre, die sich bis etwa 55 km Höhe ausdehnt, steigt die Temperatur wieder auf 0°C an. Der Grund für diesen Temperaturanstieg ist die Umwandlung von Sauerstoff (O_2) zu Ozon (O_3) durch UV-Strahlung.

Die über der Stratopause liegenden Schichten, die Mesosphäre (70-80 km Höhe), Thermosphäre (ca. 800 km Höhe) und die Exosphäre (2000-3000 km Höhe) spielen für die Zivilluftfahrt derzeit noch keine Rolle [63].



3.1.2 Zusammensetzung der Atmosphäre

Die Gaszusammensetzung der Atmosphäre ist zwischen Meereshöhe und etwa 100 km Höhe bemerkenswert konstant. Begründet wird dies durch die vertikalen



Luftbewegungen, die zu einer starken Durchmischung führen. Die Luft besteht zu 78% aus Stickstoff (N₂), 20,9% Sauerstoff $(O_2),$ aus 0,9% aus Argon (Ar) und zu etwa 0,1% aus Kohlendioxid (CO₂) und Edelgasen (s. Tab. 3-1). Ozon (O₃) ist ein weiterer wichtiger Bestandteil der Atmosphäre, jedoch erst in Höhen zwischen

etwa 12 und 42 km. Die niedrigeren Schichten der Atmosphäre bis etwa 10 km Höhe enthalten je nach Temperatur auch einen signifikanten Anteil an Wasserdampf [33].

Chemischer Stoff	Chemisches Zeichen	Volumenanteil (%)
Stickstoff	N_2	78,09
Sauerstoff	O_2	20,95
Argon	Ar	0,93
Kohlendioxid	CO_2	0,03
Neon	Ne	$1,82 \times 10^{-3}$
Helium	He	$5,24 \times 10^{-4}$
Krypton	Kr	$1,14 \times 10^{-4}$
Wasserstoff	H_2	$5,00 \times 10^{-5}$
Xenon	Xe	$8,70 \times 10^{-6}$
Ozon (Wert veränderlich)	O_3	$7,00 \times 10^{-7}$

Tabelle 3-1: Gaszusammensetzung der Atmosphäre [33]

3.1.3 Die ICAO-Standardatmosphäre (1964)

Die weltweit benutzte ICAO-Standardatmosphäre (International Civil Aviation Organization) wurde aus praktischen Standardisierungsgründen eingeführt. Sie charakterisiert den Luftdruck und die Temperatur der wirklichen Atmosphäre auf einer Breite von 45° Nord nur in etwa. Zusätzlich hat sie folgende Besonderheiten:

Die Luft ist trocken, staubfrei und von definierter chemischer Zusammensetzung (s. Tab. 3-1) Der Luftdruck in Meereshöhe beträgt 760 mmHg bzw. 1013,25 hPa Die Luftdichte in Meereshöhe beträgt 1,225 kg/m³ Die relative Molmasse der Luft beträgt 28,9644 Die Erdanziehung beträgt 9,80665 m/s² und ist konstant Das Temperatur-Höhenprofil sieht aus wie folgt: Temperatur in Meereshöhe +15°C 1,98°C Abkühlung pro 1000 ft Tropopausenhöhe bei 11 km bzw. 36 089 ft Temperatur der isothermalen Schicht der Stratosphäre von –56,5°C zwischen 11 km und 20 km bzw. 36 089 ft und 65 616 ft Temperatur steigt progressiv ab 65 616 ft an und beträgt bei 100 000 ft –46°C

Н	öhe	Luftdruck	Temperatur
[ft]	[m]	[mmHg]	[°C]
0	0	760	+15,0
1000	305	733	+13,0
2000	610	706	+11,0
3000	914	681	+9,1
4000	1219	656	+7,1
5000	1525	632	+5,1
6000	1829	609	+3,1
7000	2134	586	+1,1
8000	2438	565	-0,9
9000	2743	543	-2,8

Tabelle 3-2: ICAO (1964): Standardatmosphäre [26]

Н	öhe	Luftdruck	Temperatur
[ft]	[m]	[mmHg]	[°C]
10 000	3048	523	-4,8
11 000	3353	503	-6,8
12 000	3658	483	-8,8
13 000	3962	465	-10,8
14 000	4267	447	-12,7
15 000	4572	429	-14,7
16 000	4879	412	-16,7
17 000	5182	395	-18,7
18 000	5486	380	-20,7
19 000	5791	364	-22,6
20 000	6096	349	-24,6
21 000	6401	335	-26,6
22 000	6706	321	-28,6
23 000	7010	307	-30,6
24 000	7315	294	-32,6
25 000	7620	282	-34,5
26 000	7925	270	-36,5
27 000	8230	258	-38,5
28 000	8534	247	-40,5
29 000	8839	236	-42,5
30 000	9144	226	-44,4
31 000	9449	215	-46,4
32 000	9754	206	-48,4
33 000	10 058	196	-50,6
34 000	10 363	187	-52,4
35 000	10 668	179	-54,2
36 000	10 973	170	-56,3
37 000	11 278	162	-56,5
38 000	11 582	155	-56,5
39 000	11 887	147	-56,5
40 000	12 192	141	-56,5
41 000	12 497	134	-56,5
42 000	12 802	128	-56,5
43 000	13 107	122	-56,5
44 000	13 411	116	-56,5
45 000	13 716	111	-56,5
46 000	14 021	106	-56,5
47 000	14 326	101	-56,5
48 000	14 630	96	-56,5
49 000	14 935	91	-56,5

Н	öhe	Luftdruck	Temperatur
[ft]	[m]	[mmHg]	[°C]
50 000	15 240	87	-56,5
51 000	15 545	83	-56,5
52 000	15 850	80	-56,5
53 000	16 155	76	-56,5
54 000	16 459	72	-56,5
55 000	16 764	69	-56,5
56 000	17 069	66	-56,5
57 000	17 374	62	-56,5
58 000	17 679	60	-56,5
59 000	17 983	57	-56,5
60 000	18 288	54	-56,5
65 000	19 812	42	-56,5
70 000	21 336	33	-55,2
75 000	22 860	26	-53,6
80 000	24 348	21	-52,1
85 000	25 908	16	-50,6
90 000	27 432	13	-49,1
95 000	28 956	10	-47,5
100 000	30 480	8	-46,0

3.1.4 Die Gasgesetze

Die physikalischen Gesetze, die das Verhalten von Gasen sowohl in Gasmischungen als auch in gelöster Form in Flüssigkeiten beschreiben, tragen entscheidend dazu bei den Einfluss der Höhe auf die menschliche Physiologie zu verstehen.

Voraussetzung für die Gültigkeit der Gasgesetze ist, dass der Zustand der gasförmigen Bestandteile der Luft in einem großen Temperatur- und Druckbereich annähernd dem Zustand eines idealen Gases entspricht, so dass auch die Zustandsgleichung für ideale Gase eine prinzipielle Gültigkeit besitzt [79]:

 $P \times V = m \times R \times T$ P = Luftdruck in mbar V = Volumen eines Gases in cm³ m = Masse des Gases in g R = spezifische Gaskonstante(beträgt für trockene Luft: 2,8704 10-1 J x g-1 x K-1)

bzw.

 $P \times V / T = m \times R = const.$ T = Temperatur in Kelvin

Boyle-Mariottesches Gasgesetz

Dieses Gesetz besagt, dass sich das Volumen einer bestimmten Gasmenge umgekehrt proportional zum Umgebungsdruck verhält, vorausgesetzt, die Temperatur bleibt konstant.

 $P_1 \times V_1 = P_2 \times V_2$ $P_1 = Druck \text{ in der Ausgangshöhe}$ $V_1 = Volumen \text{ in der Ausgangshöhe}$ $P_2 = Druck \text{ in der veränderten Höhe}$ $V_2 = Volumen \text{ in der veränderten Höhe}$

Daraus folgt, dass sich das Volumen von Gasen bei abnehmendem Druck (Steigflug) ausdehnt und bei zunehmendem Druck (Sinkflug) verringert. Ein Gasvolumen in 18 000 ft (5 486 m) ist doppelt so groß wie in Meereshöhe, in 39 000 ft (11 887 m) 5-fach größer [79].

Dies gilt auch für die in menschlichen Höhlen eingeschlossenen Gase, wie z.B. Magen, Darm, Nasennebenhöhlen und Mittelohr, jedoch mit der Einschränkung, dass der Wasserdampfdruck der im menschlichen Organismus feuchtigkeitsgesättigten Gase abgezogen werden muss. Die Verringerung des Gesamtgasdrucks um den Wasserdampfpartialdruck führt dazu, dass sich feuchtigkeitsgesättigte Gase stärker ausdehnen als trockene Luft. Bei einer in der zivilen Luftfahrt üblichen maximalen Kabinendruckhöhe von 8000 ft (2438 m) haben sich die Gase im Körper auf etwa das 1,5-fache Volumen ausgedehnt.

Daltonsches Gasgesetz

Das Daltonsche Gasgesetz beschreibt das Verhalten der einzelnen Gase in einem Gasgemisch wie z. B. der Luft. Es besagt, dass der Gesamtdruck eines Gasgemisches gleich der Summe aller Teildrücke der einzelnen Gase ist.

$$P = p_1 + p_2 + p_3 \dots + p_n$$

Der Teildruck eines Gases in einem Gasgemisch entspricht seinem prozentualen Volumenanteil:

$$p = P \times Vol \%$$

Für den Sauerstoffpartialdruck in der ICAO-Standardatmosphäre gilt dann: $Po_2 = 1013 hPa (760 mmHg) \times 20,95 \% = 212 hPa (159,2 mmHg) [33].$

Mit abnehmender Höhe nimmt der Luftdruck und damit ebenso der Sauerstoffpartialdruck ab. So beträgt der O₂-Partialdruck in 8000 ft (2438 m) Höhe nur noch 158 hPa (118 mmHg). Da der menschliche Organismus durch ein Druckgefälle zwischen O₂-Partialdruck in der Umgebung und O₂-Partialdruck in den Erythrozyten mit Sauerstoff versorgt wird, kommt es bei zu geringen Druckdifferenzen zu einem Sauerstoffmangel (Hypoxie). Diese Erscheinung kann sich in Kreislaufregulationsstörungen, ggf. Luftnot trotz vermehrten Atemantriebs und sogar möglichen Beeinträchtigungen der Funktionen des ZNS (Zentralnervensystem) äußern.

Gasgesetz von Henry

Das Gasgesetz von Henry besagt, dass die Menge eines physikalisch, also nicht chemisch gebundenen, in Flüssigkeiten gelösten Gases direkt proportional zum Druck des über der Flüssigkeit liegenden Gases ist, vorausgesetzt die Temperatur bleibt konstant. Je stärker der Druck eines Gases auf eine Flüssigkeit drückt, desto mehr Gas wird in der Flüssigkeit gelöst und umgekehrt [79]. Die absolute Menge (C) des in Flüssigkeit gelösten Gases (x) ist daher abhängig von dem Löslichkeitsprodukt (α) des Gases in Flüssigkeit (Bunsenscher Löslichkeitskoeffizient) und von seinem Partialdruck (P).

$$C_x = \alpha_x \times P_x$$

Dieses Gasgesetz hat große Bedeutung für das Verhalten des Blutes bei plötzlich abnehmendem Umgebungsdruck. Im Blut liegen Sauerstoff, Kohlendioxid und Stickstoff physikalisch gelöst vor. Sauerstoff und Kohlendioxid sind im Wesentlichen chemisch im Blut gebunden, während Stickstoff ausschließlich physikalisch gelöst ist und keine chemische Bindung im Blut eingeht. Kommt es nun zu einem Druckabfall in der Umgebungsluft, geht der gelöste Stickstoff in seine gasförmige Phase über. Nur relativ langsam stellt sich in der Lunge durch Diffusion des Stickstoffs ein neues Gleichgewicht her. Bei einem plötzlichen Druckabfall ist die Diffusion von Stickstoff zu langsam, und es kann deshalb zur Gasbläschenbildung und schließlich zu einer Gasembolie im Körper kommen. Symptome durch zu schnelle Gasbläschenfreisetzung werden unter dem Begriff Druckfallkrankheit oder Dekompressionskrankheit zusammengefasst. Bekannt ist das Phänomen bei Tauchern als Caissonkrankheit [33, 63].

Charles' Gasgesetz

Das Gasgesetz von Charles besagt, dass das Gasvolumen bei konstantem Druck direkt proportional zu seiner absoluten Temperatur ist [33].

$$V_1 / V_2 = T_1 / T_2 = (t_1 + 273) / (t_2 + 273)$$

V ₁ = ursprüngliches Volumen	T_1 = ursprüngliche absolute Temperatur	t_1 = ursprüngliche Temperatur in °C
V ₂ = verändertes Volumen	T_2 = veränderte absolute Temperatur	t ₂ .= veränderte Temperatur in °C

Gay-Lussacsches Gasgesetz

Das Gasgesetz von Gay-Lussac besagt, dass sich bei konstantem Druck alle Gase proportional zum Anstieg der Temperatur ausdehnen [63].

Gasdiffusionsgesetz

Das Gasdiffusionsgesetz beschreibt, dass Moleküle in unterschiedlichen Lösungen von der höher konzentrierten Lösung in die mit niedriger Konzentration diffundieren. Zusammen mit dem Fickschen Gesetz, das die Verhältnisse bei Gasdiffusion durch Gewebe beschreibt, ergeben sich Wechselwirkungen zum Gasgesetz von Henry und erklärt damit eine Grundlage für das Auftreten der Druckfallkrankheit [63].

3.2 Physiologische Grundlagen

3.2.1 Atmung

Betrachtet man die Atmung näher, so kann man zwischen einer äußeren und einer inneren Atmung unterscheiden. Die äußere Atmung bezeichnet den Gasaustausch zwischen Körper und Umwelt, die innere Atmung die Versorgung von Zellen und Geweben mit Sauerstoff sowie die Entsorgung von Kohlendioxid. Der Sauerstoff gelangt zusammen mit der Atemluft durch die Atembewegungen des Thorax in die Lunge.

Die Erwärmung und Befeuchtung der Inspirationsluft findet überwiegend im Nasen-Rachen-Raum statt, so dass sie beim Eintritt in die Alveolen die Körpertemperatur von 37°C erreicht hat und vollständig mit Wasserdampf gesättigt ist.

3.2.1.1 Gasaustausch in der Lunge

In den Alveolen erfolgt der Austausch der Atemgase zwischen der Gasphase und dem Blut entsprechend dem Partialdruckgefälle. Die Zahl der Alveolen wird auf etwa 300 Millionen geschätzt, so dass sich eine Gesamtoberfläche von ca. 140 m² ergibt. Die Trennung zum Lungenkapillarblut erfolgt durch die so genannte alveolokapilläre Membran. Sie hat eine Dicke von etwa 1 μ m und stellt deshalb nur ein geringes Hindernis für die Diffusion der Atemgase dar [77].

Die Ruhe-Atemfrequenz beträgt normalerweise ca. 15 Atemzüge pro Minute. Bei einem Atemzugvolumen von 500 ml werden ca. 7,5 l/min Luft eingeatmet, wovon etwa 5,25 l/min in die Alveolen gelangen; die Differenz ist Totraumventilation.

Der Sauerstoffanteil der Einatemluft beträgt 20,95 % und der Kohlendioxidanteil 0,03 %. In der Ausatemluft ist der Sauerstoffanteil 16 % und der Kohlendioxidanteil 4 %. Für den Erwachsenen in körperlicher Ruhe beträgt die Sauerstoffaufnahme etwa 280 ml/min, die Kohlendioxidabgabe 230 ml/min (s. Tab. 3-3).

.

	O ₂	CO ₂	O ₂	CO ₂
Inspirations- luft	0,209	0,0003	150 mmHg (20 kPa)	0,2 mmHg (0,03 kPa)
Alveoläres Gasgemisch	0,14	0,053	100 mmHg (13,3 kPa)	40 mmHg (5,3 kPa)
Exspirations- gemisch	0,16	0,04	114 mmHg (15,2 kPa)	29 mmHg (3,9 kPa)

Tabelle 3-3: Inspiratorische, alveoläre und expiratorische Fraktionen bzw. Partialdrücke der Atemgase bei Ruheatmung in Meereshöhe [66].

.

.

In den Alveolen betragen der Po₂ 100 mmHg (13,33 kPa) und der Pco₂ 40 mmHg (5,33 kPa). Im arteriellen Teil der Alveolarkapillaren wird das sauerstoffarme Blut aus dem Organismus zum Gasaustausch herangeführt. Dort liegen die Werte für den Po₂ bei 40 mmHg (5,33 kPa) und für den Pco₂ bei 46 mmHg (6,27 kPa). Durch dieses Druckgefälle wird die Diffusion zwischen Alveolarraum und Erythrozyten aufrechterhalten. Der Gasaustausch findet in der Zeit statt, in der die Erythrozyten mit den Alveolen in Kontakt sind und dauert ca. 0,75 Sekunden. Anschließend entsprechen die Partialdrücke im venösen Teil der Alveolarkapillaren annähernd denen in den Alveolen. Die Kontaktzeit kann bei körperlicher Arbeit bis auf ein Drittel des Ruhewertes verringert sein [79].

3.2.1.2 Sauerstofftransport im Blut

3.2.1.2.1 Transportformen

1. Physikalisch gelöst im Plasma

Nach dem Gesetz von Henry ist die gelöste Menge an Sauerstoff abhängig von seinem Partialdruck und von seinem Löslichkeitskoeffizienten:

 $C_x = \alpha_x \times P_x$. Der Löslichkeitskoeffizient, α_x , hängt seinerseits wiederum von der Art der Flüssigkeit, der Art der Moleküle, X, sowie der Temperatur ab. Er beträgt bei 37°C Körpertemperatur 0,211 ml _{STPD} O₂ l⁻¹ kPa⁻¹. Zur Berechnung der gelösten Gasmenge benötigt man nun noch das Volumen V.

 $M_x = \alpha_x \times V \times P_x \qquad M_x = \text{gelöste Gasmenge}$ $\alpha_x = \text{Bunsen-Löslichkeitskoeffizient}$ $P_x = \text{Partialdruck}$

Der physikalisch gelöste Sauerstoff beträgt beim Menschen etwa 0,13 mmol/l und spielt für die Sauerstoffversorgung des Gewebes gegenüber dem in bedeutenderem Umfang chemisch gebundenen Sauerstoff eine eher geringe Rolle. Dieser Zustandsform wird jedoch eine große biologische Bedeutung beigemessen. Bevor die Sauerstoffmoleküle eine chemische Verbindung eingehen können, müssen sie erst in gelöster Form zu ihren Reaktionspartnern wandern. Das bedeutet, dass jedes Sauerstoffmolekül, das in der Lunge oder im Gewebe ausgetauscht wird, zuvor den Zustand der physikalischen Lösung durchlaufen hat. Dies gilt auch für den Transport von Kohlendioxid im Körper. 2. Chemisch gebunden an Erythrozyten

Der überwiegende Teil des im Blut transportierten Sauerstoffs ist chemisch



an das Hämoglobin gebunden. Hämoglobin ist ein Chromoproteid, das aus Globin und vier Häm-Molekülen besteht. Das Globin des Erwachsenen setzt sich aus vier Untereinheiten zusammen, je zwei helleren α -Ketten und zwei dunkleren β -Ketten. Das Häm besteht aus einem Protoporphyringerüst, gebildet aus vier Pyrolringen, die über Methinbrücken miteinander verbunden sind und charakteris-

tische Seitenketten tragen. Entscheidend für die Funktion ist das zentral angeordnete Eisenatom Fe2+ (siehe Abb. 3-3).

An dieses zweiwertige Eisenatom wird Sauerstoff ohne Wertigkeitsänderung reversibel angelagert. Das Hämoglobin (Hb) geht in Oxyhämoglobin (HbO2) über. Man spricht hier von Oxygenation, um deutlich zu machen, dass die Sauerstoffanlagerung ohne Wertigkeitsänderung stattfindet. Die Reaktion des Sauerstoffs folgt dem Massenwirkungsgesetz. Es ist demnach vom Sauerstoffpartialdruck abhängig, wieviel Hämoglobin in Oxyhämoglobin übergeht. Der Anteil des Oxyhämoglobins am insgesamt vorliegenden Hämoglobin wird als Sauerstoffsättigung (SO₂) bezeichnet und in Prozent angegeben. Dieser Zusammenhang stellt sich graphisch als charakteristische s-förmige Kurve, der Sauerstoffbindungskurve, dar. Die Sauerstoffaffinität zum Hämoglobin wird außerdem durch verschiedene Faktoren wie Temperatur, pH-Wert und CO₂-Partialdruck bestimmt (s. Abb. 3-4).

3.2.1.2.2 O₂-Transportkapazität

Durch den tetrameren Molekülaufbau des Hämoglobins (s. Abb. 3-3) kann ein Hämoglobinmolekül maximal vier O₂-Moleküle binden. Das heißt, dass 1 mol Hämoglobin in der Lage ist 4 mol O₂ zu binden. Wenn man das Molvolumen für ideale Gase (22,4 l) berücksichtigt, stellt man fest, dass 1 g Hb 1,39 ml O₂ bindet. Durch Blutgasanalysen wurde von HÜFNER ein etwas kleinerer Wert für die O₂-Bindungskapazität des Hämoglobins von 1,34 ml O₂/g Hb (Hüfner-Zahl) angegeben. Die Konzentration an Hämoglobin ist geschlechtsspezifisch und beträgt für Männer 155 g/l Blut und für Frauen 145 g/l Daraus ergibt sich eine O₂-Transportkapazität

155 g/l Blut und für Frauen 145 g/l. Daraus ergibt sich eine O_2 -Transportkapazität von 210 ml O_2 /l bei Männern bzw. 195 ml O_2 /l bei Frauen.

3.2.1.2.3 Veränderungen der O2-Affinität des Hämoglobins

Funktionelle Änderungen der O₂-Affinität des Hämoglobins ergeben sich aus einer Rechts-Links-Verschiebung der Lage und einer veränderten Form der O₂-Bindungskurve sowie einer reversiblen oder nicht reversiblen Blockierung der O₂-Transportfähigkeit.

1. Temperatureinfluss

Wie bei den meisten chemischen Prozessen beeinflusst die Temperatur auch das Gleichgewicht der Sauerstoff-Hämoglobin-Reaktion. Bei einer Erhöhung der Temperatur verläuft die O₂-Bindungskurve flacher, bei einer Erniedrigung der Temperatur verläuft sie steiler (siehe Abb. 3-4: A). Dieser Effekt ist beim Menschen normalerweise von geringer biologischer Bedeutung, jedoch ist er in bestimmten Fällen wie z.B. Hypothermie oder bei Fieber zu berücksichtigen.

2. Einfluss des pH-Werts und des CO₂-Partialdrucks

Der pH-Wert ist das Maß für die Protonenkonzentration im Blut. Mit steigender Protonenkonzentration nimmt die Azidität des Blutes zu und es erfolgt eine Verringerung des pH-Wertes. Durch den niedrigeren pH-Wert sinkt die Affinität des Sauerstoffs zum Hämoglobin und die O₂-Bindungskurve nimmt einen flacheren Verlauf an (siehe Abb. 3-4: B). Diese pH-Abhängigkeit der O₂-Bindungskurve wird als Bohr-Effekt bezeichnet. Der Bohr-Effekt erleichtert die Sauerstoffaufnahme des Blutes in der Lunge sowie die Sauerstoffabgabe im Gewebe.

Außerdem steht der pH-Wert in enger Beziehung zum jeweils vorliegenden CO₂-Partialdruck. Das Ansteigen des CO₂-Partialdrucks führt wiederum zu einem Absinken der Affinität des Sauerstoffs zum Hämoglobin, und auch hier verläuft die O₂-Bindungskurve flacher (s. Abb. 3-4: C). Auch diese Abhängigkeit der O₂-Bindungskurve vom CO₂-Partialdruck wird als Bohr-Effekt bezeichnet. Eine genauere Betrachtung lässt jedoch vermuten, dass der CO₂-Einfluß auf die O₂-Bindungskurve nicht allein auf die entsprechende pH-Änderung zurückgeführt werden kann, sondern dass zudem noch eine "spezifische CO₂-Wirkung" angenommen werden muss [66].



Abb. 3-4: Abhängigkeit der O₂-Bindungskurve des Blutes von verschiedenen Parametern. A Temperaturabhängigkeit, B pH-Abhängigkeit (Bohr-Effekt), C Abhängigkeit vom CO_2 -Partialdruck, D Abhängigkeit von der intraerythrozytären Konzentration des 2,3-Biphosphoglycerat [66]

- 3. Einfluss des 2,3-Biphosphoglycerats (2,3-BPG)
 - Gewisse pathophysiologische Faktoren können die O₂-Transportbedingungen beeinträchtigen. Zu ihnen gehört vor allem das 2,3-Biphosphoglycerat. Es handelt sich dabei um eine organische Phosphatverbindung, deren intraerythrozytäre Konzentration unter pathologischen Bedingungen verändert sein kann und die Sauerstoffbindung an das Hämoglobin umgekehrt proportional beeinflusst (s. Abb. 3-4: D).

3.2.1.2.4 Inaktive Formen des Hämoglobins

1. Carboxyhämoglobin

Kohlenmonoxid (CO) ist ein farbloses, geruchloses Gas, das bei der unvollständigen Verbrennung von organischen Substanzen entsteht. Eine Verbindung von Kohlenmonoxid mit Hämoglobin wird als Carboxyhämoglobin (HbCO) bezeichnet. Kohlenmonoxid hat eine etwa 300-mal größere Affinität zu Hämoglobin als Sauerstoff und ist in geringen inspiratorischen Fraktionen in der Lage, Sauerstoff aus der Hämoglobinverbindung zu verdrängen. Auf diese Weise ist der Blutfarbstoff für den Sauerstofftransport blockiert.

 $Hb + CO \Leftrightarrow HbCO$

Das Reaktionsgleichgewicht dieser Gleichung ist durch die große Affinität des Kohlenmonoxids zum Hämoglobin sehr stark nach rechts verlagert. Dies führt bei der CO-Bindungskurve des Hämoglobins zu deren sehr steilem Verlauf.

Für die Giftigkeit des Kohlenmonoxids ist neben der Blockierung des Hämoglobins noch ein weiterer Faktor ausschlaggebend. Ist ein Teil des Hämoglobins in Carboxyhämoglobin umgewandelt, dann weist das noch unblockierte Hämoglobin eine nach links verlagerte Sauerstoffbindungskurve auf, die schließlich sogar Hyperbelform annehmen kann. Dadurch sinken die Sauerstoffpartialdrücke in den Gewebekapillaren noch weiter ab. Im Durchschnitt liegt etwa 1% des Hämoglobins als HbCO vor, bei starken Rauchern können abends bis zu 15% HbCO gemessen werden.

2. Methämoglobin

Methämoglobin (Met Hb, Hämiglobin) entsteht durch die Oxidierung des zweiwertigen Eisens des Häms (Fe'') zum dreiwertigen (Fe''') spontan oder durch Oxidationsmittel (z.B. Nitrate, Nitrite, anilinhaltige Stoffe), weshalb O₂ nicht mehr reversibel angelagert werden kann. Die Reduktion des Fe''' erfolgt im Organismus durch die Methämoglobinreduktase.

3.2.1.3 Kohlendioxidtransport im Blut

Der Kohlendioxidtransport im Blut erfolgt im wesentlichen über drei unterschiedliche Transportformen [79]:

- Physikalisch gelöst im Plasma: Der Haupttransport des CO₂ erfolgt physikalisch gelöst, da die Löslichkeit des Kohlendioxids mehr als 20 mal so hoch ist wie die des Sauerstoffs.
- 2. Als Bicarbonat in den Erythrozyten und im Plasma, reversibel chemisch gebunden : $CO_2 + H_2O \leftrightarrow HCO_3^- + H^+$
- Als Carbamat an freien Aminosäuren der Proteine, besonders des Hämoglobins.

3.3 Einführung in die Höhenphysiologie

3.3.1 Abfall des arteriellen Po₂ und der HbO₂-Sättigung

Die Einatmungsluft wird bei der Passage durch die oberen Atemwege komplett mit Wasser gesättigt (PH_{2O} bei 37°C = 47 mmHg). Der intraalveoläre PO_2 sinkt dadurch in Meereshöhe auf einen Wert von 149 mmHg gegenüber 159 mmHg in der Umge-



bungsluft ab. Wegen der Totraumventilation kommt es bei weiterem Absinken des PO₂ auf 100 mmHg zu einem Anstieg des PCO₂ auf 40 mmHg.

Da der PO_2 der A. pulmonalis einen Wert von 40 mmHg hat und in der Alveole ein PO_2 von 100 mmHg anzutreffen ist, entsteht ein Partialdruckgefälle von 60 mmHg für O_2 von Alveole zu Lungenkapillare.

Der Sauerstoffpartialdruck wird hierbei durch die inspiratorisch zugeführte O₂-Menge, die exspiratorisch abgeführte CO₂-Menge, sowie die alveoläre Ventilation bestimmt. Vom Alveolarraum durch das Kapillarendothel in die Lungenkapillare wird die Arterialisierung

des Blutes durch Diffusionsvorgänge ermöglicht. Dadurch werden arterielle Sauerstoffpartialdruckwerte erreicht, die bei gesunden Menschen fast das alveolär bestimmte Niveau erreichen (siehe Abb. 3-5). Der Austausch der Atemgase erfolgt auf Gewebeebene zwischen Kapillarblut und Zelle durch Diffusion, analog dem Atemgasaustausch in der Lunge.

Die Gesetzmäßigkeiten der Diffusion auf den verschiedenen Ebenen des Lungenund Kreislaufsystems, also auf alveolärer, arterieller, kapillärer, zellulärer, venöser und exspiratorischer Ebene, auf denen das Verhalten des Sauerstoffpartialdrucks und der übrigen Atemgase begründet ist, wurden von A. Fick genauer definiert (siehe Gasdiffusionsgesetz Kapitel 3.1.4).

Die oben beschriebenen Gasaustauschvorgänge bleiben unter den Bedingungen der Höhenexposition prinzipiell vergleichbar mit denen in Meereshöhe. Der ausschlaggebenden Unterschied liegt jedoch darin, dass, durch den reduzierten inspiratorischen PO₂ bedingt, der alveoläre PO₂ ebenfalls reduziert ist und somit der geringere Diffusionsgradient auf alle nachgeschalteten Diffusionsebenen Auswirkung hat. Auf arterieller, kapillärer, zellulärer und venöser Ebene werden nur noch geringere Sauerstoffpartialdrücke und arterielle HbO₂-Sättigungen erreicht.

Der in Meereshöhe gemessene arterielle Po_2 von 94 mmHg und die arterielle HbO₂-Sättigung von 97% fallen bei einem Höhenaufstieg auf 8000 ft (2438 m) auf Werte von 60 mmHg arterieller Po_2 und 89% arterielle HbO₂-Sättigung ab. Bei einem weiteren Höhenaufstieg findet ein wesentlich stärkerer Abfall der Werte statt, so dass in 14 000 ft (4268 m) nur noch ein arterieller Po_2 von 46 mmHg und eine arterielle HbO₂-Sättigung von 77 % messbar sind [40].

Vorwiegend unter Verwendung von arteriellem PO₂ und HbO₂-Sättigung differenziert Hultgren drei verschiedene Höhenstufen nach physiologischen Bedingungen:

High Altitude	8000 – 14 000 ft (2438 – 4270 m)
Very High Altitude	14 000 – 18 000 ft (4270 – 5490 m)
Extreme Altitude	18 000 – 29 000 ft (5490 – 8848 m)

Andere Autoren haben nahezu übereinstimmende Vorstellungen [36, 49, 52], obwohl eine scharfe Trennung der einzelnen Höhenbereiche nach physiologischen bzw. pathophysiologischen Kriterien nicht möglich ist. Einmütig werden jedoch 7000 – 8000 ft (2134 – 2438 m) teilweise schon seit Anfang der Druckkabinenära als gerade noch akzeptable maximale Höhe angesehen, der man unadaptierte Personen, wie z.B. Flugpassagiere, unter Abwägung aller Vor- und Nachteile noch aussetzen kann [36, 49, 52]. Bei einem normalen Kollektiv von Passagieren, unter denen sich erfahrungsgemäß auch Patienten befinden können, würden bei noch höheren Kabinendruckhöhen klinisch relevante höhenbedingte Veränderungen und Krankheiten erheblich häufiger in Erscheinung treten.

Die in diesem Kapitel teilweise dargestellten Auswirkungen des in der Höhe geringer werdenden Gesamtdrucks auf die Gasaustauschvorgänge im menschlichen Organismus sind schon seit vielen Jahren gemessen und beschrieben worden [13, 23, 27, 30, 35, 37]. Die Auswirkungen auf ältere Menschen sind unseren Kenntnissen nach jedoch nur wenig untersucht worden [48, 55].

3.3.2 Zunahme der pulmonalen Ventilation

Bei einer Verminderung des arteriellen O₂-Drucks kommt es über die Vermittlung von Chemorezeptoren zu einer Hyperventilation. In einer Höhe von ca. 20 000 ft (ca. 6000 m) führt dies zu einer Verdoppelung des Atemminutenvolumens [60]. Als Chemorezeptoren dienen die Rezeptoren im Glomus caroticum und die in den Paraganglien des Aortenbogens (Glomera aortica) lokalisierten Rezeptoren. Die hier gebildeten Nervenimpulse gelangen über afferente Fasern des N. vagus zum Atemzentrum. Die Chemorezeptoren in den genannten Paraganglien antworten mit einer Aktivitätszunahme, d.h. mit einer Zunahme der Impulsfrequenz, wenn der O₂-Partialdruck abnimmt. Die dadurch bedingte Hyperventilation bewirkt eine verstärkte CO₂-Exspiration, welche eine Hypokapnie und eine respiratorische Alkalose mit einem pH-Wert-Anstieg zur Folge hat. Nach einigen Tagen Höhenexposition bewirken renale Kompensationsmechanismen eine Normalisierung dieser Werte, ungeachtet der noch vorhandenen Hypokapnie [40].

3.3.3 Abnahme des Plasmavolumens

Auf die durch die zelluläre Hypoxie bedingten "fluid shifts" vom vaskulären zum intrazellulären Raum hin lässt sich am wahrscheinlichsten die 10 - 15%-ige Vermin-

derung des Plasmavolumens innerhalb der ersten Tagen nach Höhenexposition zurückführen [20, 40]. Dies erklärt mutmaßlich auch den Anstieg von Vollblut-, Plasmaviskosität, Hämatokrit, Hämoglobin usw. bereits in den ersten 24 Stunden nach Höhenexposition [24].

3.3.4 Steigerung der Erythropoese

Innerhalb der ersten Tage nach Höhenexposition kommt es durch eine hypoxiebedingte Stimulation der renalen Erythropoetinproduktion zu einem Anstieg von Hämoglobin und Hämatokrit. Die vergrößerte Transportkapazität des Blutes gleicht somit die verringerte O₂-Sättigung aus. Jedoch kann eine Beeinträchtigung der Zirkulation durch eine erhöhte Blutviskosität verursacht sein [54]. Für das erhöhte Auftreten thromboembolischer Komplikationen bei längeren Höhenexpositionen muss dieser Mechanismus als mit ursächlich angesehen werden [69].

3.3.5 Zunahme der Sympathikus-Aktivität

Puls- und Blutdruckanstieg, Zunahme der kardialen Auswurfleistung und Anstieg des Basalstoffwechsels stellen sich nach wenigen Tagen der Höhenexposition als Zeichen einer zusätzlichen Aktivierung des sympathischen Nervensystems ein. Jedoch fällt nach längerem Höhenaufenthalt das sympathische Aktivitätsniveau auf Werte, die unter dem ursprünglichen Ausgangswert auf Meereshöhe liegen [40].

3.3.6 Abnahme von Herzschlagvolumen und kardialem Auswurf

Das Herzschlagvolumen und die kardiale Auswurfleistung, sowohl in Ruhe als auch unter Belastung, sinken nach ein- bis zweiwöchiger Höhenexposition unter die Ausgangswerte in Meereshöhe [3]. Die pathophysiologischen Mechanismen hierzu sind noch nicht endgültig geklärt.

3.3.7 Abnahme der linksventrikulären Dimension

Eine Volumenverminderung der linken Herzkammer wird parallel zur Abnahme des Herzschlagvolumens und der kardialen Auswurfleistung beobachtet. Als Ursache wird das verminderte Plasmavolumen diskutiert [29].

3.3.8 Veränderung der O₂-Bindungskurve

Die Reaktion des Sauerstoffs mit dem Hämoglobin folgt dem Massenwirkungsgesetz. Das bedeutet, dass die Konzentration des physikalisch gelösten O₂, die nach dem Henry-Dalton-Gesetz (siehe Kapitel 2.1.4) dem O₂-Partialdruck proportional ist, bestimmt, welcher Anteil des Hämoglobins in Oxyhämoglobin überführt wird. Dieser Konzentrationsanteil des Oxyhämoglobins an der insgesamt vorliegenden Hämoglobinkonzentration wird O₂-Sättigung genannt.

Mit zunehmender Höhe nimmt der O₂-Partialdruck ab, die Sättigung bleibt durch den s-förmigen Verlauf der O₂-Bindungskurve jedoch anfangs relativ stabil. Die Steigung der Kurve wird, wie schon in Kapitel 1.2.1.2.1. beschrieben, durch verschiedene Faktoren wie PCO₂, pH-Wert und Temperatur beeinflusst.

Ausgehend von einer Sauerstoffbindungskurve bei einem pH-Wert von 7,4 und einem Pco₂ von 40 mmHg (Abb. 3-6, rote Kurve) kommt es bei einer über einen gewissen Zeitraum andauernden Höhenexposition durch die Steigerung des Atemminutenvolumens, welches durch die hypobare hypoxische Hypoxie bedingt ist, zu einer Hypokapnie und einer respiratorischen Alkalose. Dies führt durch die Veränderung des pH-Wertes zu einer Linksverschiebung der Sauerstoffbindungskurve (Abb. 3-6, gelbe Kurve), die eine physiologisch sinnvolle Bedeutung für den Gasaustausch hat und wie schon in Kapitel 3.2.1.2.3 beschrieben als Bohr-Effekt bezeichnet wird. Die Linksverschiebung der O₂-Bindungskurve führt zu einer O₂-Affinitätszunahme, dadurch wird die Sauerstoffaufnahme auf alveolärer Ebene begünstigt. Auf kapillärer Ebene bedingt das CO₂-reiche, saure Milieu eine Rechtsverschiebung der Sauerstoffbindungskurve mit der Folge einer erleichterten Sauerstoffabgabe an das Gewebe, was wiederum auf das erniedrigte Bindungsvermögens des Blutes für O₂ zurückzuführen ist.



Abb. 3-6: O₂-Bindungskurve des Blutes [68]

3.3.9 Abnahme der sensomotorischen Leistung

Unter milder Hypoxie kommt es für die meisten physiologischen Parameter nur zu geringen, klinisch nicht relevanten Änderungen. Bei bestimmten psychomotorischen, sensomotorischen und mnestischen Funktionen hingegen kann es bei entsprechend sensitiven Untersuchungsmethoden bereits bei geringer Höhenexposition zu Funktionsbeeinträchtigungen kommen [51], die sich unter Umständen ungünstig auf die Leistungsfähigkeit der jeweiligen Einzelperson auswirken können.

So wiesen beispielsweise Denison et al. (1966) mit einem komplexen Reaktionstest bereits bei einer Höhenexposition von 5000 ft (1525 m) eine verminderte Leistungsfähigkeit nach [19]. Auch bei der Wahrnehmung der Lichtintensität und der Dunkeladaption kommt es schon bei geringer Höhenexposition zu Leistungseinschränkungen [21, 32, 52].

3.3.10 Höhenumstellung und Höhenakklimatisation

Anhand ihres zeitlichen Verlaufs können die unter hypobarer hypoxischer Hypoxie eintretenden unterschiedlichen physiologischen Veränderungen eingeteilt werden. Abhängig davon, ob die unterschiedlichen physiologischen Mechanismen bei der akuten Höhenexposition innerhalb der ersten Minuten bis Stunden oder innerhalb von wenigen Tagen bis Monaten in Erscheinung treten, wird bei teilweise fließenden Übergängen zwischen Höhenumstellung und Höhenakklimatisation unterschieden. Hierbei sind die unterschiedlichen Veränderungen im Organismus bei Höhenbelastung aber nicht nur durch die gewählte Höhenstufe bedingt, sondern ebenso abhängig von der Art der Höhenexposition, Expositionsdauer, Geschwindigkeit des Aufstiegs und der körperlichen Belastung in der Höhe usw. [35].

H. Strughold führte 1957 den Begriff der Höhenwirkungsschwelle in die Flugphysiologie ein [71]. Anhand von praktischen und quantitativen Gesichtspunkten der Wirkung des Sauerstoffmangels auf den menschlichen Organismus unterscheidet die Flugmedizin für den gesunden, untrainierten Menschen zwischen vier Höhenzonen, die durch Höhenwirkungsschwellen begrenzt werden (siehe Abb. 3-7).



In der Indifferenzzone werden die Funktionen des Organismus gar nicht oder nur

wenig beeinträchtigt. Die Indifferenzzone endet in ca. 2000 m (6562 ft) Höhe an der Reaktionsschwelle, die in die Zone der vollständigen Kompensation überführt und bis in eine Höhe von 4000 m (13 123 ft) reicht. In dieser Zone reagiert der Organismus bereits in Ruhe auf das verringerte O₂-Angebot. Die physische sowie die psychische Leistungsfähigkeit sind spürbar vermindert. Begibt

man sich über die Störungsschwelle, so kommt man in die Zone der unvollständigen Kompensation, in der es zu erheblicher Beeinträchtigung der physischen Leistungsfähigkeit, des Reaktionsvermögens und der Entscheidungsfähigkeit kommt. Die Störungen sind jedoch reversibel.

In 7000 m (23 000 ft) Höhe, an der kritischen Schwelle, beginnt die kritische Zone. Hier unterschreitet der O₂-Partialdruck in der Alveolarluft die kritische Schwelle von 30-35 mmHg. Es treten lebensbedrohliche zentralnervöse Störungen auf, die nur durch schnelle Erhöhung des inspiratorischen PO_2 noch reversibel sind, dies ist allerdings nur innerhalb einer kurzen Zeitspanne möglich.

Die Zeitreserve, die dem Luftfahrer beim Aufenthalt in größerer Höhe bleibt, um sich z.B. bei Defekt der Druckkabine vor Bewusstlosigkeit zu schützen, nennt man Selbstrettungszeit oder Time of Useful Consciousness (TUC). Sie verkürzt sich mit zunehmender Höhe drastisch. Während in Reiseflughöhen von 9000 m bis 10 000 m (29 000 ft bis 33 000 ft) die TUC etwa 1 bis 1,5 Minuten beträgt, bleiben in 13 000 m (43 000 ft) gerade mal 15 Sekunden Zeit [28].

Bei der Betrachtung der Höhenwirkungsschwellen kann man feststellen, dass erst ab der Störschwelle, also ab 4000 m, beim Verlassen der Zone der vollständigen Kompensation mit nachteiligen Auswirkungen auf die Funktion des menschlichen Organismus und gesundheitlichen Störungen gerechnet werden muss. Allerdings kann es schon bei wesentlich geringeren Höhen aufgrund der großen interindividuellen und intraindividuellen Variationsbreite in der Reaktion auf Sauerstoffmangelexposition zu Zwischenfällen kommen. Im Besonderen gilt dies für Menschen mit flugmedizinisch relevanten Vorerkrankungen wie z.B. koronare Herzkrankheit, chronisch arterielle Verschlusskrankheit, pulmonale Insuffizienz oder Anämie [47, 73], da bei ihnen von eingeschränkten kompensatorischen Möglichkeiten ausgegangen werden muss.

Aber auch schon in relativ moderaten Höhen können andere flugmedizinische Aspekte relevante Auswirkungen zeigen. So wird von Rudge (1990) ein Fall von akuter Dekompressionskrankheit bei einem erfahrenen Boeing B-52-Piloten bereits bei einer Höhenexposition von 8000 ft (2438 m) beschrieben [65].

3.4 Historischer Abschnitt

3.4.1 Die Anfänge der Luftfahrt

Von Anbeginn der Menschheit war wohl auch der Traum geboren, sich eines Tages wie die Vögel in die Lüfte zu erheben und den Himmel zu erobern. Viele Flugpioniere kamen dabei um, als sie diesen Traum zu verwirklichen versuchten. Der Bekannteste der griechischen Mythologie war Ikarus, der deshalb abstürzte, weil er der Sonne zu nahe kam und seine Flügel schmolzen [64] (was nach heutigen Kenntnissen jedoch eher nicht in Betracht kommt, da die Temperatur mit zunehmender Höhe abnimmt (siehe Kapitel 1.1.3.)). Es dauerte noch einige hundert Jahre länger, bis die Gebrüder Mongolfier 1783 mit ihrem berühmten Heißluftballon die Ära der Luftfahrt einläuteten. Viele weitere Flugpioniere stürzten sich zu Tode.



Die ersten Opfer, die während des Aufstiegs ums Leben kamen und den Folgen von Hypoxie erlagen, waren Crocé-Spinelli und Sivel im April 1875. Mit an Bord war der Wissenschaftler Tissandier. Sie führten zwar einen kleinen Vorrat an Sauerstoff (440 l) mit sich, was ihnen aber nichts nützte, da sie bis zum allerletzten Moment abwarteten und daraufhin bewusstlos wurden. Tissandier, der als einziger überlebt hatte, beschrieb hinterher die klassischen physiologischen Symptome der Hypoxie [17]. Es dauerte jedoch noch viele Jahre, bis die physiologischen Vorgänge erforscht wurden. Eine entschei-

dende Rolle spielte dabei das Institut für Luftfahrtmedizin in Hamburg-Eppendorf (1927-1945). Ludolph Brauer galt als einer der Pioniere der deutschen Luftfahrtmedizin und nach der Stagnation des Ersten Weltkrieges war er es, der den Neuanfang in der Hansestadt machte. Die Eppendorfer Institution war für die deutsche Luftfahrtmedizin von herausragender Bedeutung, wobei neben höhenphysiologischen Aufgabenstellungen auch die Fragen der Fliegertauglichkeit bearbeitet wurden [34].

3.4.2 Die ersten Jet Airliner

Mit Erfindung der Strahlenstriebwerke versuchte man in immer größere Höhen vorzudringen. Dort konnte schneller geflogen werden, da der Widerstand geringer ist. Um der lebensfeindlichen Umgebung in diesen Höhen zu trotzen, mussten Druckkabinen entwickelt werden, die den Luftdruck anfänglich möglichst auf Starthöhe hielten.



Der erste Jet Airliner war die Comet, DeHavilland D.H.106. Zwischen Oktober 1952 und April 1954 waren fünf rätselhafte Totalverluste dieses Flugzeugtyps zu beklagen. Langandauernde Untersuchungen zeigten, dass die Unfälle durch eine Materialermüdung in der Rumpfbeplankung der Fenster-

sektionen der Druckkabine verursacht wurden. Ein Phänomen, das bisher noch weitgehend unbekannt war. Abb. 3-10 zeigt dunkel schraffiert die geborgenen Wrackteile der BOAC G-ALYP. Das Ergebnis der Unfalluntersuchung ist mit einem Pfeil ge-

kennzeichnet, dort lag die ursächliche Schwachstelle der Druckkabine. Die Comet war ihrer Zeit also weit voraus und musste dafür einen hohen Preis zahlen. Die nachfolgenden Flugzeugkonstruktionen profitierten wohl den damals sehr aus gewonnen Erkenntnissen und derartige Fehler wurden nicht



mehr begangen. Die letzte Variante dieses Flugzeugtyps, die Comet 4, flog dann viele Jahre ohne Zwischenfälle [31, 70].

3.4.3 Andere Wege in der Raumfahrt

In der Raumfahrt wurden mit Beginn der Apollo-Missionen neue Wege eingeschlagen. Je höher der Differenzdruck (ΔP) zwischen Kabine bzw. Cockpit und Umgebung, umso stabiler und schwerer musste die Druckkabine gebaut sein. Um ein ge-



Abb. 3-11: Ausgebranntes Cockpit der Apollo 1 [57]

ringeres Strukturgewicht zu erzielen, senkten die amerikanischen Konstrukteure den Innendruck möglicht weit ab, um ΔP gering zu halten. Da die Astronauten trotzdem mit genügend Sauerstoff versorgt werden mussten, wurde der O2-Gehalt angehoben. Das führte anfangs zu einem großen Vorsprung verglichen mit Weltraumprojekten den der UdSSR, endete jedoch mit einem herben Rückschlag. Durch einen Kurzschluss verursacht, brach bei einem Routine-Preflight-Test in der fast reinen Sauerstoffatmo-

sphäre ein katastrophales Feuer aus und die drei Astronauten Virgil Grissom, Roger Chaffee und Edward White kamen in den Flammen um [57].

3.5 Heutige Gegebenheiten

3.5.1 Funktionsweise moderner Druckklimaanlagen

Das Verkehrsflugzeug hat in den letzten Jahrzehnten stetig an Bedeutung gewonnen und bei der Bewältigung langer Strecken sogar eine Monopolstellung erlangt. Trotz der Routine, Zuverlässigkeit und der hohen Sicherheit darf nicht übersehen werden, dass das heute Selbstverständliche einen sehr komplexen Vorgang darstellt und ein großer technischer und organisatorischer Aufwand am Boden sowie im Flugzeug erforderlich ist. Eines der wichtigsten Systeme und auf den ersten Blick nicht gleich sichtbar, ist die Druckregel-Klimaanlage, welche mehrere überlebenswichtige Aufgaben erfüllt. Um den Flugverkehr mit modernen Jettriebwerken wirtschaftlich zu betreiben, ist es notwendig in solchen Höhen zu operieren, die für Menschen nur für sehr kurze Zeit mit dem Leben vereinbar sind. In den üblichen Reiseflughöhen von 33 000 – 41 000 ft (10-12,5 km) beträgt der Luftdruck nur noch 18-26% des Drucks in Meereshöhe und es herrschen Temperaturen von -50 bis -56°C (siehe Kapitel 3.1.3 Tabelle 3-2). Die Hauptaufgabe der Druckregel-Klimaanlage besteht darin, diese feindliche Umgebung für die Passagiere so angenehm zu machen, dass sie sich komfortabel für mehrere Stunden dort aufhalten können.

Der Systemaufbau einer Druckregel-Klimaanlage besteht aus einer Luft- und Energiequelle, Luftmengenregelung und Kühlung, Temperaturregelung und Luftverteilung und außerdem aus einer Druckregelung (siehe Abb. 3-12).

Die Druckregel-Klimaanlage wird mit Luft aus den Turbinen versorgt. Dabei wird so genannte Zapfluft aus definierten Stufen des Hochdruckkompressors der Triebwerke entnommen. Dort werden Temperaturen von etwa 450°C und Drücke von bis zu 18 bar erreicht. Durch diese Entnahme im Hauptstrom des Kerntriebwerks verringert sich jedoch dessen Wirkungsgrad und es entstehen Kosten infolge von Mehrverbrauch an Kerosin. Die heiße Hochdruckluft wird zunächst in eine Druckluftanlage geleitet, die dafür sorgt, dass im anschließenden Leitungssystem zur eigentlichen Klimaanlage hin ein konstanter Druck von 3 bar mit einer Temperatur von nunmehr 180-200°C herrscht. Auch dieses System ist im Grundaufbau einfach, in der Detailausführung aber relativ komplex, da es mannigfaltige Regel- und Überwachungsfunktionen einzuhalten gilt, die von Computern ausgeführt werden. Defekte und Fehler in diesem Bereich sind meist gravierend und führen häufig zu einem Abbruch des Fluges und folglich zu einer kostspieligen Ausweichlandung. Da die Zapfluft nicht gefiltert wird, entspricht die Luftqualität derjenigen der Außenluft. Eine Ausnahme bilden so genannte Ozonkonvektoren, die mittlerweile in allen Langstreckenflugzeugen eingebaut sind [44].



Die eigentliche Klimaanlage besteht aus den so genannten Air Conditioning Unit Packs. Diese sind aus Redundanzgründen, wie fast alle wichtigen Systeme, gleich mehrfach vorhanden und sind für die Belüftung, die Regelung der Luftmenge und die Temperaturregelung verantwortlich (siehe Abb. 3-13). Da jeder Passagier sitzend in Ruhe etwa 100-120 Watt an Wärme abgibt, müssen die Packs bei vollbesetzten Maschinen in der Lage sein, die Kabinentemperatur herunterzukühlen. Sie fungieren nur bei spärlich besetzten Flügen als "Heizung". Auf eine Luftbefeuchtung muss unter anderem aus Korrosionsgründen und Kurzschlussgefahr bei Schwitzwasserbildung verzichtet werden. Deshalb wird der nun geregelten Luft vor Verlassen der Packs noch einmal Feuchtigkeit entzogen.


Durch einen so genannten Distribution Manifold wird die Frischluft im Cockpit und in den verschiedenen Kabinenkompartimenten verteilt und über Belüftungsschlitze sowie individuell einstellbare Frischluftdüsen an der Kabinendecke zu den Passagieren geleitet (siehe Abb. 3-14). Die Luftgeschwindigkeit sollte im Kopf- und Körperbereich nicht mehr als 0,2 m/s betragen, um Zugluft zu vermeiden. Der Wert der zugeführten Luftmenge ist für jeden Flugzeugtyp unterschiedlich. Der Jumbo-Jet (747-400) versorgt seine Passagiere mit drei Packs im high flow à 79 m³/min, das bedeutet, dass 17 Frischluftwechsel pro Stunde stattfinden bzw. alle 3,5 Minuten die Kabinenluft komplett erneuert wird. Während des Reisefluges wird auf low flow umgestellt, was immer noch eine komplette Lufterneuerung alle 5,3 Minuten darstellt. Dass ein entsprechender Luftaustausch wichtig ist, weiß man unter anderem von Klimaanlagen in Gebäuden. Liegt die Austauschrate unterhalb von fünf pro Stunde, können Symptome wie Kopfschmerz, Schwindel, Hautirritationen und anderes auftreten. Dieser Symptomenkomplex wird als "Sick-Building-Syndrom" bezeichnet [44].

Die Abluft wird über Öffnungen am Kabinenboden zu den Drosselventilen (Outflow Valves) am hinteren Druckschott geleitet. Dort wird sie entweder nach draußen geleitet oder nach Filterung über Rezirkulationsanlagen (Recirculation Fans) der Kabine erneut zugeführt. Der Anteil an Rezirkulationsluft kann in Verkehrsflugzeugen der neuesten Generation bis zu 50 % betragen, was zu einer erheblichen Einsparung an Treibstoff führt.



3.5.2 Druckregelung

Wenn die Flugzeugtüren geschlossen sind, ist die Druckkabine nicht hermetisch abgeschlossen. Durch immer vorhandene Leckagen in der Struktur und an den Dichtungen entweicht ständig Luft, ebenso durch die Lüftungssysteme des Wasserabflusses in der Küche und in den Handwaschbecken. Die Druckregelung erfolgt durch ein eigenständiges System, dessen mechanische Teile aus den schon angesprochenen Outflow Valves bestehen, die sich am Ende des Rumpfs befinden und die Luft wieder an die Umgebung abführen [45]. Zur besseren Anschaulichkeit werden Druckwerte in der Kabine nicht in Pascal oder bar angegeben, sondern in äquivalenten Höhenwerten entsprechend der Standardatmosphäre. Die Kabine steigt und sinkt analog zum Flugzeug, dies geschieht jedoch mit geringerer Geschwindigkeit (siehe Abb. 3-15). Das Flugzeug steigt und sinkt je nach Flugzeugtyp mit 2000 bis 3000 ft/min, während die Kabine auf 500 ft/min steigen und 300 ft/min sinken limitiert ist. Dies dient dem Passagierkomfort. Bei Start und Landung sind Flugzeug- und Kabinendruckhöhe gleich, innen und außen herrscht also derselbe Druck. Nach dem Start befinden sich Flugzeug und Kabine im Steigflug, jedoch mit unterschiedlicher Geschwindigkeit. Zu Beginn des Fluges erreichen die vollbesetzten Maschinen meist die endgültige Reiseflughöhe noch nicht, da sie noch zu schwer sind. Erst wenn genügend Treibstoff verbraucht ist und damit Gewicht reduziert wurde, erreichen die Flugzeuge über manchmal mehrere so genannte Step-Climbs die effizienteste Flughöhe, in unserem illustrierten Beispiel in 39 000 ft.



Abb. 3-15: Standardflugprofil eines Langstreckenfluges. Flughöhe (blau) gegenüber der Kabinendruckhöhe (grau).

Die Kabinendruckhöhe steigt mit der Flughöhe an, bis ein maximaler Differenzdruck (ΔP) erreicht ist. Dieser ist wiederum von Flugzeugtyp abhängig und beträgt zwischen 8,7 und 8,9 psi (pounds per square inch), was ungefähr 0,6 bar entspricht.

Moderne Druckklimaanlagen erreichen diesen Wert mit erreichen der Dienstgipfelhöhe. Tabelle 3-4 zeigt die zusammengehörenden Druckhöhen, die eingehalten werden müssen, um ΔP nicht zu überschreiten [8].

Cruise Flight Level	160	180	200	220	240	260	280	290	300	310
Target Cabin Altitude [feet]	1500	1700	2000	2400	2800	3200	3700	4100	4500	4900
Cruise Flight Level	320	330	340	350	360	370	380	390	400	410

 Tab. 3-4: Gegenüberstellung der Flugfläche (Cruise Flight Level) und der Kabinendruckhöhe (Target Cabin

 Altitude) des Canadair Regional Jets. Die Fughöhe entspricht dem Cruise Flight Level × 100 ft [8]

Da sämtliche Vorgänge der Druckkabine computergesteuert und vollautomatisch arbeiten, bestehen die Überwachungsinstrumente im Cockpit lediglich aus einer Temperatur- und einer Druckhöhenanzeige (siehe Abb. 3-16). Die Luftqualität bzw. der Sauerstoffgehalt können nicht überwacht werden.



Abb. 3-16: Cockpitinstrumente: Gegenüberstellung Flughöhe, Kabinendruckhöhe und ΔP

Fällt der Druck in der Kabine ab, werden automatisch die Outflow Valves geschlossen. Die Förderleistung der Packs von Großraumflugzeugen ist so groß, dass Schäden bis zur Größe eines Fensters ohne Druckverlust ausgeglichen werden können. Kann der Kabinendruck nicht mehr gehalten werden und erreicht dieser eine Höhe von 14 000 ft, fallen aus der Kabinendecke automatisch Sauerstoffmasken für die Passagiere und ein Notabstieg in tiefere Luftschichten muss unverzüglich eingeleitet werden. Im Falle eines plötzlichen Druckverlustes ist dies die einzig rettende Maßnahme. Die Gefahren eines langsamen Druckverlustes sind jedoch nicht zu unterschätzen. Letzten Endes war dies die Ursache, die zum Absturz von Helios Flight 522 im August 2005 führte. Auch hier warteten die Piloten zu lange, ehe sie sich mit Sauerstoff versorgten [2].

4. Material und Methoden

4.1 Untersuchung im Verkehrsflugzeug

4.1.1 Airline, Flugzeugtyp, Strecken

Für die Messung des aktuellen Sauerstoffgehalts in der Kabinenluft wurden 30 Langstreckenflüge ausgewählt. Die Flüge unterschieden sich in Flugdauer, Route und Flughöhe. Wir beschränkten uns auf die vier in Europa gängigsten Langstreckenmuster Boeing B747, B757, B767 und den Airbus A340. Außerdem wurden 20 Mittelstreckenflüge mit den Regional-Jet-Mustern CRJ und ARJ untersucht, um festzustellen, ob Unterschiede zwischen Lang- und Mittelstrecke bestehen. Kurzstreckenflüge wurden außer Acht gelassen. In der Auswahl wurde der Schwerpunkt auf möglichst ausgebuchte Flüge mit sehr langen Flugzeiten gelegt, um den höchstmöglichen Sauerstoffverbrauch an Bord zu haben.

Flug /Type	B747	1400	Strecke	mec -	- LAX	
Datum	20. Ap	nil 2001	NAME:	Schimans	ski Ma.]
L	Auslastung	1/1 3/4 1/2 1/4	1/1 3/4 1/2 1/4	1/1 3/4 1/2 1/4	}	
nach Take off	Flughöhe	Economy	Business	<u>First</u>	Cockpit	Sonstiges
1h	33.000	20.9%	20,9%	20,9%	20.9%	
2h	33.000	20.9%	20,9%	20198	20,9%	
3h	34.000	20.9%	20,9%	20,9%	20,9%	
4h	35.000	20,9	20,9%	20,9%	20,9%	recirculations
5h	35.000	20,9	20,9%	20,9%	20,9	
6h	35.000	20,9	20,9%	20,9%	20,9	fan "on"
7h	35.000	20,9	20,9	20,9	20,9	
8h	35.000	20,9	20,9	20,9	20,9	
9h	35.000	20,9	20,9	20,5	20,9	
10h	39,000	20,9	20,9	20,9	20,9	
11h	35.000	20,9	20,9	20,9	20,9	

Abb. 4-1: Protokoll des Langstreckenfluges München - Los Angeles am 20.04.2001 mit einem Jumbo-Jet

Folgende Daten wurden aufgezeichnet: Datum, Airline, Flugzeugmuster, Flughöhe, Kabinendruckhöhe, Abflughafen, Zielflughafen, Buchungslage, Raucher- / Nichtraucherflüge und der Sauerstoffgehalt der Kabinenluft.

4.1.2 Sauerstoffmessung

Zur Messung des Sauerstoffgehalts wurde das Gerät microPac Plus der Firma Dräger Medical AG, Aerospace GmbH, Lübeck, verwendet (siehe Abb. 4-2). Der Messbereich des Gerätes liegt zwischen 0 und 25% Sauerstoff [22]. Der Sauerstoffgehalt wurde regelmäßig einmal pro Stunde bestimmt und zwar in allen Flugzeugkompartimenten: Cockpit, First Class, Business Class und Eco Class.



Abb. 4-2: Sauerstoffmessgerät [22]

4.2 Untersuchung in der Höhen-Klima-Simulationsanlage

4.2.1 Höhen-Klima-Simulationsanlage

4.2.1.1 Allgemeine Beschreibung

Die Höhen-Klima-Simulationsanlage (HKS) in der Außenstelle der Luftwaffe für Flugmedizin in Königsbrück (Sachsen) wurde 1987 von der damaligen NVA hauptsächlich zum Zwecke der flugmedizinischen Eignungsbegutachtung bzw. Ausbildung genutzt. Außerdem wurden Untersuchungen zum Verhalten von Werkstoffen und Systemen unter verschiedenen Bedingungen wie Unterdruck, schnelle Druckänderungen und extreme klimatische Bedingungen untersucht. Im Zuge der Wiedervereinigung Deutschlands ging sie in das Eigentum der Bundeswehr über.

Die HKS besteht aus einer größeren Hauptkammer (Nutzfläche 28 m²) und einer kleineren Dekompressionskammer (Nutzfläche 4,1 m²). Die Dekompressionskammer dient als Schleuse für die Hauptkammer und wird zu Dekompressionsuntersuchungen verwendet, bei denen die Hauptkammer als Saugtank genutzt wird. Außer der für zwei Personen ausgelegten großen Schleuse gibt es noch wesentlich kleinere, die das Ausschleusen von z.B. Blutproben während laufender Untersuchungen ermöglichen.



Abb. 4-3: Blick in die Hauptkammer der Höhen-Klima-Simulationsanlage

In der HKS können auf sechs um 90° nach hinten klappbaren und vier weiteren Untersuchungsstühlen bis zu zehn Personen gleichzeitig untersucht werden. Die große Einbringungsöffnung (90 \times 170 cm) ermöglicht es, neben speziellen Untersuchungsgeräten auch größere Gegenstände, wie z.B. Klinikbetten, problemlos in die Kammer zu befördern.

Um die Beobachtung der Geschehnisse in der HKS zu gewährleisten, befinden sich an allen Seiten Fenster. Besondere Bedeutung kommt dabei dem Platz des Untersuchungsleiters zu, der sich außerhalb der Kammer unmittelbar vor dem größten Fenster befindet. Die aus der Überwachung der Kammeratmosphäre bzw. der Sauerstoff-Durchflussmenge gewonnenen Daten stehen an diesem Platz kontinuierlich zur Verfügung. Zwischen der Kammer und der Außenwelt kann über eine Wechselsprechanlage kommuniziert werden.

4.2.1.2 Technische Beschreibung

Die mit acht Pumpen betriebene HKS kann mit 5-100 m/s (ca. 20 000 ft/min) auf eine Höhe von 25 000 m (82 000 ft, etwa 25 hPa Absolutdruck) steigen und diese Höhe mindestens acht Stunden halten. Höhen bis 5000 m (16 400 ft) können im Langzeitbetrieb über mindestens 21 Tage, Höhen bis 7000 m (23 000 ft) über sieben Tage gehalten werden.

Die Klimatisierung ermöglicht bis in eine Höhe von 7500 m (25 000 ft) die Temperatur bei einer Umtemperierungsgeschwindigkeit von maximal 16 K/h stufenlos zwischen +15°C und +50°C einzustellen. Die relative Luftfeuchtigkeit kann bei einer Umfeuchtegeschwindigkeit von max. 10%/h zwischen 35% und 80% ebenfalls stufenlos eingestellt werden [4].

Die computergesteuerte Überwachung der vorgegebenen Höhen-Zeit-Profile (Abb. 4-4) macht deren exakte Einhaltung möglich, wobei die bei einer Höhenkonstanz von 10 000 m zulässige Abweichung weniger als 1% beträgt. Ebenfalls macht diese Rechnersteuerung eine freie Auswahl der Höhen-Zeit und Klima-Profile möglich und garantiert die Voraussetzung für eine genau Reproduzierbarkeit dieser Profile, welche für wissenschaftliche Untersuchungen unabdingbar sind.



Abb.4-4: Grafische Dokumentierung der pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung über dem Höhen-Zeit-Profil

4.2.1.3 Sicherheitstechnische Einrichtungen

Durch ein unabhängiges Rechnersystem wird die Einhaltung der vorgegebenen Höhen-Zeit-Profile in definierten Toleranzen ständig durch den Vergleich von Soll- und Istwert überwacht. Sollte beim Betrieb in der HKS eine Überschreitung der Toleranzen des gewünschten Enddrucks bzw. des festgelegten Druckgradienten erfolgen, wird die Unterdruckkammer automatisch hermetisiert, d.h., der jeweilige Druckzustand bleibt erhalten und die Anlage steht still. Dasselbe geschieht bei einem Ausfall der Stromversorgung oder einer anderen technischen Störung. Ist eine Behebung des Defekts innerhalb einer bestimmten Zeitspanne nicht möglich, stehen verschiedene Notabstiegsprogramme zum Erreichen der Ortshöhe zur Verfügung.

Neben jedem Untersuchungsplatz sind als Notfallsysteme ausgelegte personenbezogene Sauerstoffversorgungseinheiten installiert, die im Bedarfsfall sofort 100% Sauerstoff über eine Atemmaske zur Verfügung stellen. Diese Sauerstoffsysteme sind außerdem notwendig, um überhaupt Untersuchungen in Höhen durchzuführen, in denen ein Aufenthalt ohne zusätzliche Sauerstoffzufuhr unmöglich wäre. In Abb. 4-5 ist der Kontrollplatz der HKS dargestellt. Es werden nicht nur die technischen Einrichtungen überwacht, sondern über zwei unabhängig voneinander arbeitende Kameras kann die gesamte Kammer kontrolliert werden.



Abb.4-5: Überwachungspult der HKS

Da durch Verwendung von Sauerstoff eine erhöhte Brandgefahr besteht, wird die Kammeratmosphäre mit Hilfe von Gasanalyseeinrichtungen kontinuierlich überwacht und der Durchfluss des einströmenden Sauerstoffs zu den personenbezogenen Sauerstoffversorgungssystemen quantitativ bestimmt und kontrolliert. Eine Gaslöschanlage, die durch den Einstrom von Stickstoff die Sauerstofffraktion in der Kammer innerhalb von zwei Minuten auf 0,15% zu reduzieren in der Lage ist und somit jedes Feuer zum ersticken bringt, kann nach Sicherstellung der Atemgasversorgung für die Personen in der Kammer in Betrieb genommen werden [5].

4.2.1.4 Messwerterfassung und Verarbeitung

Vakuumdichte Steckverbindungen ermöglichen über Koaxialleitungen die in der Kammer gewonnenen Daten kodiert nach außen zu leiten. Außerhalb der Kammer werden diese Daten an entsprechende Datenverarbeitungsanlagen zur Aufarbeitung und Speicherung weitergeleitet und gleichzeitig direkt auf Monitoren zur Anzeige gebracht, um den Untersuchern eine Echtzeit-Betrachtung der Messdaten zu erlauben.

Das Betreiben von Messgeräten für die Sauerstoffsättigung und die dazugehörige computerisierte Datenerfassung in der Kammer ist möglich.



Abb. 4-6: Monitore zur Überwachung der pulsoxymetrischen Sauerstoffsättigung

4.2.2 Beschreibung der untersuchten Parameter

4.2.2.1 Blutbild

Blut für das Blutbild wurde vor Beginn der Messungen von einer erfahrenen Medizinisch Technischen Assistentin (MTA) aus der Fingerbeere der Probanden entnommen. Hauptaugenmerk lag dabei auf der Anzahl der Erythrozyten (Ery), Hämoglobin (Hb) und Hämatokrit (HK). Die Analyse erfolgte vollautomatisch mit dem Gerät Pentra 60 der Firma HORIBA ABX, Montpellier (Frankreich).

4.2.2.2 Blutgasanalyse

Als Blutentnahmestelle zur Blutgasanalyse diente das rechte Ohrläppchen der Versuchsperson. Zuvor wurde das Ohrläppchen mit Finalgon hyperämisiert, um die Blutgewinnungszeit möglichst kurz und somit einen eventuellen Fehler durch Diffusion gering zu halten. Pro Proband und Höhenstufe wurden mindestens zwei Kapillaren Blut von einer erfahrenen MTA abgenommen und sofort auf Eis gelegt. Mit Hilfe des Analysegerätes i-STAT der Firma Abbott Laboratories erfolgte die Blutuntersuchung innerhalb von 30 Minuten ab Blutabnahme. Das i-STAT System misst den Sauerstoffpartialdruck (Po₂) amperometrisch, der Partialdruck des Kohlendioxids (Pco₂) und der pH-Wert werden durch Direktpotentiometrie ermittelt. Der Basenüberschuss der Extrazellulärflüssigkeit (BE_{ecf}) und die Sauerstoffsättigung (sO₂) werden berechnet [1].

4.2.2.3 Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung

Die Messung der arteriellen Sauerstoffsättigung (SaO₂) mit Hilfe der Pulsoxymetrie (SpO₂) ist die gängigste Methode, da sie nichtinvasiv, kontinuierlich und direkt in vivo Bestimmungen zulässt [67]. Diese Sättigung wird auch als funktionelle Sättigung angesehen, da sie mit desoxygeniertem Hämoglobin in Beziehung steht und dieses vom Pulsoxymeter erkannt wird [12]. Eine gute Übereinstimmung zwischen SpO₂ und der Referenzmethode arterielle Blutgasanalyse wurde von einigen Autoren berichtet [7, 9], jedoch nicht immer von anderen Autoren bestätigt [6, 73, 80].

Für die kontinuierlichen Messungen der SpO₂-Werte wurde das Oxymeter 504-USPder Firma Criticare Systems benützt. Die Messsonde wurde nach Anweisung des Autors am Endglied des linken Zeige- bzw. Mittelfingers der Probanden mit Hilfe eines Fingerklipps angebracht.

Hämoglobin findet sich im Blut in verschiedenen Formen:

- als sauerstoffangereichert (mit Sauerstoff verbunden, O₂-Hb)
- desoxygeniertes Hämoglobin (mit keinem anderen Molekül verbunden, Hb)
- Dyshämoglobin (Carboxyhämoglobin und Methämoglobin)

Das Pulsoxymeter 504 definiert arterielle Sauerstoffanreicherung als das Verhältnis von Sauerstoff angereichertem Hämoglobin zur Gesamtmenge Hämoglobin, die zur Verbindung mit Sauerstoff verfügbar ist.



Oxyhämoglobin + Desoxyhämoglobin

Dyshämoglobin wie Carboxyhämoglobin und Methämoglobin werden nicht direkt gemessen und gehen deshalb nicht in die Messung ein.

Methode

Das 504-Oxymeter bestimmt die prozentuale Sauerstoffsättigung und die Pulsfrequenz auf der Grundlage der Spektrophotometrie und der Plethysmographie. Der Sensor für Sauerstoffsättigung enthält LEDs, die Licht zweier spezifischer Wellenlängen durch ein pulsierendes Gefäßbett ermitteln. Der Sensor ist völlig isoliert. Es besteht keine Hitzequelle, die einen Probanden brennen könnte.

Da O₂Hb und Hb Licht selektiv und berechenbar absorbieren, können diese zwei Verbindungen durch die Messungen bei der jeweiligen Wellenlänge an der Messstelle bestimmt werden. Ein Photodetektor, der der Lichtquelle gegenüber liegt, misst die Intensität jeder Wellenlänge, die durch die Messstelle ermittelt wird. Die Lichtintensität wird in ein elektrisches Signal umgewandelt, welches dem Oxymeter eingegeben wird. Die Effekte der Hautfarbe, des Bluts in Venen und andere Elementarbestandteile werden durch Trennung der pulsierenden Absorptionsdaten eliminiert [16].

Anwendungsbereiche

Eine kontinuierliche Überwachung der arteriellen Sauerstoffsättigung ist sinnvoll in allen Situationen, in denen Sauerstoffgabe indiziert ist. Die Angabe von Echtwertzeiten ermöglicht eine frühere Erkennung von Hypoxie oder Hyperoxie, als die, die durch arterielle Blutentnahme möglich wäre. Die Auswirkungen von Veränderungen der Sauerstofftherapie können sofort beurteilt und die Häufigkeit von Blutgasanalysen in gewissen Situationen reduziert werden. Das 504-Oxymeter kann bei einer Temperatur von $\pm 10^{\circ}$ C bis $\pm 40^{\circ}$ C, einer relativen Luftfeuchte von 30% bis 95% und einem Luftdruck von 667 hPa bis 1067 hPa die Pulsfrequenz mit einer Genauigkeit von ± 2 Schlägen pro Minute und die O₂-Sättigung im Bereich von 87,5% bis 100% mit einer Genauigkeit von $\pm 2\%$ und im Bereich von 70,5% bis 87,5% mit einer Genauigkeit von $\pm 4\%$ messen [16].

4.2.2.4 Messung der Fingertemperatur

Zur Messung der Fingertemperatur wurde das Infrarotthermometer Mini-Flash TFA der Firma Dostmann GmbH & Co. KG verwendet, welches berührungslos, schnell und zuverlässige Messwerte ergibt.

Technische Daten:	Messbereich	-33°C bis +220°C		
	Messgenauigkeit	±1,5°C im Bereich von 0-50°C		
	Reproduzierbarkeit	±1%		
	Ansprechzeit	ca. 0,5 sec		
	Anzeigeauflösung	0,1°C		

Da jeder Körper eine infrarote Energie abstrahlt, kann diese mittels eines optischen Detektors wahrgenommen werden. Der Detektor übersetzt gleichzeitig die Information und bringt sie in eine digitale Anzeige [72]. Die Messungen konnten vom Doktoranden selbst nicht durchgeführt werden, da er als Proband mitwirkte. Stattdessen wurde ein Mitarbeiter des Instituts nach Unterweisung durch den Autor mit dieser Aufgabe betraut. Um einen etwaigen Fehler durch unterschiedliche Messmethoden auszuschließen, wurden alle Messungen bei allen Untersuchungen von der selben Person ausgeführt.

4.2.2.5 Statistische Auswertung

Die Messergebnisse wurden mit Anova, Wilcox Signed Rank Test p-values und Fischer's r to z statistisch ausgewertet. Wenn es sinnvoll erschien, wurden für die Ergebnisse Mittelwerte und Standardabweichung angegeben. Außerdem wurden für verschiedene Werte die Korrelationen und die partiellen Korrelationskoeffizienten berechnet (Pearson Produkt Korrelationskoeffizient).

Das Hauptaugenmerk der vorliegenden Arbeit beruht nicht darauf, den Einfluss der unterschiedlichen Flughöhen auf den Sauerstoffpartialdruck zu systematisieren.

Dafür ist bei der in der Literatur bekannten [55] und der in unserem Kollektiv bestätigten großen Streuung das untersuchte Kollektiv zu klein. Es geht vielmehr darum, die Ursachen der in Vorversuchen gesehenen Unterschiede in den pulsoxymetrischen Messwerten der Frauen und Männer zu erläutern.

4.2.3 Beschreibung des untersuchten Kollektivs

Das Kollektiv der Probanden bestand aus 30 gesunden Untersuchungsteilnehmern (15 Frauen, 15 Männer) unterschiedlichen Alters. Wegen Rekrutierungsschwierigkeiten der Deutschen Luftwaffe war das Kollektiv nicht exakt homogen und nicht zufällig ausgewählt. Die jüngeren Probanden waren hauptsächlich Mitarbeiter des Instituts, die älteren waren deren Eltern bzw. die Eltern des Autors oder kamen aus seinem Bekanntenkreis. Niemand der Befragten hat die Untersuchung abgelehnt. Der Großteil der Probanden hatte wenig Flugerfahrung, während vier Vielflieger waren. 20 Probanden kamen aus dem Umkreis von Dresden und lebten auf einer Meeres-höhe von 250 - 300 ft, sechs waren aus dem Kreis Göppingen mit einer Höhe von 1200 - 1400 ft, drei kamen aus Hamburg (15 ft) und einer aus Frankfurt (400 ft). Die Männer waren im Durchschnitt etwas älter als die Frauen (Durchschnittsalter: Männer = 57,7 Jahre, Frauen = 51,9 Jahre), was jedoch statistisch nicht signifikant war. Unter den Probanden befanden sich drei Raucher, der Rest waren Nichtraucher.

Alter	Größe	Gewicht	BMI	Blutdruck	Puls	Rauchen	Erythrozyten	Hämoglobin	Hämatokrit
[Jahre]	[cm]	[kg]	[kg/m2]	[mmHg]	[Anzahl/min]	[Stück/Tag]	[Mill./mcl]	[g/dl]	[%]
26	180	63	19,44	124/57	69	0	4,44	13,0	39,0
27	166	53	19,23	115/70	61	0	4,82	14,1	42,7
34	172	78	26,37	139/74	83	15	4,91	15,0	43,7
40	159	52	20,57	132/79	69	0	4,14	12,4	37,1
43	160	56	21,88	130/73	72	0	4,12	12,5	37,8
48	164	59	21,94	120/73	74	0	4,56	11,4	35,6
53	170	63	21,80	134/84	67	0	4,09	13,2	39,8
56	158	62	24,84	164/80	63	0	4,6	14,2	40,9
60	167	57	20,44	131/61	76	0	4,4	13,1	39,3
61	156	59	24,24	142/76	77	0	4,52	14,3	42,9
63	158	60	24,03	147/78	75	0	4,65	13,5	40,5
65	160	60	23,44	135/76	76	0	4,87	14,2	45,0
65	163	83	31,24	149/77	64	0	4,5	13,6	40,4
67	163	66	24,84	140/72	76	0	4,16	13,0	38,8
70	162	72	27,43	155/94	87	0	4,74	13,7	41,6

Tabelle 4-1: Untersuchtes Kollektiv:	Frauen
--------------------------------------	--------

Alter [Jahre]	Größe [cm]	Gewicht [kg]	BMI [kg/m ²]	Blutdruck [mmHg]	Puls [Anzahl/min]	Rauchen [Stück/Tag]	Erythrozyten [Mill./mcl]	Hämoglobin [g/dl]	Hämatokrit [%]
26	183	92	27,47	132/76	65	6	5,22	16,2	46,6
39	184	96	28,36	149/91	95	0	5,66	16,1	47,7
40	183	82	24,49	163/103	62	0	4,59	14,3	42,5
41	191	96	26,32	109/80	76	0	5,62	16,4	49,6
44	182	90	27,17	126/70	80	0	5,26	15,5	45,7
54	182	62	18,72	122/79	90	20	4,71	15,1	44,0
61	176	74	23,89	152/83	66	0	4,17	14,0	40,2
62	180	92	28,40	149/72	63	0	5,46	16,0	47,4
62	186	89	25,73	154/95	68	0	4,75	14,7	42,8
63	156	51	20,96	143/62	68	0	4,40	13,3	40,2
67	165	93	34,16	140/73	58	0	4,81	14,9	44,7
71	184	85	25,11	144/74	60	0	4,77	14,2	43,4
75	174	85	28,08	159/66	69	0	5,05	15,9	45,5
76	168	74	26,22	135/70	77	0	4,57	11,8	37,7
85	168	77	27,28	168/106	88	0	4,99	13,6	43,5

Tabelle 4-2: Untersuchtes Kollektiv: Männer

4.2.4 Untersuchungsablauf

4.2.4.1 Voruntersuchung

Das Studienprotokoll wurde vor der Untersuchung von der Ethikkommission der Sächsischen Landesärtzekammer genehmigt. Alle Probanden bekamen eine Woche vor Untersuchungsbeginn Informationsunterlagen bezüglich der Studie zugeschickt und wurden noch einmal mündlich im Rahmen eines Vorgesprächs am Untersuchungstag vom leitenden Arzt aufgeklärt.

Im Zuge einer orientierenden körperlichen Untersuchung wurde auch auf eventuelle anamnestische Vorerkrankungen eingegangen, so dass z.B. kardiale, pulmonale oder hämatologische Risiken sowie Gefäßerkrankungen ausgeschlossen werden konnten. Im Anschluss daran wurde aus der Fingerbeere Kapillarblut entnommen und ein kleines Blutbild erstellt.

4.2.4.2 Vorbereitung in der HKS

Vor der ersten Untersuchungsreihe am jeweiligen Untersuchungstag wurden sämtliche benötigten Pulsoxymeter laut Bedienungsanleitung kalibriert.

Pro Untersuchung nahmen jeweils drei bzw. vier Probanden teil, so dass ausreichend Platz für die Blutabnahme der MTA und zur Messung der Fingertemperatur durch eine weitere Person zur Verfügung stand. Die Probanden saßen in aufrechter Haltung, die Arme bequem auf die vor ihrem Körper befindlichen Klapptische abgelegt. Am Zeige- bzw. Mittelfinger der linken Hand wurde der Fingerklipp des Pulsoxymeters befestigt und das rechte Ohrläppchen mit Finalgon hyperämisiert. Die Probanden wurden angehalten sich körperlich ruhig zu verhalten und möglichst wenig zu sprechen.

4.2.4.3 Flugprofil

Da bei unserer Untersuchung die Kabinendruckhöhen üblicher Linienflüge simuliert werden sollten, wurden Messreihen auf Ortshöhe (250 ft), in 6000 ft und in 8000 ft durchgeführt. Bei einem kleinen Teil der jüngeren Probanden (7 Frauen, 3 Männer) wurden zusätzlich die militärischen Flughöhen 10 000 ft und 12 000 ft untersucht. Diese Höhen waren für die älteren Probanden unzumutbar.



Sauerstoffsättigung in zivilen Luftfahrzeugen

Abb. 4-7: Simuliertes Flugprofil von zivilen Luftfahrzeugen



Sauerstoffsättigung in zivilen und militärischen Luftfahrzeugen

Abb. 4-8: Simuliertes Flugprofil von zivilen und militärischen Luftfahrzeugen

4.2.4.4 Datenerfassung

Nach einer gewissen Eingewöhnungszeit von etwa 15 Minuten wurde noch vor der eigentlichen Untersuchung in der Kammer auf Ortshöhe (250 ft) Blut zur Blutgasanalyse abgenommen. Weitere Blutabnahmen erfolgten jeweils nach einer Stabilisierungsphase von 20 Minuten auf der neuen Druckhöhe, sprich in 6000 ft und 8000 ft, bzw. 10 000 ft und 12 000 ft.

Die Messung der pulsoxymetrischen Sauerstoffsättigung erfolgte kontinuierlich und wurde gemittelt über jeweils 10 Sekunden automatisch per Computer protokolliert. Die jeweils doppelte Messung der Fingertemperatur am Messfinger der pulsoxymetrischen Sauerstoffsättigung erfolgte alle 5 Minuten. Dabei wurde die Sonde des Pulsoxymeters kurzzeitig entfernt, um bei der Temperaturmessung möglichst nahe an dem Punkt zu messen, den auch der Pulsoxymeter zur Messung benützt. Durchgeführt wurden die Messungen stets von derselben Person, mit möglichst gleich bleibendem geringen Abstand des Messsensors zum Messfinger. Die Ergebnisse wurden über die Gegensprechanlage nach draußen geleitet und dort schriftlich festgehalten. Abbildung 4-9 zeigt den Ablauf der Untersuchung schematisch auf. Die graphische Darstellung der Messwerte sowie der Zeitpunkte der Messungen wurden am Beispiel von Proband Nr. 3 eingezeichnet.



Abb. 4 -9: Fingertemperatur, Sättigung, Höhenprofil im Verlauf der Untersuchung. Bei↓ wurde Blut für die Blutgasanalyse (BGA) abgenommen.

Der Autor war bei sämtlichen Untersuchungen anwesend und stand zur Diskussion der Messergebnisse zur Verfügung.

5. Ergebnisse

5.1 Ergebnisse in der Flugzeugkabine

Die Flughöhen auf den untersuchten Langstreckenflügen variierten zwischen 33 000 ft und 39 000 ft (10 058 m - 11 887 m), die Kabinendruckhöhen zwischen 5 000 ft und 7 400 ft (1 524 m - 2 256 m). Die durchschnittliche Flugdauer lag bei zehn Stunden.

Auf sämtlichen Flügen, in allen Flughöhen und Flugzeugkompartimenten betrug der gemessene Sauerstoffgehalt der Kabinenluft 20,9%. Sogar während den Zeiten, in denen die Klimaanlage auf Rezirkulation gestellt war, konnte kein Abfall des Sauerstoffgehaltes festgestellt werden. Das selbe Ergebnis erhielt man auf den Mittelstreckenflügen.

Auf einem einzigen Flug sank der Sauerstoffgehalt in der hinteren Kücheneinheit eines Jumbo-Jets von 20,9% auf 19,9% nach 5 h Flugzeit. Dieser Wert war bis zum Ende des Fluges für mehrere Stunden reproduzierbar. Da auf diesem Flug in der hinteren Galley viel Trockeneis zur Kühlung mitgeführt wurde, könnte ein Anstieg des CO₂ zu der verminderten O₂-Konzentration geführt haben. Dies würde auch erklären, warum dieser Wert bei den Messungen auf dem Folgeflug dieser Maschine nicht mehr festgestellt werden konnte.

5.2 Ergebnisse in der Höhen-Klima-Simulationsanlage

5.2.1 Allgemeinbefinden

Während der gesamten Versuchstage wurden keinerlei Zwischenfälle festgestellt. Keiner der Probanden gab an, körperliche oder psychische Beschwerden während der Untersuchung verspürt zu haben. Somit konnten alle Untersuchungen planmäßig und ohne Unterbrechungen durchgeführt werden.

5.2.2 Luftzusammensetzung in der Unterdruckkammer

Im Langzeitbetrieb können die eingestellten Parameter bis zu einer Höhe von 23 000 ft (7000 m) für mindestens 7 Tage konstant gehalten werden. Minimale Schwankungen durch einen Wechsel des Durchlaufs sind so gering, dass von einem annähernd konstanten Sauerstoffpartialdruck in der Höhen-Klima-Simulationsanlage ausgegangen werden kann.

5.2.3 Sauerstoffpartialdruck im Kapillarblut

Der Sauerstoffpartialdruck (PO₂) sinkt mit zunehmendem Alter (in 250 ft; PO₂ = $-0,418 \times \text{Jahre} + 97,281$; r = -0,674, p < 0,0001), offensichtlich ist die Abnahme jedoch nicht linear. In Ortshöhe, in unserem Fall 250 ft (siehe Abb. 5-1: weiße Dreiecke), sind die PO₂-Werte der jüngsten Probanden am höchsten, danach tritt ein Plateau bei den ca. 40- bis 60-Jährigen auf, anschließend sinken die Werte erneut. Besonders niedrig sind die PO₂-Werte bei den Älteren mit einem zusätzlich hohen Body-Mass-Index (BMI), (siehe Tabelle 5-1 und 5-2). Die pulsoxymetrisch gemessene Sauerstoffsättigung (SpO₂) sinkt auch mit dem Alter ab, jedoch flacher (siehe Abb. 5-3 weiße Kreise).



Abb.5-1: Sauerstoffpartialdruck (Po₂) in 250 ft (weiße Dreiecke) gegenüber dem Alter (r = -0,674, p < 0,0001) und in 8000 ft (schwarze Dreiecke) gegenüber dem Alter (r = -0,651, p < 0,0001). RF = Raucherin, RM = Raucher, RJM = Junger Raucher.

Ein Proband ist auffällig: Eine 34 Jahre alte Raucherin (15 Zigaretten/d) mit einem erhöhten BMI von 26,4 kg/m² (Normwert 20-25 kg/m²), (siehe Abb. 5-1: RF). Ihr Po₂

ist mit 63 mmHg für ihr Alter sehr gering. Der SpO₂ ist mit 99% normal. Diese Diskrepanz entsteht möglicherweise dadurch, dass der Pulsoxymeter nicht zwischen Oxyhämoglobin (HbO₂) und Carboxyhämoglobin (HbCO) unterscheiden kann [14, 15]. Ein weiterer Raucher (20 Zigaretten/d) ist ein 54-jähriger schlanker Mann mit einem BMI von 18,7 kg/m², (siehe Abb. 5-1: RM). Sein extrem niedriger BMI (Normalbereich für das Alter von 45-54 Jahren = 22-27 kg/m²) ist möglicherweise der Grund dafür, dass er sich von den anderen Probanden nicht abhebt. Sein Po₂ am Boden ist mit 80 mmHg normal. Der dritte Raucher (RJM) in unserem Kollektiv ist auf Grund seines niedrigen Alters (26 Jahre) und seines geringen Tabakkonsums (6 Zigaretten/d) unauffällig, obwohl sein BMI von 27,47 kg/m² etwas über dem Normalwert liegt (Normalbereich für das Alter von 25-34 Jahre = 20-25 kg/m²).

In 8000 ft sinkt der Po₂ bei allen Probanden wie erwartet ab. Die Abhängigkeit vom Alter (in 8000 ft: Po₂ = -0,240 × Jahre + 67,681; r = -0,651; p < 0,0001) erscheint nun eher linear zu sein (statistisch nicht geprüft). Das Plateau zwischen 40 und 60 Jahren ist verschwunden und der Gesamtabfall von ganz jung zu alt ist offensichtlich geringer, verglichen mit 250 ft (siehe Abb. 5-1: schwarze Dreiecke). Daraus ist ersichtlich, dass bei älteren Probanden der Abfall des Sauerstoffpartialdruckes in der Außenluft den arteriellen Sauerstoff weniger stark senkt als bei jüngeren Probanden. Das wird besonders auffällig, wenn man die drei ältesten mit den drei jüngsten Probanden vergleicht (250 ft: Durchschnitt der Alten = 60,5 mmHg, Durchschnitt der Jungen = 89,33 mmHg; 8000 ft: Durchschnitt der Alten = 49,66 mmHg, der der Jungen = 61,5 mmHg; durchschnittliches Absinken bei den Alten = 10,84 mmHg, durchschnittliches Absinken bei den Jungen = 27,83 mmHg), (s. Abb. 5-1).

Vergleicht man die Frauen mit den Männern, so fällt auf, dass sowohl bei 250 ft als auch bei 8000 ft die Mittelwerte bei den Frauen (250 ft: 76,43 \pm 8,67 mmHg; 8000 ft: 54,87 \pm 6,44 mmHg) etwas höher sind als bei den Männern (250 ft: 72,3 \pm 10,6 mmHg; 8000 ft: 53,83 \pm 5,2 mmHg). Beide Unterschiede sind statistisch nicht signifikant.

Die Zahlenpaare in Abb. 5-1 verbinden Personen gleichen Alters, bei denen sich der BMI (Zahlen in der Tabelle im Einschub) unterscheidet. Jeweils die Person mit dem größten BMI hat den geringsten arteriellen Sauerstoffpartialdruck. Überhaupt korreliert der Sauerstoffpartialdruck negativ mit dem BMI (250 ft: r = -0,683, p < 0,0001; 6000 ft: r = -0,343, p = 0,0629; 8000 ft: r = -0,450, p = 0,0119).

Aus ethischen Gründen wurde von einer Untersuchung der über 60-Jährigen in grö-Beren Höhen als 8000 ft abgesehen. Vergleicht man die Gruppe der 40 bis 60-Jährigen, die alle Höhen durchlaufen haben (6 Probanden), findet man beinahe ein lineares Absinken des PO₂ mit zunehmender Höhe (PO₂ = $-0,003 \times$ Höhe ft + 80), (siehe Abb. 5-2: graue Dreiecke).



Abb. 5-2: Durchschnittlicher Sauerstoffpartialdruck (PO₂) der 40 bis 60-Jährigen (Teilkollektiv 6 Probanden) auf Ortshöhe, 6000 ft, 8000 ft, 10 000 ft und 12 000 ft.

5.2.4 Sauerstoffsättigung

Ebenso wie der arterielle Sauerstoffdruck sinkt auch die pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO₂) deutlich mit dem Alter und der Kabinendruckhöhe ab. In Abbildung 5-3 werden die SpO₂-Werte in 250 ft und 8000 ft miteinander verglichen.



Abb. 5-3: Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO₂) in 250 ft (weiße Kreise) und in 8000 ft (schwarze Kreise) gegenüber dem Alter. Die in dieser Abb. nicht dargestellten sO₂-Werte (berechnete Sättigung aus der Blutgasanalyse) liegen immer unter den dargestellten Werten.

Im Gegensatz zum Sauerstoffpartialdruck ist die Differenz des SpO₂ zwischen 250 ft und 8000 ft bei den Älteren größer als bei den Jüngeren (250 ft: Durchschnitt der Älteren = 97,7%, Durchschnitt der Jungen = 98,7%; 8000 ft: Durchschnitt der Älteren = 91,3%, der der Jungen = 96,7%; durchschnittliches Absinken der Älteren = 6,4%, bei den Jungen = 2,0%). Dies ist darauf zurückzuführen, dass im bei den älteren Probanden gemessenen Sauerstoffdruckbereich die Sättigungskurve des Hb in den steilen Bereich übergeht.

Ein Vergleich der SpO₂-Werte der Männer und Frauen auf Ortshöhe (250 ft) zeigt keinen signifikanten Unterschied. In 8000 ft jedoch scheinen die Werte der Frauen (Abb. 5-4: weiße Kreise) höher zu liegen als die der Männer (Abb. 5-4: schwarze Kreise). Trotzdem ist dieser Unterschied in diesen Gruppen statistisch nicht signifikant (Durchschnitt SpO₂ Frauen = 94,8 \pm 1,9%, Durchschnitt SpO₂ Männer = 93,2 \pm 2,8%, p = 0,1524). Jedoch findet sich in 6000 ft ein signifikanter Unterschied des SpO₂ (Durchschnitt Frauen = 96,8 \pm 1,2%; Männer = 95,4 \pm 2,3%; 0,02 < p < 0,05).



Abb. 5-4: Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO₂) der Frauen (weiße Kreise) und der Männer (schwarze Kreise) gegenüber dem Alter in 8000 ft Druckhöhe.

Im Vergleich zur aus der Blutgasanalyse errechneten Sauerstoffsättigung (sO₂), liegen die Werte der pulsoxymetrischen Sauerstoffsättigung (SpO₂) höher. Bei 250 ft beträgt die Differenz im Mittel 3,52 \pm 2,07%, bei 8000 ft dagegen 5,53 \pm 2,02%. Dieser Unterschied ist statistisch zu sichern (0,001 < p < 0,002).

Vergleicht man die Sauerstoffsättigung (SpO₂) mit dem Sauerstoffpartialdruck (PO₂), so korrelieren sie in den Höhen 250 ft (r = 0,562; p = 0,001) und 8000 ft (r = 0,693; p < 0,0001) sehr gut. In 6000 ft (r = 0,377; p = 0,0395) ist die Korrelation nur schwach erkennbar, was sehr wahrscheinlich streuungsbedingt ist, da die Sauerstoffbindungskurve vom flachen in den steileren Teil übergeht.

5.2.5 Fingertemperatur

Da die Sauerstoffsättigung des Blutes für einen bestimmten Sauerstoffpartialdruck von der Temperatur abhängt [66], wurde zusätzlich die Temperatur des Messfingers bestimmt. Zwischen Ortshöhe und 8000 ft erhöht sich die durchschnittliche Fingertemperatur der Probanden schwach (Durchschnitt 250 ft: $28,1 \pm 3,6^{\circ}$ C; Durchschnitt 8000 ft: $28,9 \pm 3,5^{\circ}$ C; 0,01). Dieser geringe Anstieg mag allerdings auch von der Verweildauer in der Unterdruckkammer bedingt sein.



Abb. 5-5: Korrelation: Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO_2) gegen Fingertemperatur in 250 ft.

Die Unterscheidung zwischen Frauen und Männer zeigt sowohl in 250 ft (Durchschnitt Frauen = $25,7 \pm 2,8$ °C; Durchschnitt Männer = $30,5 \pm 2,7$ °C; p = 0,0007) als auch in 8000 ft (Durchschnitt Frauen = $26,6 \pm 3,3$ °C; Durchschnitt Männer = $31,2 \pm 2,1$ °C, p = 0,0004) einen signifikanten Unterschied. Der Abfall der Sättigung mit zunehmender Temperatur ist besonders deutlich. Eine statistisch signifikante Abhängigkeit der SpO₂-Werte von der Fingertemperatur konnte festgestellt werden (in 250 ft: r = -0,588; p = 0,0005), (Abb. 5-5).

Die Korrelation zwischen Fingertemperatur und SpO₂ wird mit zunehmender Höhe schwächer, in 8000 ft ist keine gesicherte Abhängigkeit mehr nachweisbar. Eine partielle Korrelation ist jedoch trotzdem nachzuweisen, wenn PO₂ rechnerisch konstant gehalten wird (r = -0.551; p = 0.0013).

Wie schon oben erwähnt wurde nur ein Teil des Kollektivs (10 Probanden) in den Höhen 10 000 ft und 12 000 ft untersucht. Aufgrund der geringen Datenmenge wird auf die Auswertung der Messergebnisse der Fingertemperatur in 10 000 ft und 12 000 ft Höhe verzichtet.

5.2.6 Hämatokrit

Da der Einfluss des Hämatokritwerts auf die pulsoxymetrischen Ergebnisse in der Literatur beschrieben ist [38], wurde auch dieser Blutwert statistisch ausgewertet. Die Hämatokritwerte (HK) der Frauen und die der Männer unterscheiden sich signifikant (Durchschnitt HK Gesamt = $42,2 \pm 3,4\%$; Durchschnitt HK Frauen = $40,4 \pm 2,6\%$; Durchschnitt HK Männer = $44,1 \pm 3,2\%$; p = 0,0039). Der Einfluss des Hämatokrits auf die SpO₂ war auch bei uns angedeutet (in 250 ft: r = -0,225, p = 0,233; in 6000 ft: r = -0,378, p = 0,0388; in 8000ft: r = -0,168, p = 0,3781). Abbildung 5-6 zeigt die Abhängigkeit der pulsoxymetrischen Sauerstoffsättigung vom Hämatokrit in 6000 ft.



Abb. 5-6: Korrelation: Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO₂) gegen Hämatokrit in 6000 ft (r = -0,378, p = 0,0388).

Eine signifikante Korrelation des Hämatokrits und der Fingertemperatur konnte sowohl in 250 ft als auch in 8000 ft festgestellt werden (in 250 ft: r = 0,410; in 8000 ft: r = 0,411; für beide: 0,02).

5.2.7 Partialdruck des Kohlendioxids

In allen von uns gemessenen Höhen steigt der PCO_2 mit dem Alter leicht an (in 250 ft: r = 0,446; 0,01 0,458; 0,01 ten Abfall des PCO_2 verbunden (durchschnittlicher PCO_2 in 250 ft: 38,08 ± 3,251 mmHg; durchschnittlicher PCO_2 in 8000 ft: 36,036 ± 3,391 mmHg; p < 0,001). Vergleicht man jedoch die drei ältesten mit den drei jüngsten Probanden, so ist der Abfall des PCO_2 beim Aufstieg auf 8000 ft bei den Älteren geringfügig höher als bei den Jüngeren (durchschnittlicher Abfall des PCO_2 bei den Älteren = 2,9 mmHg und bei den Jüngeren = 1,7 mmHg).



Abb.5-7: CO₂-Partialdruck (PCO₂) in 250 ft (weiße Raute) gegenüber dem Alter (r = 0,446, p = 0,0127) und in 8000 ft (schwarze Raute) gegenüber dem Alter (r = 0,458, p = 0,0101).

Mit dem Abfall des PCO_2 ist ein Anstieg des pH-Wertes von 7,444 ± 0,019 in 250 ft auf 7,462 ± 0,023 in 8000 ft feststellbar (p < 0,0001).

Der gleichzeitig beobachtete Anstieg des Basenexzess (250 ft: 1,95 \pm 1,872; 8000 ft: 2,05 \pm 2,171) ist statistisch nicht zu sichern. Dagegen ist der Basenexzess in Ortshöhe (250 ft) eng mit dem PCO₂ verbunden (r = 0,636; p < 0,0001).

Des weiteren unterscheiden sich die Pco_2 -Werte von Frauen und Männern in 8000 ft nicht signifikant (Durchschnitt Frauen: $Pco_2 = 35,48 \pm 3,59$ mmHg; Durchschnitt Männer: $Pco_2 = 36,65 \pm 3,19$ mmHg). Die Werte der drei jüngsten Probanden sind niedriger als die der drei ältesten (Durchschnitt Jüngere: $Pco_2 = 33,0$ mmHg; Durchschnitt Ältere: $Pco_2 = 37,4$ mmHg). Es besteht keine signifikante Abhängigkeit des Basenüberschuss der Extrazellulärflüssigkeit (BE_{ecf}) vom Alter, trotzdem sind die Werte der drei ältesten Probanden höher als die der drei jüngsten (Durchschnitt Jüngere: $BE_{ecf} = 0.83 \text{ mmol/l}$; Durchschnitt Ältere: $BE_{ecf} = 3.67 \text{ mmol/l}$).

5.2.8 Alter, Gewicht und Körpergröße

Wie schon zuvor erwähnt, sind die Frauen in unserer Studie etwas jünger, jedoch statistisch nicht signifikant (Altersdurchschnitt Frauen = $51,8 \pm 14,7$ y; Altersdurchschnitt Männer = $57,7 \pm 16,6$ y; p = 0,3195). Da der Po₂ mit dem Alter abnimmt, ist der Durchschnittswert der Frauen etwas höher als der der Männer (in 8000 ft: Po₂ Frauen = $54,9 \pm 6,4$ mmHg; Po₂ Männer = $53,8 \pm 5,2$ mmHg; n.s.). Das gilt auch für die Durchschnittswerte der Sauerstoffsättigung (sO₂), (in 8000 ft: sO₂ Frauen = $89 \pm$ 3%; sO₂ Männer = $87,7 \pm 3,6\%$; n. s.).

Die Gewichts- und Körpergrößenunterschiede (Durchschnittsgewicht Frauen = 62,8 \pm 8,7 kg; Durchschnittsgewicht Männer = 82,5 \pm 13 kg; Durchschnitt Körpergröße Frauen = 163,87 \pm 6,4 cm; Durchschnitt Körpergröße Männer = 177,47 \pm 9,49 cm) sind geschlechtsspezifisch. Der Body-Mass-Index (BMI) steigt mit dem Alter an, jedoch lässt sich diese Relation statistisch nicht sichern (r = 0,349; p = 0,058). Er ist in unserem Kollektiv bei den Frauen signifikant kleiner als bei den Männern (Frauen: 24,487 \pm 3,2578 kg/m², Männer: 26,1573 \pm 3,5172 kg/m², 0,01 < p < 0,02).

Alter	Größe	Gewicht	BMI	Finger-Temp.	Hk	BE 8000 ft	Po ₂ 250 ft	Po ₂ 8000 ft	Pco ₂ 250 ft	Pco2 8000 ft
[Jahre]	[cm]	[kg]	[kg/m2]	8000 ft [°C]	[%]	[mmol/l]	[mmHg]	[mmHg]	[mmHg]	[mmHg]
26	180	63	19,44	29,0	39,8	-1	91,5	70,0	31,0	28,0
27	166	53	19,23	25,1	43,1	2	90,5	57,5	36,2	35,8
34	172	78	26,37	21,6	43,8	3	63,0	46,0	36,9	35,0
40	159	52	20,57	27,1	37,1	-1	81,5	65,0	35,0	31,2
43	160	56	21,88	24,6	37,8	1	78,0	54,5	34,4	34,7
48	164	59	21,94	29,6	35,6	1	81,0	58,0	33,8	32,4
53	170	63	21,80	23,9	39,8	1,5	77,0	58,5	38,1	34,6
56	158	62	24,84	24,3	40,9	7	80,0	52,0	40,0	41,0
60	167	57	20,44	25,7	39,2	3	70,0	48,5	43,9	42,3
61	156	59	24,24	24,3	42,9	1,5	82,0	57,0	39,0	36,8
63	158	60	24,03	31,3	40,9	0,5	73,0	51,0	34,8	33,6
65	160	60	23,44	25,0	45,0	3,5	75,5	52,5	42,6	38,5
65	163	83	31,24	31,8	40,4	-1	69,0	54,0	35,2	34,9
67	163	66	24,84	24,5	39,0	1	73,5	50,5	36,4	37,1
70	162	72	27,43	32,1	41,7	2,5	61,0	48,0	37,9	36,3

Tabelle 5-1: Frauen: wichtige Daten (z.B. Körpermaße, Fingertemperatur, Blut- und Sättigungswerte).

Alter	Größe	Gewicht	BMI	Finger-Temp.	Hk	BE 8000 ft	Po ₂ 250 ft	Po ₂ 8000 ft	Pco ₂ 250 ft	Pco ₂ 8000 ft
[Jahre]	[cm]	[kg]	$[kg/m^2]$	8000 ft [°C]	[%]	[mmol/l]	[mmHg]	[mmHg]	[mmHg]	[mmHg]
26	102	02	27.47	22.1	AC C	1.5	86.0	(2.0	26.0	25.2
26	183	92	27,47	33,1	46,6	1,5	86,0	62,0	36,8	35,2
39	184	96	28,36	32,8	47,7	4	77,0	56,0	37,2	35,6
40	183	82	24,49	30,5	42,5	4	81,0	59,0	38,0	32,1
41	191	96	26,32	32,3	49,6	-1	78,0	60,0	38,8	33,2
44	182	90	27,17	33,9	45,6	2	79,5	56,5	41,6	38,9
54	182	62	18,72	29,8	44,0	3	80,0	51,0	36,7	38,2
61	176	74	23,89	29,3	40,2	0,5	78,0	55,5	37,8	35,7
62	180	92	28,40	32,6	47,4	1,5	60,5	51,0	38,5	37,2
62	186	89	25,73	27,6	42,8	6	76,0	52,0	45,6	43,8
63	156	51	20,96	27,0	40,2	1	82,5	60,5	38,7	33,5
67	165	93	34,16	32,3	44,7	2	52,5	45,0	40,1	38,6
71	184	85	25,11	32,8	43,4	1,5	72,0	50,0	36,6	35,5
75	174	85	28,08	30,5	45,5	-1	55,0	53,5	35,6	32,9
76	168	74	26,22	31,3	37,7	8,5	63,5	49,0	41,7	39,9
85	168	77	27,28	32,8	43,5	3,5	63,0	46,5	43,5	39,4

Tabelle 5-2: Männer: wichtige Daten (z.B. Körpermaße, Fingertemperatur, Blut- und Sättigungswerte).

6. Diskussion

Wie die Sauerstoffversorgung des Organismus für die Aufrechterhaltung der Funktion des Gehirns gewährleistet werden kann, ist eine wesentliche Aufgabe der Höhenphysiologie und damit auch der Flugmedizin. Für Piloten und Passagiere wäre es am angenehmsten, in der Kabine den Druck auf Meereshöhe einzustellen, womit eine ausreichende Sauerstoffversorgung gewährleistet ist. Ein solch hoher Kabinendruck würde jedoch die Kosten im Flugzeugbau und im Betrieb der Flugzeuge stark erhöhen, denn insbesondere für Langstreckenflüge sind Flughöhen von mehr als 10 000 m optimal. Der Spritverbrauch ist in großen Flughöhen wegen des kleineren Strömungswiderstandes und des verbesserten Wirkungsgrades geringer. Zusätzlich erhöht die Benutzung des Flugraumes in hohen Höhen die Sicherheit des Flugbetriebes, denn es muss nicht jedem Gebirge ausgewichen werden, der Flug findet über dem Wettergeschehen statt, der Luftraum kann besser für Kurz- und Langstreckenflüge unterteilt werden und außerdem wird bei Überlandflügen die Wohnbevölkerung weniger gestört. Die Vereinigung dieser beiden Optima würde jedoch wegen des hohen transmuralen Druckes sehr starke Wände der Druckkabine des Flugzeuges erfordern, die sowohl den Bau verteuerten als auch den Treibstoffverbrauch durch die beträchtliche Gewichtszunahme sehr stark erhöhten.

Ein seit Jahrzehnten bewährter Kompromiss beruht auf einem minimalen Kabinendruck von 565 mmHg mit einem Sauerstoffpartialdruck von ca. 115 mmHg. Dies entspricht in der Außenatmosphäre einer Höhe von etwa 8000 ft bzw. 2438 m über dem Meeresspiegel. Die arterielle O₂-Sättigung für diese Höhe wird unterschiedlich zwischen 80% und 94% angegeben [79]. Bereits diese leichte Hypoxie soll sich in gewissen Symptomen wie die Beeinträchtigung des Gesichtssinns [21, 32, 52] Schläfrigkeit, Urteilsschwäche, verschlechterter Koordination und verringerter Leistungsfähigkeit [19, 25, 50, 51, 61, 74] zeigen. Kurzzeitiger Aufenthalt in einer Höhe von 8000 ft wird relativ gut vertragen, so gaben unsere Probanden an, keinerlei Beschwerden zu haben. Jedoch häufen sich die Berichte über Unbehagen und Diskomfort nach drei bis neun Stunden Aufenthalt. Wobei sich die über 60-Jährigen am wenigsten beklagten und die meisten Beschwerden in der Gruppe der Frauen mittleren Alters auftraten [56]. Der in der Luftfahrt eingegangene Kompromiss kann also durchaus Piloten und Passagiere beeinträchtigen. Insofern ist es immer wieder erforderlich, sich ein Bild über das Sauerstoffangebot und das Ausmaß der leichten Hypoxie zu machen.

Das Sauerstoffangebot ergibt sich aus dem Partialdruck des Sauerstoffs in der Inspirationsluft. Bei nur geringer Luftfeuchtigkeit, wie sie im Flugzeug vorliegt, berechnet sich der Partialdruck aus Sauerstoffgehalt und Gesamtdruck. Letzterer unterliegt im Flugzeug strenger Kontrolle. Trotzdem kann sein Abfall zur hypoxiebedingten Handlungsunfähigkeit führen (vgl. Helios Flight 522 Kapitel 3.5.2). Der Sauerstoffgehalt wird nicht kontrolliert [46]. Er beträgt in der angesaugten Außenluft 20,9%. Da aber die den Verbrauchern zugeführte Luft rezirkuliert wird, ist besonders auf ausgebuchten Flügen ein Abfall des Sauerstoffgehaltes in der Kabinenluft denkbar, der die leichte druckbedingte Hypoxie verstärken könnte und damit durchaus zu schwereren Beeinträchtigungen der Piloten, des Kabinenpersonals und der Passagiere führen könnte.

Der in unterschiedlichen Flugzeugtypen, auf unterschiedlichen Flugrouten und bei mehreren Fluggesellschaften immer wieder in kleinen Zeitintervallen gemessene Sauerstoffgehalt von 20,9% zeigt, dass sein Abfall von den Flugzeugkonstrukteuren nicht regelhaft in Kauf genommen sondern eher sorgfältig vermieden wird. Damit aber ist es möglich, die in der Höhenklimasimulationsanlage erzielten Ergebnisse auf die Verhältnisse in Routineflügen zu übertragen.

Als Indikator für eine ausreichende Sauerstoffversorgung des Gewebes dient üblicherweise die Methode der Pulsoxymetrie [67], z.B. bei der Patientenüberwachung während Operationen. Aber auch in der Höhenphysiologie und in der Flugmedizin ist sie wiederholt eingesetzt worden, um drohende Hypoxien erfassen zu können [15, 41, 55, 80].

Bei einer solchen Untersuchung durch unsere Arbeitsgruppe [58] fiel auf, dass in größeren Höhen bei den Frauen die O₂-Sättigung etwas höher lag als bei den Männern. Auch in einer groß angelegten Studie von Muhm 2007 mit 502 Probanden viel dieser Geschlechterunterschied auf, es wird jedoch nicht näher darauf eingegangen und die Frage bleibt im Raume stehen [56].

Der primäre Verdacht, es könnte sich um einen Einfluss des Nagellacks handeln, hat sich nicht bestätigt, da die teilnehmenden Frauen anamnestisch keinen Nagellack benutzten. Auch wurden die Probanden dieser Studie explizit unterrichtet an den Versuchstagen keinen Nagellack zu tragen. Forscht man in der Literatur nach, so finden sich mehrere Arbeiten zu diesem Thema. Kataria und Lampkins 1986 fanden in systematischen Untersuchungen keinen nennenswerten Einfluss des Nagellacks auf die pulsoxymetrisch gemessene Sauerstoffsättigung des Hb [42]. Auch die Arbeit von Hinkelbein et al. 2007 bestätigt diese Ergebnisse, es wird sogar angeführt, dass bei den meisten Farben zu niedrige Werte gemessen werden [39]. Somit musste nach anderen Ursachen gesucht werden.

Von einem Unterschied im Sättigungsverhalten des Hämoglobins bei Männern und Frauen ist nichts bekannt. Weitere Ursachen könnten auch lokale Besonderheiten an der Messstelle oder Differenzen im arteriellen Sauerstoffpartialdruck sein. Letzterer wurde mit Hilfe einer Blutgasanalyse im kapillären Blut festgestellt, das aus dem mit Finalgon hyperämisierten Ohrläppchen gewonnen wurde.

Das Blut bekommt bei der Abnahme Kontakt mit der Außenluft und kann Sauerstoff aufnehmen und Kohlendioxid abgeben, wenn nicht sehr schnell und sorgfältig gearbeitet wird. Solche fehlerhaften Bestimmungen zeigen dann einen hohen Sauerstoffpartialdruck, einen niedrigen CO₂-Partialdruck und einen zum Alkalischen zeigenden pH-Wert. Obwohl in den vorgelegten Ergebnissen durchaus hohe Sauerstoffdrücke und niedrige CO₂-Drücke besonders bei den jüngeren Probanden auftraten, ist ein solcher Fehler, zumindest was den Sauerstoffpartialdruck betrifft, höchst unwahrscheinlich, denn diese liegen sowohl für den Ausgangsbereich bei 250 ft als auch für den Höhenbereich 8000 ft in den Größenordnungen, wie sie in der Literatur angegeben sind [79]. Außerdem passen die unabhängig von der Blutgasanalyse erhobenen Werte der pulsoxymetrisch gemessenen Sauerstoffsättigung zu den Druckwerten. In zwei Studien, die in Verkehrsflugzeugen durchgeführt wurden, wird von niedrigeren Sättigungswerten berichtet [15, 43]. Muhm 2007 bestätigte die Ergebnisse unserer Untersuchung [56]. Insofern können diese Druckwerte den wahren Verhältnissen im Blut als angenähert betrachtet werden. Der Sauerstoffpartialdruck ist in starkem Maße vom Alter abhängig, wie auch in der Literatur [66] beschrieben. Insofern sind sehr viele Tabellenangaben über seinen Wert in unterschiedlichen Höhen nur mit Vorsicht zu verallgemeinern, es sei denn, das Alter der Probanden, an denen die Werte gewonnen wurden, ist angegeben.

In unserer Studie tritt in 250 ft bei den Probanden zwischen etwa 40 und 60 Jahren ein relativ vom Alter unabhängiger Wert um 80 mmHg auf. Leider können wir nicht feststellen, in welchem Alter dieses Plateau beginnt, weil uns Versuchspersonen in den frühen und mittleren dreißiger Jahren fehlen. Die einzige 34-jährige Probandin ist Raucherin und dazu noch sehr korpulent. Dies weist auf zwei weitere Faktoren hin, die den Sauerstoffpartialdruck im Blut beeinflussen. Sicher lassen die drei Raucher in unserem Kollektiv keine weitreichenden Schlussfolgerungen zu, sie weisen jedoch auf die Schädlichkeit von Rauchen und Übergewicht für die Sauerstoffversorgung des Gewebes hin. Auch in den größeren Höhen (6000 ft und 8000 ft) bleibt der nun allgemein abgefallene Sauerstoffpartialdruck noch abhängig vom Alter. Jedoch verläuft diese Kurve nun flacher, so dass bei den jüngeren Probanden der PO₂ in der Höhe stärker abfällt als bei den älteren. Offensichtlich existieren bei den Jüngeren nur wenige Antriebe, den Abfall zu korrigieren, während bei den Älteren entsprechende Gegenmaßnahmen auftreten können. Solche Maßnahmen könnten sich als eine leichte Hyperventilation in dem beobachteten Abfall des PCO₂ in der größeren Höhe ausdrücken. Dann müsste der Abfall des PCO2 bei den älteren Probanden größer sein als bei den jüngeren. Dies ist allerdings nur zu erkennen, wenn man die drei jüngsten mit den drei ältesten Probanden vergleicht.

Auch der PCO₂ zeigt generell eine Altersabhängigkeit, in dem er mit zunehmendem Alter etwas ansteigt. Dies zusammen mit dem Abfall des PO₂ mit dem Alter könnte so gedeutet werden, dass ältere Leute in Ruhe leicht hypoventilieren. Der damit verbundene Abfall des pH-Wertes wird zumindest teilweise renal durch Anstieg des Basenexzesses kompensiert. Dem entspräche auch der leichte statistisch nicht zu sichernde Anstieg des Basenexzesses mit zunehmendem Alter. Man könnte vorsichtig spekulieren, dass im Alter die Empfindlichkeit des Atemantriebs auf CO₂ geringer wird und der Antrieb über Sauerstoffmangel einen größeren Anteil am Gesamtantrieb bekommt. Wenn sich das so bestätigen ließe, wäre eine Sauerstoffgabe bei älteren Menschen mit besonderer Aufmerksamkeit zu kontrollieren. Die Abnahme des Sauerstoffpartialdrucks mit wachsendem Body-Mass-Index (BMI) zeigt, dass Übergewicht nicht nur das Risiko eine tiefe Venenthrombose zu erleiden erhöht [10, 11], sondern bestätigt sich durch unsere Befunde auch als Risikofaktor einer nicht zureichenden Sauerstoffversorgung [18].

Damit steigt die Gefährdung bei älteren Reisenden, wenn sie ein größeres Übergewicht haben. In unserem Kollektiv unterscheiden sich Männer und Frauen signifikant im BMI (Frauen: $24,487 \pm 3,2578 \text{ kg/m}^2$, Männer: $26,1573 \pm 3,5172 \text{ kg/m}^2$, 0,01 < p< 0,02). Dies mag ein weiterer Grund für die etwas höheren Sauerstoffpartialdrücke bei den Frauen sein.

Für Routine-Zwecke ist die Blutgasanalyse für Untersuchungen im Flugzeug, aber auch in der Druckkammer weniger geeignet. Wie bildet sich nun der Sauerstoffpartialdruck auf die pulsoxymetrisch gemessene Sauerstoffsättigung ab?

Die dominierende Funktion ist die Sauerstoffsättigungskurve des Hämoglobins. Trotz ihres flachen Verlaufs im Bereich hoher Drücke lässt sie doch in 250 ft Höhe die Altersabhängigkeit erkennen, wenn auch weniger deutlich als der Partialdruck. Dies aber bedeutet, dass in Meereshöhe Sättigungswerte von 96% und 97% bereits zu hinterfragen sind, z.B. nach dem Alter, dem BMI oder einer anderen möglichen Beeinträchtigung.

Wie nicht anders zu erwarten, fällt mit zunehmender Höhe auch die pulsoxymetrisch gemessene Sauerstoffsättigung ab. Im Gegensatz zum Partialdruck ist aber nun die Differenz zwischen 250 ft und 8000 ft bei den älteren Leuten größer als bei den jungen Leuten. Das weist darauf hin, dass sich insbesondere die alten Leute dem steilen Teil der Sättigungskurve nähern. Dies bedeutet nicht nur eine Verringerung der transportierten Sauerstoffmenge sondern auch eine empfindlichere Reaktion auf Schwankungen des Sauerstoffdruckes [53], z.B. dessen Abnahme bei einer ungünstigen Sitzposition, übermäßigem Verzehr von Speisen mit anschließender Einschränkung der Zwerchfellexkursionen oder bei plötzlichem Sauerstoffdruckabfall in der Außenatmosphäre.

Der funktionelle Zusammenhang zwischen O₂-Partialdruck im Blut und der pulsoxymetrisch gemessenen Sauerstoffsättigung (SpO₂) wird von mehreren Größen verändert. Bekannt ist, dass mit höherem Hämatokrit bei gleichem Druck der
Sättigungswert abnimmt, umgekehrt wird bei niedrigem Hämatokrit die arterielle Sauerstoffsättigung (SaO₂) im Mittel durch die SpO₂ überschätzt [38]. In der Tat konnten auch wir eine schwache Abhängigkeit zwischen Sättigung und Hämatokrit feststellen. Da Frauen im Durchschnitt einen niedrigeren Hämatokrit als Männer haben, wäre darin ein weiterer Grund zu suchen für die etwas höheren Sättigungswerte bei Frauen, wie es auch in dieser Studie angedeutet ist. Über den biophysikalischen Zusammenhang Hämatokrit und pulsoxymetrisch gemessenen Sättigungswerten ist in der Literatur kein Hinweis zu finden.

Weiterhin bekannt ist die Abhängigkeit des Verlaufs der Sauerstoffbindungskurve von der Temperatur. Mit fallenden Temperaturen wird sie nach links verschoben [66]. Unseres Wissens wurde noch nicht systematisch geprüft, inwieweit die Temperatur am Messfinger die pulsoxymetrische Messung beeinflusst. Dies tut sie nun deutlich. Da die Fingertemperatur in unserem Kollektiv bei Frauen deutlich niedriger ist als bei Männern, ist die schwach positive Korrelation zwischen Fingertemperatur und Hämatokrit nicht verwunderlich (in 250 ft: r = 0,41; in 6000 ft: r = 0,285; in 8000 ft: r = 0,411; für alle Höhen: 0,02 pulsoxymetrisch gemessene Sauerstoffsättigung in dem Sinn, dass sie bei Frauen etwas höher als bei Männern gefunden wird.

Die 34-jährige Probandin zeigt bei 250 ft trotz sehr niedrigem O₂-Partialdruck eine 99%-ige Sättigung, und auch bei 8000 ft ist die Sättigung höher als es dem Druck entspricht. Dies könnte am Carboxyhämoglobingehalt liegen, der den Abfall der O₂-Sättigung verschleiern kann [14, 15]. Genauso wahrscheinlich aber ist auch die niedrige Fingertemperatur, mit 21,6°C die niedrigste im gesamten Kollektiv.

Die vom Pulsoxymeter angegebene Sauerstoffsättigung liegt bei allen Einzelmessungen über der aus der Blutgasanalyse berechneten. Der Temperaturunterschied kommt dafür quantitativ nicht in Frage, auch wenn der Wert in der Blutgasanalyse mit 37°C angenommen wird, denn die Temperaturabhängigkeit beträgt etwa 0,5% pro 3°C (Abb. 5-5, S. 60). Möglicherweise liegt es an der Eichung der von uns benutzten Instrumente. Dies muss man berücksichtigen, wenn man mit der Pulsoxymetrie mehr als nur einen orientierenden Indikatorwert erfassen möchte. Der Unterschied zwischen den Höhen ergibt sich aus dem Umstand, dass Werte über 100% nicht existieren und die von uns benutzten Pulsoxymeter bei 99% am Anschlag sind.

7. Zusammenfassung

Besonders bei Interkontinentalflügen werden Flughöhen von 10 000 m bis 13 000 m bevorzugt. Zur Material- und damit zur Treibstoffeinsparung wird bei Langstreckenflügen durch Absenkung des Kabinendrucks auf 565 mmHg, was einer Höhe von 2438 m bzw. 8000 ft über dem Meeresspiegel entspricht, der transmurale Druck reduziert. Die bei diesem Umgebungsdruck auftretende leichte Hypoxie [15, 53] kann bereits Störungen auslösen: Abnahme der Nachtsehtauglichkeit [21, 32, 52], Schläfrigkeit, Urteilsschwäche [19, 25, 50, 51, 61, 74]. Insofern ist es äußerst wichtig, dass das Sauerstoffangebot nicht zusätzlich zum gesenkten Druck noch durch eine rezirkulationsbedingte Abnahme des Sauerstoffgehalts reduziert wird. Diesbezügliche Messungen in unterschiedlichen Flugzeugen unterschiedlicher Fluggesellschaften ergaben selbst bei vollbesetzten Transatlantikflügen stets einen Sauerstoffgehalt von 20,9%. Trotz steigender Spritpreise wird demnach derzeit am Frischluftdurchsatz nicht gespart.

Die Wirkung des verminderten Sauerstoffangebotes auf den Sauerstoffhaushalt der Fluggäste wurde in der Höhen-Klima-Simulationsanlage des Flugmedizinischen Instituts der Luftwaffe Königsbrück bei Dresden an 15 Frauen im Alter von 26 bis 70 Jahren ($51,8 \pm 14,0$ Jahre) und 15 Männer im Alter von 26 bis 85 Jahren ($57,7 \pm 16,6$ Jahre) mit Hilfe der Blutgasanalyse und der pulsoxymetrischen Hämoglobinsättigung gemessen. Zusätzlich wurde ein kleines Blutbild erstellt und am Messfinger der Pulsoxymetrie die Fingertemperatur gemessen. Das gesamte Kollektiv wurde von 250 ft (Ortshöhe) auf Höhen von 6000 ft und 8000 ft gebracht, 10 Teilnehmern wurden außerdem die Höhen 10 000 ft und 12 000 ft zugeteilt. Jeder Höhe waren die Probanden aufsteigend für etwa 30 Minuten ausgesetzt.

Die Ergebnisse aus den Versuchsreihen lassen sich folgendermaßen zusammenfassen: Der arterielle Sauerstoffpartialdruck folgt der Höhe linear: $PO_2 = -0,003 \times$ Höhe ft + 80. In Ortshöhe folgt der PO_2 dem Alter: $PO_2 = -0,418 \times$ Alter + 97,3 (r = -0,674; p < 0,0001). Bei 8000 ft wird die Beziehung etwas flacher: $PO_2 = -0,24 \times$ Alter + 67,7

(r = -0,651; p < 0,0001). Möglicherweise antworten ältere Menschen auf den Abfall des arteriellen Sauerstoffdrucks etwas stärker als jüngere Menschen.

Der Po₂ korreliert negativ mit dem Body-Mass-Index (bei 250 ft: r = -0,683; p < 0,0001). Der Pco₂ steigt im Alter leicht an (bei 250 ft: r = 0,446; 0,01), er fällt aber bei fast allen Probanden mit zunehmender Höhe als Zeichen einer leichten Hyperventilation etwas ab.

Vergleicht man die Messergebnisse der pulsoxymetrischen Sauerstoffmessung der Frauen mit denen der Männer, so fällt auf, dass die der Frauen im Durchschnitt etwas höher liegen [56]. Die pulsoxymetrisch gemessene Sauerstoffsättigung ist in ähnlicher Weise wie der PO₂ von der Höhe und dem Druck abhängig, allerdings beeinflussen die Temperatur am Messfinger als auch der Hämatokritwert das Messergebnis negativ. Daraus wird ersichtlich, warum unter sonst gleichen Bedingungen die pulsoxymetrischen Sättigungswerte bei Frauen etwas höher liegen.

Da die pulsoxymetrischen Sättigungswerte regelhaft um 2% bis 5% über denen aus der Blutgasanalyse errechneten liegen, sind Werte unter 90%, wie sie bei älteren Personen schon in 8000 ft Höhe auftreten können, durchaus als ernste Hypoxieindi-katoren aufzufassen.

8. Literaturverzeichnis

- Abbott Laboratories (2005) i-STAT Kartuschen- und Analyseinformationen, Art: 714258-02F, Illinois, USA
- AAIASB: Air Accident Investigation & Aviation Safety Board of Hellenic Republic Ministry of Transport and Communications (2006) Aircraft Accident Report: Helios Airways Flight HCY522, Boeing 737-31S at Grammatiko, Hellas on 14th August 2005, p 159
- Alexander J, Hartleey H, Modelsky M, Grover R (1967) Reduction of stroke volume during exercise in man following ascent to 3100 m altitude. J Appl Physiol 23(6):849-858
- Außenstelle der Luftwaffe f
 ür Flugmedizin (2002) Leistungskennziffern der H
 öhen-Klima-Simulationsanlage (HKS)
- Außenstelle der Luftwaffe f
 ür Flugmedizin (2002) Verfahrenstechnologische Kennziffern der H
 öhen-Klima-Simulationsanlage (HKS)
- Benson JP, Venkatesh B, Patla V (1995) Misleading information from pulse oximetry and the usefulness of continuous blood gas monitoring in a post cardiac surgery patient. Intensive Care Med 21:437-9
- Biermann MI, Stein KL, Snyder JV (1992) Pulse oximetry in the postoperative care of cardiac surgical patients. A randomized controlled trial. Chest 102:1367-70
- Bombardier Inc. (2005) Air Conditioning & Pressurization. In: Quick Reference Handbook Vol. 2, Rev. 58. Québec, Montréal (Kanada)

- 9. Bowes WA 3rd, Corke BC, Hulka J (1989) Pulse oximetry: a review of the theory, accuracy, and clinical applications. Obstet Gynecol 74:541-6
- 10. Callanan JG (1977) Medical hazards of air travel. Br Med J 1:1473-4
- Cannegieter SC, Doggen CJ, van Houwelingen HC, Rosendaal FR (2006) Travel-related venous thrombosis: results from a large population-based case control study. PLoS Med 3(8):307
- 12. Chiappini F, Fuso L, Pistelli R (1998) Accuracy of a pulse oximeter in the measurement of the oxyhemoglobin saturation. Eur Respir J 11:716-9
- Christensen E, Krogh A (1939) Die Wirkung niedriger O₂-Spannung auf Höhenflieger. Skand. Arch. Physiol 73:145-154
- 14. Comroy JP (1969) Smoking and the anesthetic risk. Anesth Analg 48:388-400
- 15. Cottrell JJ, Lebovitz BJ, Fennell RG, Kohn GM (1995) In-flight arterial saturation: continuous monitoring by pulse oximetry. Aviat Space Environ Med 66:126-30
- Criticare Systems, Inc. (1993) 504-USP Gebrauchsanweisung, Handbuch Art.-Nr. 41280B003, Wisconsin, USA
- DeHart RL (1996) Fundamentals of aerospace medicine, 2nd ed. Williams & Wilkins, Baltimore, pp 3-11
- DeHart RL (2003) Health issues of air travel. Annu Rev Public Health 24:133-151
- 19. Denison DM, Ledwith F, Poulton EC (1966) Complex reaction times at simulated cabin altitudes of 5000 ft and 8000 ft. Aerosp Med 10:1010-1013

- Dill DB, Horvath SM, Dahms T, Parker RE, Lynch J (1969) Hemoconcetration at altitude. J Appl. Physiol 27(4):514-518
- Draeger J, Daumann FJ (1993) Aviation and space ophthalmology. Ophthalmologe 90(4):380-6
- 22. Dräger Medical AG, Aerospace GmbH (2000) Gebrauchsanleitung microPac Plus: Technische Daten, Lübeck
- 23. Dripps R, Comroe J (1947) The effect of the inhalation of high and low oxygen concentration on respiration, pulse rate, ballistocardiogram and arterial oxygen saturation (oximeter) of normal individuals. Am J Appl Physiol 149(2):277-291
- 24. Ernst E, Altmann CH, Saradeth T (1991) Exposure to moderate high altitude changes blood rheology. Clin Hemorheol 11:762
- 25. Ernsting J (1984) Mild hypoxia and the use of oxygen in flight. Aviat Space Environ Med 55(5):407-10
- 26. Ernsting J, Nicholson AN, Rainford DJ (1999) Aviation Medicine, 3rd ed. Butterworth-Heinemann, Oxford, Auckland, Johannesburg, Melbourne, New Delhi p 8
- 27. Ernsting J, Sharp GR (1999) Hypoxia and hyperventilation. In: Ernsting J, Nicholson AN, Rainford DJ (ed) Aviation Medicine, 3rd edition. Butterworth-Heinemann, Oxford, Auckland, Johannesburg, Melbourne, New Delhi
- Flugmedizinisches Institut der Luftwaffe (1978) Kompendium der Flugphysiologie. Fürstenfeldbruck

- Fowles RE, Hultgren HN (1983) Left ventricular function at high altitude examined by systolic time intervals and M-mode echocardiography. Am J Cardiol 52(7):862-866
- 30. Gemmill C (1947) The relationship between alveolar oxygen tension and arterial blood oxygen saturation in man during work at altitude. Aviat Med 10:483-494
- Grant RG (2002) Flight: 100 years of aviation, DK, London, New York, München
- 32. Gustafsson C, Gennser M, Örnhagen H, Derefeld G (1997) Effects of normobaric hypoxic confinement on visual and motor performance. Aviat Space Environ Med 68:985-92
- 33. Harding RM (1999) The earth's atmosphere. In: Ernsting J, Nicholson AN, Rainford DJ (ed) Aviation Medicine, 3rd edition. Butterworth-Heinemann, Oxford, Auckland, Johannesburg, Melbourne, New Delhi, pp 3-13
- Harsch V (2003) Das Institut f
 ür Luftfahrtmedizin in Hamburg-Eppendorf (1927-1945), 1. Aufl.; Rethra Verlag GbR, Neubrandenburg, S 1
- 35. Hartmann H (1936) Die Wirkung der Höhenanpassung auf das Verhalten von Puls und Muskelkraft bei Sauerstoffmangel. Luftfahrtmed 1:2-14
- Heath D, Williams DR (1989) High altitude medicine and pathology, Butterworth, London
- Henson M, Goldman DE, Catchpole HR, Vollmer EP, King BG, Whaley RV (1947) Arterial oxygen saturation at altitude. Aviat Med 4:149-157

- 38. Hinkelbein J, Genzwuerker HV, Finteis T, Fieldler F (2003) Minor error in measurement by pulse oximetry depending on the hematocrit level in intensive care patients. Oct 11-15; San Francisco, ASA Meeting
- 39. Hinkelbein J, Genzwuerker HV, Sogl R, Fieldler F (2007) Effect of nail polish on oxygen saturation determined by pulse oximetry in critically ill patients. Resuscitation 72(1):82-91
- 40. Hultgren HN (1989) High altitude medical problems, Scientific American, Washington
- Humphreys S, Deyermond R, Bali I, Stevenson M, Free JHP (2005) The effect of high altitude commercial air travel on oxygen saturation. Anaesthesia 60(5):458-60
- 42. Kataria BK, Lampkins R (1986) Nail polish does not affect pulse oximeter saturation. Anaesth Analg 65(7):824
- 43. Kelly PT, Swanney MP, Frampton C, Seccombe LM, Peters MJ, Beckert LE (2006) Normobaric hypoxia inhalation test vs. response to airline flight in healthy passengers. Aviat Space Environ Med 77:1143-7
- 44. Kreth J (1996) Klimatisierung und Druckregelung in Verkehrsflugzeugen. In: Landgraf H, Rose DM, Aust PE (Hrsg) Flugreisemedizin. Blackwell, Berlin, Wien, S 57-75
- Lufthansa German Airline Pilots School (1992) Airplane Systems 2, Bremen, S 96-135
- 46. Lufthansa Operation Manual Part B (OM-B) Canadair Regional Jet (2000) Air conditioning and Pressurization 12-2:1-45

- 47. Lomazzi F, Gurtner HP (1981) Höhenaufenthalt und Flugreisen bei Herzkranken. Schweizer Med Wochenschr 111:618-624
- 48. Low AJ, Chan DKY (2002) Air travel in older people. Age Aging 31:17-22
- Macmillan AJF (1999) In: Ernsting J, Nicholson AN, Rainford DJ (ed) Aviation Medicine, 3rd edition. Butterworth-Heinemann, Oxford, Auckland, Johannesburg, Melbourne, New Delhi, pp 112-126
- McCarthy D, Corban R, Legg S, Faris J (1995) Effects of mild hypoxia on perceptual-motor performance: a signal-detection approach. Ergonomics 38(10):1979-1992.
- 51. McFarland RA (1971) Human factors in relation to the development of pressurized cabins. Aerosp Med 12:1303-1318
- McFarland RA, Evans JN (1939) Alterations in dark adaption under reduced oxygen tensions. Am J. Physiol 127:37-50
- 53. Mortazavi A, Eisenberg MJ, Langleben D, Ernst P, Schiff RL (2003) Altitude-related hypoxia: risk assessment and management for passengers on commercial aircraft. Aviat Space Environ Med 74:922-7
- 54. Mountain R (1987) High altitude medical problems. Clin Orthopaedics 216:50-54
- 55. Muhm JM (2004) Predicted arterial oxygenation at commercial aircraft cabin altitudes. Aviat Space Environ Med 75:905-912
- 56. Muhm JM, Rock PB, McMullin DL, Jones SP, Lu IL, Eilers KD, Space DR, McMullen A (2007) Effect of aircraft-cabin altitude on passengers discomfort. N Engl J Med 357(1):18-27

- 57. NASA (2002) Historical Reference Collection. Apollo 1 Accident Review Board, NASA Headquarters, Washington D.C., http://www.hq.nasa.gov
- 58. Neuwirth F, Wiesholler M, Draeger J, Rumberger E, Welsch H (2003) Assessment of oxygen pressure in aircraft cabins on long haul flights correlated with resulting arterial oxygen saturation. Proceeding of the 74th AsMA annual scientific meeting; 2003 May 4-8; San Antonio, p 57
- 59. NOAA (2005) Layers of the Atmosphere, National Oceanic and Atmospheric Administration, Washington D.C., http://www.noaa.gov
- Papenfuß W (1990) Luftfahrtmedizin Mit einer Einführung in die Raumfahrtmedizin.
 Aufl 1990. Brandenburgisches Verlagshaus, Berlin
- Paul MA, Fraser WD (1994) Performance during mild acute hypoxia. Aviat Space Environ Med 65(10 Pt 1):891-899
- 62. Qureshi A, Porter KM (2005) Emergencies in the air. Emerg Med J 22:658-9
- Rose DM (1996) Luftveränderungen und ihre Auswirkungen auf den Menschen – Dysbarismus und Druckfallkrankheit. In: Landgraf H, Rose DM, Aust PE (Hrsg) Flugreisemedizin. Blackwell, Berlin, Wien, S 1-19
- 64. Rose HJ (1997) Griechische Mythologie, 9. Aufl.; München, Beck
- 65. Rudge FR (1990) A case of decompression sickness at 2347 m (8000 ft).Aviat Space Environ Med 61:1026-1027
- 66. Schmidt RF, Thews G, Lang F (2000) Physiologie des Menschen. Springer, Berlin Heidelberg New York
- 67. Severinghaus JW, Astrup PB (1986) History of blood gas analysis. VI. Oximetry. J Clin Monit 2:270-88

- Silbernagel S, Despopoulos A (1988) Taschenatlas der Physiologie, 3. Auflage, Thieme, Stuttgart
- 69. Song SY (1986) Cerebral thrombosis at altitude: Its pathogenesis and the problems of prevention and therapy. Aviat Space Environ Med 1:71-76
- Spick M (2000) Milestones of manned flight. Salamander Books Ltd. London, p 89
- 71. Strughold H, Ruff S (1957) Grundriss der Flugmedizin. Joh. Ambrosius Barth, München
- 72. TFA Dostmann GmbH & Co. KG (2005) Gebrauchsanweisung, Kat. Nr. 31.1108, Wertheim-Reicholzheim
- 73. Tomashefski JF, Shillito FH, Billings C, Ashe W (1964) Effects of moderate altitude on patients with pulmonary and cardiac impairment. Calif Med 101:358-362
- 74. Vaernes RJ, Owe JO, Myking O (1984) Central nervous reactions to a 6.5-hour altitude exposure at 3048 meters. Aviat Space Environ Med 55(10):921-926
- 75. Vicenzi MN, Gombotz H, Krenn H, Dorn C, Rehak P (2000) Transesophageal versus surface pulse oximetry in intensive care unit patients. Crit Care Med 28:2268-70
- Wagner JL, Ruskin JK (2007) Pulse oximetry: basic principles and applications in aerospace medicine. Aviat Space Environ Med 78(10):973-978
- 77. Weibel ER, Knight BW (1964) A morphometric study on the thickness of the pulmonary air-blood barrier. J. Cell Biol 21:367-384

- 78. Wikipedia (2007) Boac Flight 781 http://en.wikipedia.org/wiki/BOAC_Flight_781
- 79. Wirth D, Rumberger E (2002) Ausgewählte Physiologische Grundlagen der Flugmedizin. In: Draeger J, Kriebel J (Hrsg) Ecomed, Landsberg (Praktische Flugmedizin. S 33-95)
- 80. Yamaya Y, Bogaard HJ, Wagner PD, Niizeki K, Hopkins SR (2002) Validity of pulse oximetry during maximal exercise in normoxia, hypoxia and hyperoxia. J Appl Physiol 92(1):162-8

9. Abbildungsverzeichnis

Abb. 3-1	Erdatmosphäre [59]	S. 5
Abb. 3-2:	Erdatmosphäre vom Weltraum betrachtet [59]	S. 6
Abb. 3-3:	Chemische Struktur des Häm [66]	S. 16
Abb. 3-4:	Abhängigkeit der O ₂ -Bindungskurve des Blutes von ver- schiedenen Parametern. A Temperaturabhängigkeit, B pH- Abhängigkeit (Bohr-Effekt), C Abhängigkeit vom CO ₂ - Partialdruck, D Abhängigkeit von der intraerythrozytären Konzentration des 2,3-Diphosphoglyzerat [66]	S. 18
Abb. 3-5:	Darstellung der unterschiedlichen O2-Partialdrücke auf den verschiedenen Ebenen der Atmung [68].	S. 21
Abb. 3-6:	O ₂ -Bindungskurve des Blutes [68]	S. 26
Abb. 3-7:	Höhenwirkungsschwellen [66]	S. 27
Abb. 3-8:	Wissenschaftler beinahe bewusstlos in 8333 m Höhe [17]	S. 29
Abb. 3-9:	Comet 1 DeHavilland D.H. 106 [78]	S. 30
Abb. 3-10:	Geborgene Wrackteile der G-ALYP [78]	S. 30
Abb. 3-11:	Ausgebranntes Cockpit der Apollo 1 [57]	S. 31
Abb. 3-12:	Schema des Gesamtsystems Druckregel-Klimaanlage [44]	S. 33

Abb. 3-13:	Schematischer Aufbau eines Kühlaggregats (Air Conditio- ning Pack) [44]	S. 34
Abb. 3-14:	Luftführung in der Passagierkabine [44]	S. 35
Abb. 3-15:	Standardflugprofil eines Langstreckenfluges: Flughöhe gegenüber Kabinendruckhöhe	S. 36
Abb. 3-16:	Cockpitinstrumente: Gegenüberstellung Flughöhe, Kabinendruckhöhe und ΔP	S. 37
Abb. 4-1:	Protokoll des Langstreckenfluges München – Los Angeles am 20.04.2001 mit einem Jumbo-Jet	S. 39
Abb. 4-2:	Sauerstoffmessgerät [22]	S. 40
Abb. 4-3:	Blick in die Hauptkammer der Höhen-Klima-Simulations- anlage	S. 41
Abb.4-4:	Grafische Dokumentierung der pulsoxymetrischen Sauer- stoffsättigung über dem Höhen-Zeit-Profil	S. 43
Abb.4-5:	Überwachungspult der HKS	S. 44
Abb. 4-6:	Monitore zur Überwachung der pulsoxymetrischen Sauer- stoffsättigung	S. 45
Abb. 4-7:	Simuliertes Flugprofil von zivilen Luftfahrzeugen	S. 51
Abb. 4-8:	Simuliertes Flugprofil von zivilen und militärischen Luft- fahrzeugen	S. 52

Abb. 4-9:	Fingertemperatur, Sättigung, Höhenprofil im Verlauf der Untersuchung. Bei ↓ wurde Blut für die Blutgasanalyse (BGA) abgenommen.	S. 53
Abb. 5-1:	Sauerstoffpartialdruck (Po ₂) in 250 ft (weiße Dreiecke) und in 8000 ft (schwarze Dreiecke) gegenüber dem Alter. RF = Raucherin, RM = Raucher, RJM = Junger Raucher	S. 55
Abb. 5-2:	Durchschnittlicher Sauerstoffpartialdruck (Po_2) der 40 bis 60-Jährigen auf Ortshöhe, 6000 ft, 8000 ft, 10 000 ft und 12 000 ft	S.57
Abb. 5-3:	Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO ₂) in 250 ft (weiße Kreise) und in 8000 ft (schwarze Kreise) gegenüber dem Alter	S. 58
Abb. 5-4:	Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO ₂) der Frauen (weiße Kreise) und der Männer (schwarze Kreise) gegen- über dem Alter in 8000 ft Druckhöhe	S. 59
Abb. 5-5:	Korrelation: Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO ₂) gegen Fingertemperatur in 250 ft	S. 60
Abb. 5-6:	Korrelation: Pulsoxymetrische Sauerstoffsättigung (SpO ₂) gegen Hämatokrit in 6000 ft	S. 61
Abb. 5-7:	CO ₂ -Partialdruck (PcO ₂) in 250 ft (weiße Raute) und in 8000 ft (schwarze Raute) gegenüber dem Alter	S. 62

10. Tabellenverzeichnis

Tabelle 3-1	Gaszusammensetzung der Atmosphäre [33]	S. 6
Tabelle 3-2:	ICAO (1964): Standardatmosphäre [26]	S. 7-9
Tabelle 3-3:	Inspiratorische, alveoläre und expiratorische Fraktio- nen bzw. Partialdrücke der Atemgase bei Ruheatmung in Meereshöhe [66]	S. 14
Tabelle 3-4:	Gegenüberstellung der Flugfläche und der Kabinen- druckhöhe des Canadair Regional Jets [8]	S. 37
Tabelle 4-1:	Untersuchtes Kollektiv: Frauen	S. 49
Tabelle 4-2:	Untersuchtes Kollektiv: Männer	S. 50
Tabelle 5-1:	Frauen: wichtige Daten (z.B. Körpermaße, Fingertem- peratur, Blut- und Sättigungswerte)	S. 63
Tabelle 5-2:	Männer: wichtige Daten (z.B. Körpermaße, Fingertem- peratur, Blut- und Sättigungswerte)	S. 64

11. Danksagung

Ganz herzlich möchte ich Herrn Prof. Dr. J. Draeger für die Themenstellung, aktive Teilnahme und Hilfestellung bei der Durchführung des Projekts danken.

Ebenso möchte ich mich bei Herrn Prof. Dr. E. Rumberger ganz herzlich für seinen unermüdlichen Beitrag bei den Auswertungen der Ergebnisse, Hilfe bei der Vorbereitung von Vorträgen und die fortwährenden Motivationsschübe bedanken.

Des weiteren möchte ich mich bei Herrn Dr. J. Beckröge, Herrn Dr. V. Jacoby und Herrn Dr. M. Wiesholler für die tatkräftige Unterstützung, der Vereinigung Cockpit für die Freistellung bei meinem Arbeitgeber, sowie bei allen anderen Teilnehmern der Untersuchung, insbesondere auch bei dem technischen und logistischen Personal des Flugmedizinischen Instituts der Luftwaffe in Königsbrück bedanken, besonders bei Herrn Oberstarzt Dr. H. Welsch, Herrn Oberfeldarzt Dr. U. Naschold und Herrn Oberstabsarzt Dr. M. Weise.

Herrn Flugkapitän A. Friederich und Herrn Erster Offizier J. Würfel herzlichen Dank für die seelische Unterstützung bei meinen Vorträgen. Frau D. Däubner, M.A., Frau R. Gerhardt, M.A, und Frau Dr. T. Moises vielen Dank für die Durchsicht meiner Arbeit.

Vielen Dank an Herrn Prof. Dr. E. Weibel, Anatomisches Institut der Universität Bern, für die Begleitung der Studie.

Besonderer Dank gilt meinen Eltern, Else und Hans Neuwirth, den Ehepaaren Schmid und Gorz, sowie meiner Freundin, Andrea Ritter, für die tatkräftige Unterstützung als Probanden.

Ohne die Mithilfe aller wäre diese Arbeit nicht zustande gekommen. Nochmals ganz herzlichen Dank!

12. Lebenslauf

Persönliche Daten:	Frank Ulrich Neuwirth			
	Hoheluftchaussee 132			
	20253 Hai	20253 Hamburg		
	geb. 28. September 1966, Gingen/Fils			
	ledig			
	Eltern: Hans Neuwirth, Freier Bildhauer Else Neuwirth, Stenokontoristin			
Schulausbildung:	1972-76	Grundschule Gingen		
	1976-82	Realschule Süssen		
	1982-85	Wirtschaftsgymnasium Geislingen/Steige		
Zivildienst:	1985-87	Krankenwagenfahrer mit Ausbildung zum Rettungs- diensthelfer, Argenbühl		
Hochschulstudium:	1987-96	Studium der Humanmedizin, Universität Ulm		
		3. Staatsexamen 04/96, Note: gut		
	1989-91	Englisch, 4 Semester, Humboldt-Studienzentrum, Ulm		
Famulaturen:				
1991	British Columbia's Children's Hospital, Vancouver BC, Kanada			
1992	Allgemeinmedizinische Praxis, Oberaudorf			
1993	Allgemein	medizinische Praxis, Ulm		
Ärztliche Tätigkeit:				
10/94 - 02/95	Anästhesie	e, Klinik am Eichert, Göppingen		
02/95 - 06/95	Innere Medizin, Fylkessjukehuset på Nordfjordeid, Norwegen			
06/95 - 02/96	Chirurgie, Fylkessjukehuset på Nordfjordeid, Norwegen			
seit 2002	Mitarbeiter der AG Flugmedizin Vereinigung Cockpit e.V.			

Promotion:	seit Aug. 2002 bei Herrn Prof. Dr. J. Draeger, Hamburg
Vorträge:	
AsMA Mai 2003, San Antonio	ASSESSMENT OF OXYGEN PRESSURE IN AIRCRAFT CABINS ON LONG HAUL FLIGHTS CORRELATED WITH RESULTING ARTERIAL OXYGEN SATURATION
DGLRM August 2003, Berlin	UNTERSUCHUNG DES TATSÄCHLICH HERRSCHENDEN SAUERSTOFFGEHALTS DER KABINENLUFT AUF LANG- STRECKENFLÜGEN ÜBERPRÜFUNG DER RESULTIERENDEN ARTERIELLEN SAUERSTOFFSPANNUNG IN UNTERDRUCKKAMMER- VERSUCHEN DISKUSSION BEOBACHTETER GESCHLECHTS- SPEZIFISCHER DIFFERENZEN
ICASM Oktober 2003, Madrid	CORRELATION OF OXYGEN PRESSURE IN AIRCRAFT CABINS WITH RESULTING ARTERIAL OXYGEN SATURA- TION. POSSIBLE REASONS FOR GENDER DIFFERENCES
Fliegerische Tätigkeit:	• Nov. 1997-Jan. 2001 Lufthansa Flight Training: ATPL-Ausbildung
	• Seit Feb 2001 Verkehrsflugzeugführer bei Lufthansa CityLine
Sonstiges:	 Rhetorik/Gesprächsführung, Europäische Akademie, Otzenhausen 1993/96 Kursleiter für Rationelle Arbeitsmethoden, 1993-2000 Freier
	Mitarbeiter der Gesellschaft für Gedächtnis- und Kreativitäts- förderung, Argenbühl
	• Norwegisch-Examen, Stufe 3, Universität Oslo 01/1995
Sprachen:	Englisch fließend
	Norwegisch fließend
	Französisch Schulkenntnisse

Hamburg, 22. Februar 2008

13. Erklärung

Eidesstattliche Versicherung:

Ich versichere ausdrücklich, dass ich die Arbeit selbständig und ohne fremde Hilfe verfasst, andere als die von mir angegebenen Quellen und Hilfsmittel nicht benutzt und die aus den benutzten Werken wörtlich oder inhaltlich entnommenen Stellen einzeln nach Ausgabe (Auflage und Jahr des Erscheinens), Band und Seite des benutzten Werkes kenntlich gemacht habe.

Ferner versichere ich, dass ich die Dissertation bisher nicht einem Fachvertreter an einer anderen Hochschule zur Überprüfung vorgelegt oder mich anderweitig um Zulassung zur Promotion beworben habe.

F. Neuwirth