

### Part-FCL Fragenkatalog

## **BPL** (Gas)

gemäß Verordnung (EU) 1178/2011 und AMC FCL.115, .120, 210, .215

(Auszug)

# 53 – Grundlagen des Fluges (Ballon)

Herausgeber: EDUCADEMY GmbH info@aircademy.com

#### **COPYRIGHT Vermerk:**

#### Dieses Werk ist urheberrechtlich geschützt.

Die kommerzielle Nutzung des Werkes oder Ausschnitte aus dem Werk in Lehr- und Lernmedien ist nur nach vorheriger Zustimmung durch die Herausgeber erlaubt. Für Anfragen wenden Sie sich bitte an die Herausgeber

Bitte beachten Sie, dass dieser Auszug ca. 75% der Aufgaben des gesamten Prüfungsfragenkataloges enthält. In der Prüfung werden auch unbekannte Aufgaben erscheinen.

#### **Revision & Qualitätssicherung**

Im Rahmen der stetigen Revision und Aktualisierung der internationalen Fragendatenbank für Privatpiloten (ECQB-PPL) sind wir stetig auf der Suche nach fachkompetenten Experten. Sollten Sie Interesse an einer Mitarbeit haben, wenden Sie sich per E-Mail an <a href="mailto:experts@aircademy.com">experts@aircademy.com</a>.

Sollten Sie inhaltliche Anmerkungen oder Vorschläge zum Fragenkatalog haben, senden Sie diese bitte an info@aircademy.com.

1	Wie wird eine Luftsäule bezeichnet, bei der sich der Druck pro 80 m Höhenunterschied um 1% ändert? (1,00 P.)		
		instabil stabil homogen inhomogen	
2	Wol	che Aussage in Bezug auf die Dichte eines Gases ist korrekt? (1,00 P.)	
2		Bei konstantem Druck sinkt die Dichte mit zunehmender Temperatur Bei konstanter Temperatur sinkt die Dichte mit abnehmendem Volumen Bei konstantem Volumen sinkt die Dichte mit zunehmender Temperatur Bei konstantem Volumen steigt die Dichte mit zuehmender Temperatur	
3	Wie ändern sich Volumen, Dichte und Temperatur eines Gases bei Kompression? (1,00 P.)		
		Volumen sinkt, Dichte sinkt, Temperatur sinkt.	
		Volumen sinkt, Dichte sinkt, Temperatur steigt.	
		Volumen sinkt, Dichte steigt, Temperatur steigt. Volumen steigt, Dichte sinkt, Temperatur sinkt.	
4	Wovon hängt es ab, ob ein Gas (bei gegebenem Druck und Temperatur) schwerer ode leichter als Luft ist? (1,00 P.)		
		von der Molekülmasse des Gases von der mittleren kinetischen Energie der Gasmoleküle vom Wasserdampfgehalt des Gases von der Anzahl Gasmoleküle	
5	Wie verhält sich ein Gas, wenn aus aus einem Druckbehälter entweicht? (1,00 P.)		
		Das Gas kondensiert in der Ballonhülle. Das Gas erwärmt sich durch seine Expansion adiabatisch. Das Gas kühlt durch seine Expansion adiabatisch ab. Das Gas kühlt durch den Kontakt mit der Außenluft ab.	

6		iner bestimmten Höhe wird von einem Gasballon eine bestimmte Ballastmenge egeben.		
	Wie unterscheidet sich der Höhengewinn in 5500 m Höhe vom Höhengewinn auf MSL- Niveau bei Abgabe derselben Ballastmenge? (1,00 P.)			
		In 5500m erfolgt der doppelte Höhengewinn. In 5500m erfolgt der dreifache Höhengewinn. In beiden Höhen erfolgt derselbe Höhengewinn. In 5500m erfolgt der vierfache Höhengewinn.		
7	In welcher Höhe ist die Tragkraft eines Gasballons gegenüber MSL um etwa 50% reduziert? (1,00 P.)			
		in 11.000 m in 1.500 m in 6.500 m in 18.000 m		
8	Der	aerostatische Auftrieb hängt unter anderem ab (1,00 P.)		
		von der Luftdichte. von der Ballonmasse. von der Form der Hülle. von der Fahrt.		
9		Welche Auswirkung kann plötzliche Sonneneinstrahlung auf einen Gasballon haben? (1,00 P.)		
		Der Ballon sackt durch. Die Prallhöhe sinkt. Die Prallhöhe steigt. Der Innendruck fällt.		
10	Wie ändert sich die Normalhöhe eines prallen Gasballons, wenn sich seine Masse durch Ballastabwurf um 1% reduziert? (1,00 P.)			
		Die Normalhöhe nimmt um 800 m ab. Die Normalhöhe nimmt um 80 m zu. Die Normalhöhe nimmt um 800 m zu. Die Normalhöhe nimmt um 80 m ab.		
11	Wie wird der der beim Überströmen der oberen Ballonhülle eines am Boden stehenden Ballons entstehende dynamische Auftrieb genannt? (1,00 P.)			
		Untertrieb Gegen-Ballast Scheinauftrieb Obenauftrieb		

12	Wel	Iche Aussage ist in Bezug auf Gase korrekt? (1,00 P.)		
		Die Temperatur erhöht sich bei zunehmendem Volumen und abnehmendem Druck.		
	$\square$	Das Volumen vergrößert sich bei zunehmender Temperatur und gleichbleibendem Druck.		
		Die Temperatur verringert sich zunehmendem Druck und gleichbleibendem Volumen.		
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
13	Der aerostatische Auftrieb entspricht welcher Kraft? (1,00 P.)			
		der Widerstandskraft beim Umströmen des Ballons durch Wind der Gewichtskraft des Ballons abzüglich Ballast der dynamischen Kraft durch Überströmen der Kappe durch Wind der Gewichtskraft der verdrängten Luft		
14	Wie lautet die Bezeichnung der Kraft, welche sich aus der (positiven) Differenz zwischen Tragkraft und Gesamtgewichtskraft ergibt? (1,00 P.)			
		Aufwärtskraft Tragkraft Steigkraft Auftriebskraft		
15	Wie wird das Verhältnis der jeweiligen Luftdrücke in verschiedenen Höhen bezeichnet? (1,00 P.)			
		Höhenwert Druckzahl Höhenzahl Höhenverhältnis		
16	Wie verhalten sich Volumen und Druck bei trockenen Gasen mit konstanter Temperatur? (1,00 P.)			
		Das Volumen erhöht sich proportional zum Druck Das Volumen vervierfacht sich bei doppeltem Druck		
	<b>☑</b>	Das Volumen verhält sich umgekehrt proportional zum Druck Das Verhältnis aus Druck und Volumen ist konstant		

17	Eine Verdopplung des Drucks eines trockenen Gases bei konstanter Temperatur bewirkt eine Veränderung des Volumens (1,00 P.)			
		auf die Hälfte. auf das Doppelte. auf das Vierfache. auf ein Viertel.		
18	Im Gleichgewichtszustand ist der innere Überdruck eines Freiballons am größten (1,00 P.)			
		am oberen Pol. am Äquator. an der unteren Öffnung. im Hüllenkern.		
19	Wel	che Aussage in Bezug auf die Temperaturänderung ist korrekt? (1,00 P.)		
		Beim Steigen des Ballons erwärmt sich das Traggas durch Wärmeaustausch mit der umgebenden Luft.		
		Beim Sinken des Ballons erwärmt sich das Traggas durch Wärmeaustausch mit der Umgebung. Beim Sinken des Ballons erwärmt sich das Traggas adiabatisch. Beim Steigen des Ballons erwärmt sich das Traggas adiabatisch.		
20	Wer	nn sich das Gas in einem unprallen Gasballon um 1 K erwärmt, (1,00 P.)  verringert sich das Volumen um 0,4%.		
		vergrößert sich das Volumen um 4%. vergrößert sich das Volumen um 4%. vergrößert sich das Volumen um 0,4%.		
21		s hat eine Erhöhung der Gastemperatur eines prallen Gasballons nittelbar zur Folge? (1,00 P.)		
		Die Gewichtskraft nimmt zu. Die Tragkraft nimmt zu. Die Auftriebskraft nimmt ab. Die Steigkraft nimmt ab.		
22	Wie	unterscheiden sich ein unpraller und ein praller Gasballon beim Start? (1,00 P.)		
		Der pralle Gasballon steigt mit konstanter Geschwindigkeit bis zur Prallhöhe.		
		Der pralle Gasballon steigt mit konstanter Geschwindigkeit		
	☑	bis in unbegrenzte Höhe.  Der unpralle Gasballon steigt mit konstanter Geschwindigkeit		
		bis zur Prallhöhe. Der unpralle Gasballon steigt mit konstanter Geschwindigkeit bis in unbegrenzte Höhe.		

23	Wie ändert sich die Normalhöhe eines prallen Gasballons durch Ballastabwurf? (1,00 P.)		
		Sie nimmt um 8 m zu, wenn die Gesamtmasse um 10% reduziert wird. Sie nimmt um 80 m zu, wenn die Gesamtmasse um 1% reduziert wird. Sie reduziert sich um 80 m zu, wenn die Gesamtmasse um 1% reduziert wird. Sie reduziert sich um 8 m zu, wenn die Gesamtmasse um 10% reduziert wird.	
		he Veränderung bewirkt eine Erwärmung des Füllgases und der umgebenden bei einem prallen Gasballon? (1,00 P.)	
		Die Tragkraft reduziert sich um 0,4% pro K Temperaturerhöhung. Die Tragkraft reduziert sich um 4% pro K Temperaturerhöhung. Die Tragkraft erhöht sich um 4% pro K Temperaturerhöhung. Die Tragkraft erhöht sich um 0,4% pro K Temperaturerhöhung.	
25	Welc	elche Dichte besitzt Luft auf MSL entsprechend ISA? (1,00 P.)	
		1,225 kg/m3 1225 kg/m3 12,25 kg/m3 1,225 g/m3	
26	Der Normzustand von Gases ist mit welcher Temperatur verbunden? (1,00 P.)		
		5° C 15° C 25° C 0° C	
27	Der I	Normzustand von Gasen ist mit welcher Temperatur verbunden? (1,00 P.)	
		15° C 5° C 25° C 0° C	