

3 Glimmender Holzspan



4 Glimmspanprobe

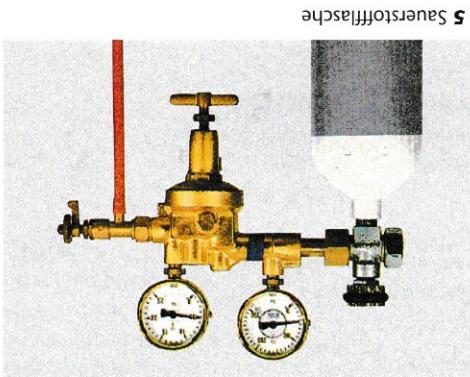


2 Sauerstoffeinheit in der Medizin

Sauerstoff wird in der Medizin in Rein-  
form oder mit Luft vermischt zur Unter-  
stützung der Atmung eingesetzt (▷ B2).  
Berstsiegel, fürt die der Sauerstoffgehalt  
der Luft in großem Hohen nicht mehr  
ausreicht, nehmen Sauerstoffflaschen mit  
Schweissen und Schneiden von Stahlplat-  
ten verwendet.

#### Verwendung

Farbe	farblos	Geruch	geruchlos	Geschmack	geschmacklos	Aggregatzustand bei Dichte (20 °C)	1,33 g/l	Zimmertemperatur	-219 °C	Siedetemperatur	-183 °C	Brennbarkeit	brennt nicht, un- terhält die Verbren- nung	Loslichkeit	in Wasser (20 °C)	geringfügig	Eigenschaften von Sauerstoff
Farbe	farblos	Geruch	geruchlos	Geschmack	geschmacklos	Aggregatzustand bei Dichte (20 °C)	1,33 g/l	Zimmertemperatur	-219 °C	Siedetemperatur	-183 °C	Brennbarkeit	brennt nicht, un- terhält die Verbren- nung	Loslichkeit	in Wasser (20 °C)	geringfügig	Eigenschaften von Sauerstoff
Farbe	farblos	Geruch	geruchlos	Geschmack	geschmacklos	Aggregatzustand bei Dichte (20 °C)	1,33 g/l	Zimmertemperatur	-219 °C	Siedetemperatur	-183 °C	Brennbarkeit	brennt nicht, un- terhält die Verbren- nung	Loslichkeit	in Wasser (20 °C)	geringfügig	Eigenschaften von Sauerstoff
Farbe	farblos	Geruch	geruchlos	Geschmack	geschmacklos	Aggregatzustand bei Dichte (20 °C)	1,33 g/l	Zimmertemperatur	-219 °C	Siedetemperatur	-183 °C	Brennbarkeit	brennt nicht, un- terhält die Verbren- nung	Loslichkeit	in Wasser (20 °C)	geringfügig	Eigenschaften von Sauerstoff
Farbe	farblos	Geruch	geruchlos	Geschmack	geschmacklos	Aggregatzustand bei Dichte (20 °C)	1,33 g/l	Zimmertemperatur	-219 °C	Siedetemperatur	-183 °C	Brennbarkeit	brennt nicht, un- terhält die Verbren- nung	Loslichkeit	in Wasser (20 °C)	geringfügig	Eigenschaften von Sauerstoff



5 Sauerstoffflasche

Sauerstoff wird aus einer Zylinderflasche (▷ B3), die mit dem gleichen Druck wie ein Holzspanzylinder gefüllt ist, entnommen. Dieser Versuch zeigt, dass Sauerstoff im Stahlflaschen in den Handel. In diesen steht das Gas unter ho-  
hem Druck und darf nur über Druckmin-  
derventile entnommen werden (▷ B5).

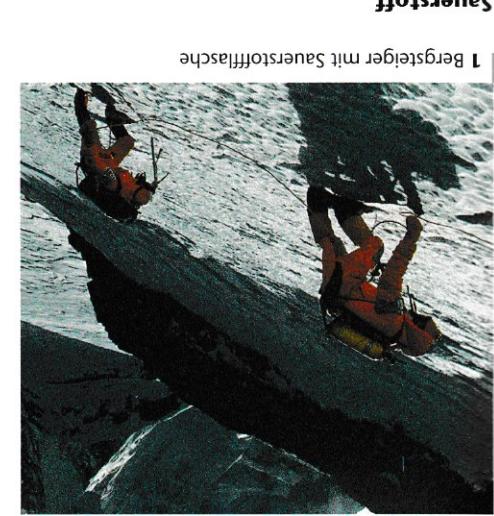
#### Versuch

1 Führe einen glimmenden Holzspan lang-  
sam in einen mit Sauerstoff gefüllten  
Stanzzyylinder. Ziehe den brennenden  
Holzspan wieder heraus, blase die Flam-  
me aus und wiederhole den Versuch.

2 Mit der Glimmspanprobe kann Sauer-  
stoff nachgewiesen werden.

3 Mit dem Glimmspanprobe kann Sauer-  
stoff verwendet (▷ V1). Man bezieht  
Dieser Versuch wird zum Nachweis von  
Sauerstoff verwendet. Versucht wiederhol-  
tes Zünden der Flamme. Blast man aufgehalb  
des Zylinders die Flamme. Blast man aufgehalb  
mit heller Flamme. Blast man aufgehalb  
(▷ B3), flammst dieser auf (▷ B4). Er brennt  
einen an der Luft glimmenden Holzspan  
mit Sauerstoff geöffneten Stanzzyylinder  
ab der die Verbrennung. Hat man in einem  
Sauerstoff ist nicht brennbar, untermalt  
Sauerstoff ist verbraucht, untermalt

4 Die Siedetemperatur beträgt -183 °C.  
(1,33 g/l, sie ist größer als die von Luft  
schnackloses Gas. Seine Dichte beträgt  
Sauerstoff ist ein farb-, geruch- und ge-  
verbrunnungsvergängen beteiligt.  
und Tiere leben sonstwiegend ist an allen  
enthalten ist. Dieses Gas ist für Menschen  
Sauerstoff mit rund 21 Volumenprozent  
Luft ist ein Gasgemisch, in dem das Gas  
Sauerstoff, in dem das Gas



1 Bergsteiger mit Sauerstoffflasche

#### Sauerstoff