

Gase - zwischen lebensnotwendig und gefährlich

Chemie · Klasse 7/8 · mittel

Name: _____ Datum: _____

Luft ist ein Gemisch: rund 78 % Stickstoff, 21 % Sauerstoff, 1 % andere Gase. Nachweise: Glimmspan, Knallgasprobe, Kalkwasser.

1 Nachweise zuordnen

- a) Glimmspan flammt auf
- b) Kalkwasser wird trüb
- c) Knallgasprobe (Pfeifen)
- d) Brennende Kerze erlischt in dem Gas

2 Eigenschaften und Nutzen

- a) Wofür braucht der Körper Sauerstoff?
.....
- b) Wozu nutzt man Kohlenstoffdioxid in Feuerlöschern?
.....
- c) Warum ist Kohlenstoffmonoxid so gefährlich?
.....
- d) Warum füllt man Chipstüten mit Stickstoff?
.....

3 Moleküle

- a) Wie viele Bindungen geht ein Wasserstoffatom ein?
- b) Was besagt die Oktettregel?
.....
.....
- c) Zeichne in Worten die Lewis-Formel von Wasserstoff (H₂).
.....
- d) Warum ist Sauerstoff als O₂ und nicht als O unterwegs?
.....
.....