

Wichtige Gase

Arbeitsblatt Basis

-  1. Richtig oder falsch? Kreuze an.
Unterstreiche die falschen Antworten und korrigiere sie im Korrekturfeld.

		R	F	Korrektur
a	Wasserstoff-Atome kommen in der Natur meist als einzelnes Atom vor.			
b	Wasserstoff-Gas ist brennbar, farb- und geruchlos.			
c	Wasserstoff ist das schwerste Element.			
d	Wasserstoff wird zB durch die Elektrolyse von Wasser gewonnen.			
e	Wasserstoff-Gas kann in Brennstoffzellen zur Erzeugung elektrischer Energie genutzt werden.			
f	Wasserstoff kann „klimaneutral“ gewonnen werden.			
g	Brennstoffzellen sind technische Anlagen, die aus Wasserstoff- und Sauerstoff-Gas Licht erzeugen.			
h	Die Produktion von Brennstoffzellen ist sehr kostengünstig.			
i	Ohne Sauerstoff-Gas können wir besser leben.			
j	Sauerstoff-Gas brennt selbst nicht, ist aber für jede Verbrennungsreaktion notwendig.			
k	Sauerstoff kommt in der Luft als Sauerstoff-Molekül vor.			
l	Im Wasser-Molekül (H_2O) sind 2 Sauerstoff-Atome und 1 Wasserstoff-Atom gebunden.			
m	Der Endstoff einer Reaktion von Wasserstoff- mit Sauerstoff-Molekülen ist Wasser.			
n	Sauerstoff-Gas wird zB auch zum Schweißen und Schneidbrennen verwendet.			
o	Stickstoff-Gas ist ein blaues, süßlich riechendes und schmeckendes Gas.			
p	Stickstoffverbindungen lassen sich sehr leicht herstellen.			