

Die große Abbildung rechts zeigt einen Hofmannschen Apparat. Mit ihm lässt sich

Wasser zersetzen. Man füllt Wasser ein, schließt die beiden Hähne und

legt eine Spannung an. Daraufhin kann man an beiden

Elektroden kleine Bläschen, aufgrund Gases

aufsteigen sehen. Im Laufe der Zeit sammeln sich in den beiden Glasröhren

Gase an. Am Pluspol entsteht Sauerstoff, am Minuspol entsteht

Wasserstoff. Es entsteht immer doppelt so viel Wasserstoff wie Sauerstoff.

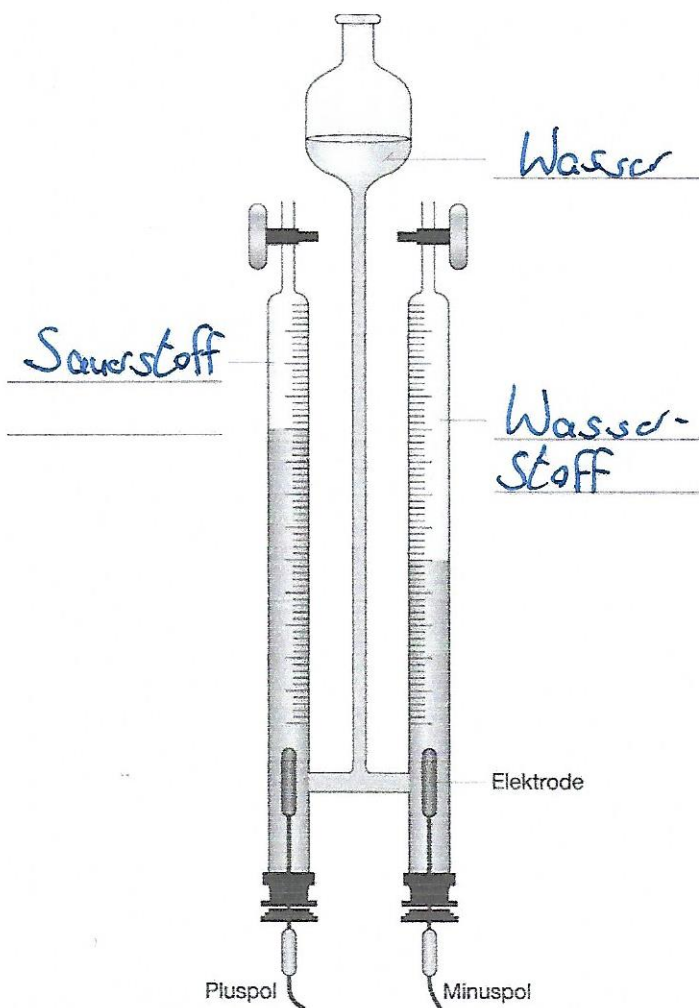
Sauerstoff lässt sich mit der Glimm-
spanprobe nachweisen.

Dabei flammt ein glimmender Holzspan auf, wenn er in das Gas gehalten wird. Wasserstoff weist man mit der

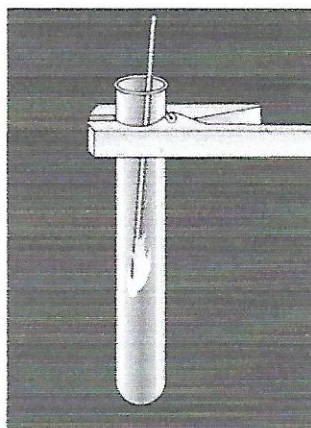
Knallgasprobe nach.

So lässt sich zeigen, dass Wasser kein Element ist, sondern eine Verbindung.

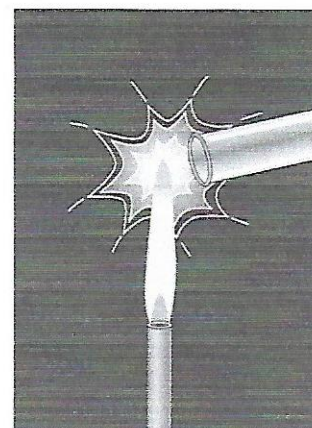
Wasserstoff und Sauerstoff reagieren zusammen wieder zu Wasser.



1. Beschrifte die Abbildung oben.
2. Schreibe die Namen der beiden Nachweisreaktionen unter die entsprechenden Abbildungen.



Glimmspanprobe



Knallgasprobe