

# Zusammensetzung der Luft

Die Flasche ohne Boden steht in einer Wasserwanne mit Wasser (auf Gummifüßchen). Darin befindet sich ein brennendes Teelicht. Verschließe nun die Öffnung mit einem Gummistopfen.

Was kannst du beobachten?

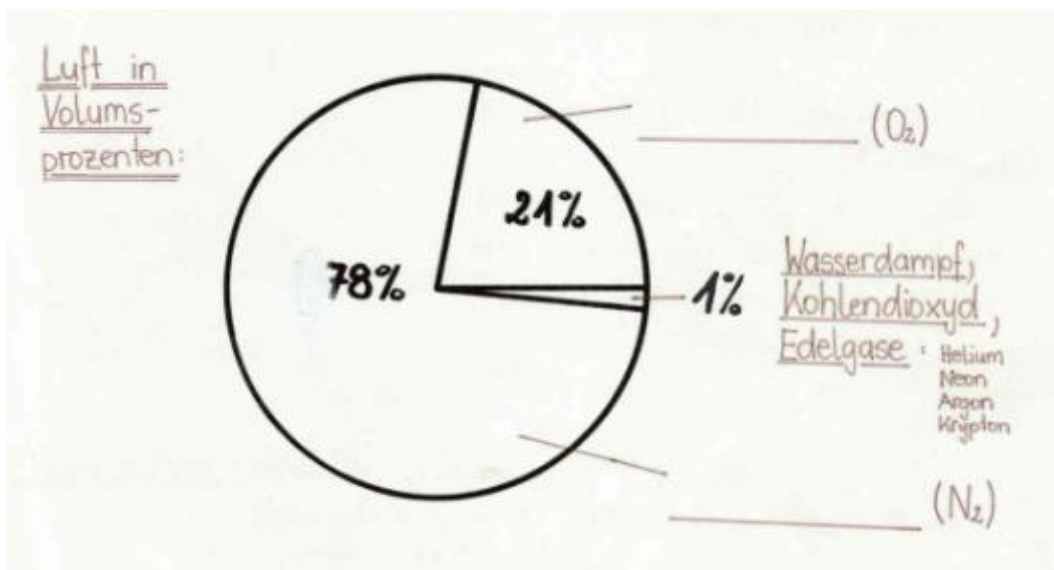
Die Flamme \_\_\_\_\_ und das Wasser \_\_\_\_\_ um etwa 1/5 des Volumens.

→ Etwa 1/5 des Volumens der Luft besteht aus \_\_\_\_\_.  
Dieser wird bei der Verbrennung „verbraucht“.

Gleiche anschließend den Füllstand des Wassers in der Schale jenem in der Flasche an, indem du Wasser in die Schale gießt. Öffne nun die Flasche und halte einen brennenden Holzspan von oben hinein.

Die Flamme \_\_\_\_\_, sie „erstickt“.

→ Luft enthält auch \_\_\_\_\_.



Die Luft besteht aus etwa 4/5 \_\_\_\_\_ und etwa 1/5 \_\_\_\_\_. Außerdem enthält sie noch geringe Mengen an \_\_\_\_\_ (CO<sub>2</sub>) und \_\_\_\_\_.

(z.B. \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_) und \_\_\_\_\_.  
Luft ist also ein Gemisch aus Gasen.