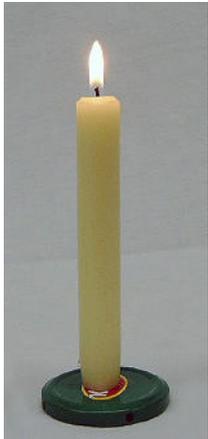


Aus Sauerstoff und Kohlenstoff wird CO₂



Eine Kerze benötigt zum Brennen Sauerstoff.

Stülpst du ein Glas über die Kerze, geht sie aus.



Stelle die Kerze in eine Schüssel mit Wasser und zünde sie an. Stülpe das Glas über die Kerze.

Nachdem die Kerze ausgeht, steigt der Wasserspiegel im Glas. Es wäre die Menge des „verbrauchten“ Sauerstoffs.

Der Sauerstoff ist „verbraucht“, daher kann keine weitere Verbrennung stattfinden.



Der Sauerstoff O verbindet sich mit dem Kohlenstoff C der Kerze zu CO₂.

Verhindere mit einem Wasserbad in der Schüssel, dass Luft in dein Experiment einströmen kann.

Dieser Unsinn wird in manchen Experimentierbüchern verbreitet.

Die Luft hat sich erhitzt und dabei ausgedehnt. Beobachtest du genau, siehst du, wie Luftbläschen aus dem Glas nach außen dringen. Kühlt sich das Glas ab, zieht sich die Luft zusammen und das Wasser steigt im Glas hoch.

