

Protokollbeispiel

Name: Max Mustermann

Klasse: 8 b

Datum: 31.12.2011

Überschrift: Die Reaktion von Kohle mit Sauerstoff

Fragestellung und/oder Hypothese:

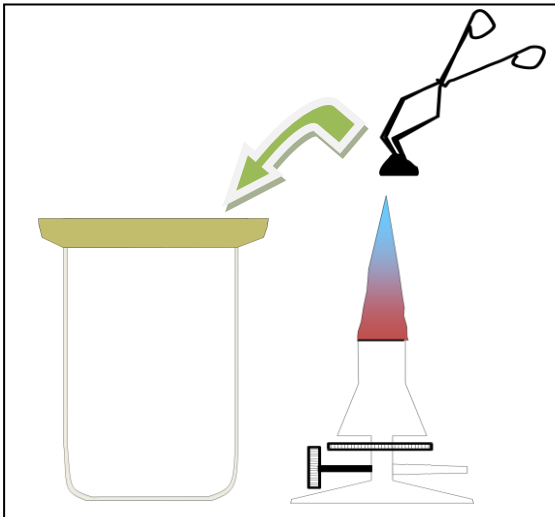
Stoffe werden bei einer chemischen Reaktion zu neuen Stoffen mit andern Eigenschaften umge-
wandelt.

Material:

Gurkenglas mit Deckel, Gasbrenner, Tiegelzange, Streichhölzer

Sauerstoff aus der Gasflasche, Kohle

Versuchsaufbau:



Durchführung:

Das Gurkenglas wird mit Sauerstoff gefüllt und
verschlossen. Das Stückchen Kohle wird mit
Gasbrenner angezündet und schnell mit der
Tiegelzange in das Gurkenglas gelegt. Das Glas
wird dann schnell wieder verschlossen und ge-
schüttelt.

Beobachtungen:

Das Kohlestückchen glüht im Gurkenglas, während des Schüttelns hell auf.

Nach einer weile ist das Kohlestückchen nicht mehr zu sehen.

Auswertung:

Die wird natürlich nicht verraten!