

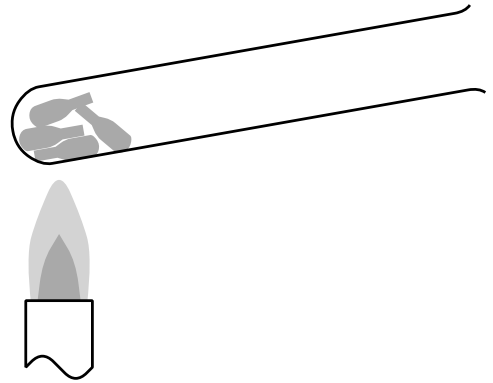
Gesetz von der Erhaltung der Masse

Experiment 1

Fülle in ein Reagenzglas einige abgebrochene Streichholzkuppen. Ermittle die Masse des gefüllten Reagenzglas mit einer Waage. Erhitze nun das Reagenzglas kurz in der Brennerflamme, bis sich die Streichholzkuppen entzünden und abbrennen. Lasse das Reagenzglas abkühlen und ermittle wieder die Masse.

$m_{\text{Ausgangsstoffe}} =$ _____

$m_{\text{Reaktionsprodukte}} =$ _____

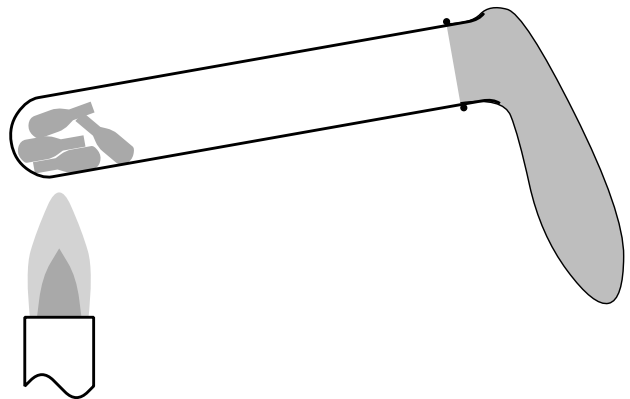


Experiment 2

Wiederhole das Experiment 1, verschließe das gefüllte Reagenzglas aber diesmal gasdicht mit einem Luftballon.

$m_{\text{Ausgangsstoffe}} =$ _____

$m_{\text{Reaktionsprodukte}} =$ _____



1. In beiden Experimenten verbrannte das Holz der Streichholzkuppen zu Kohlendioxid und Wasserdampf. Stelle für diesen Vorgang die Wortgleichung auf.

2. Erkläre die unterschiedlichen Messergebnisse bei Experiment 1 und 2.

3. Formuliere mit Hilfe des Lehrbuches das aus Experiment 2 ableitbare „Gesetz von der Erhaltung der Masse“.
