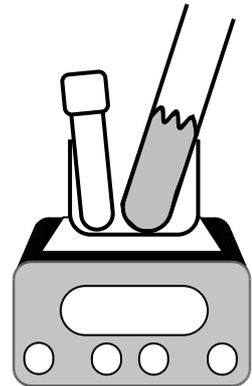
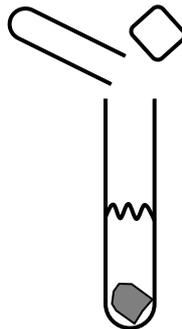
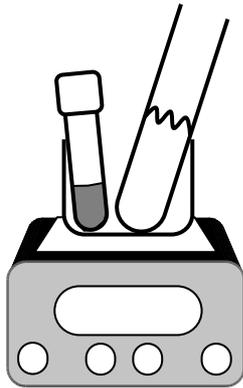


Versuch 1:

Wasserstoffperoxid wird im RG mit Braunstein versetzt. Die Ausgangsstoffe werden gewogen. Nach der Reaktion wird das Gemisch erneut gewogen.



Beobachtung:

Es findet eine heftige Reaktion statt, bei der ein Gas entsteht, mit dem die Glimmspanprobe positiv ausfällt → Sauerstoff.

$m_{\text{vor der Reaktion}} =$

Differenz $\Delta m =$

$m_{\text{nach der Reaktion}} =$

Erklärung:

Die Massendifferenz ist darauf zurückzuführen, dass der Sauerstoff aus dem RG entweicht und nach der Reaktion nicht mehr mit gewogen wird.

Versuch 2:

Salzsäure wird im RG mit Kalziumcarbonat versetzt. Die Ausgangsstoffe werden gewogen. Nach der Reaktion wird das Gemisch erneut gewogen.

Beobachtung:

Es findet eine heftige Reaktion statt, bei der ein Gas entsteht, das eine Flamme erstickt → hier: Kohlenstoffdioxid

$m_{\text{vor der Reaktion}} =$

Differenz $\Delta m =$

$m_{\text{nach der Reaktion}} =$

Erklärung:

s. V₁