

Brennende Streichhölzer

Durchführung:

- Die Streichhölzer mit dem Kopf nach unten in das Reagenzglas stecken und dieses mit dem Luftballon verschließen.
- Das Reagenzglas wiegen.
- Das Reagenzglas mit dem Reagenzglashalter in die Flamme des Gasbrenners hin- und herschwenken bis die Streichhölzer entflammen.
- Das Reagenzglas sofort aus der Flamme nehmen.
- Nach der Reaktion das verschlossene Reagenzglas wiegen.

Beobachtung:

Was können wir sehen?

- _____
- _____
- _____

Erklärung:

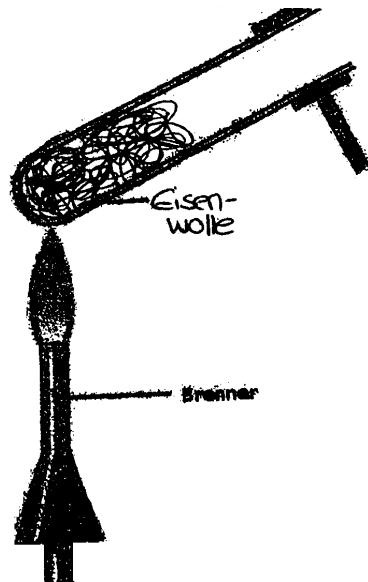
- Das bei der Verbrennung entstehende Kohlenstoffdioxid → _____ kann aus dem Reagenzglas nicht entweichen und steigt in den _____.
- Es kommt keine Masse in das Reagenzglas und es kann keine Masse entweichen → Das Gewicht bleibt gleich.
- Die Streichhölzer im Reagenzglas entzünden sich ohne _____ direkt zu berühren.

Brennende Eisenwolle

Durchführung:

- Die Eisenwolle in ein Reagenzglas geben.
- Das Reagenzglas wiegen.
- Das Reagenzglas mit dem Reagenzglashalter in der Flamme des Gasbrenners hin- und herschwenken bis sich die Eisenwolle entflammt.
- Das Reagenzglas sofort aus der Flamme nehmen.
- Nach der Reaktion das Reagenzglas wiegen.

Bild:



Beobachtung:

- _____
- _____
- Da das Reagenzglas hier nicht _____ wird kann sich die Luft bei der Verbrennung an die _____ lagern und sich mit ihr verbinden.
- Die Eisenwolle wiegt deshalb nach der Reaktion _____ als zuvor.