

Oxidation + Reduktion (Wiederholung)

03.09.2004

Versuch 1:

Magnesium



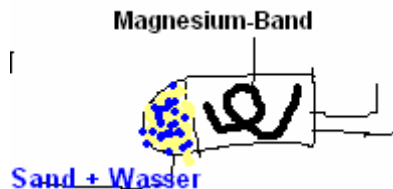
Beobachtung:

Leuchtet grell, wird weiß, wird bröselig beim Anfassen.

Erklärung:

Magnesium + Sauerstoff \rightarrow Magnesiumoxid + Wärme

Versuch 2:



Beobachtung1:

Wenn man glühendes Magnesium mit Wasser löscht brennt es.

Ist Wasser ein Element oder eine Verbindung?

Es ist eine Verbindung aus Wasserstoff und Sauerstoff.

Beobachtung 2:

Es glüht

Es entsteht Wasserdampf.

Erklärung:

Oxidation

Wasser + Magnesium \rightarrow Magnesiumoxid

+ Wasserstoff + Wärme

Reduktion

Wasser ist kein Element, weil Wasserdampf entsteht.

Wasser muss Sauerstoff gebunden enthalten.

Wasser muss eine Verbindung aus Wasserstoff und Sauerstoff sein.

Der chemische Name ist Wasserstoff (H^2O)

Es ist eine Redoxreaktion .