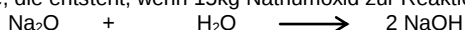


Aufgabe:

Bringe einige Metalloxide und Nichtmetalloxide zur Reaktion mit Wasser und bestimme den Charakter der entstehenden Lösung!

Vorüberlegungen:

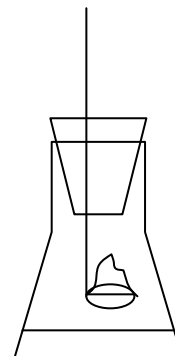
1. Nenne 2 Metalloxide und beschreibe sie mit ihren Eigenschaften und Verwendungen!
2. Gib zu den Nichtmetalloxiden Kohlendioxid und Schwefeldioxid je 5 Eigenschaften und 2 Verwendungsmöglichkeiten an. Erläutere die Bedeutung dieser Stoffe für unsere Umwelt. Gehe dabei auf positive und negative Erscheinungen ein!
3. Formuliere die Wortgleichungen für...
 - a) Calciumoxid und Wasser
 - b) Kohlendioxid und Wasser
4. Entwickle die chemischen Gleichungen für die obigen Wortgleichungen!
Ordne die entstehenden Stoffe dieser Reaktionen den entsprechenden Stoffgruppen zu!
5. Berechne die Masse Natronlauge, die entsteht, wenn 15kg Natriumoxid zur Reaktion gebracht werden!



Geräte und Chemikalien:

Magnesiumoxid, Calciumoxid, Schwefel,
Kohlendioxid der Ausatemluft, Unitest

CHEMIESEITEN.DE



Durchführung:

Beobachtung:

Fertige eine geeignete Tabelle an!

Auswertung:

1. Gib die durchgeführten Reaktionen als Wortgleichungen und chemische Gleichungen (evtl. auch Ionenschreibweise) an!
2. Formuliere eine allgemeine Aussage zur Reaktion von Metalloxiden mit Wasser in der Art...

Bei der Reaktion von Metalloxiden mit Wasser, so entstehen...

3. Verfahre für die Nichtmetalloxide ebenso!