

-Test-

zu den Themen – Gleichungssysteme und Salzbildungsarten

einfache Fragen:

1. Was ist ein Ampholyt? Nennen Sie ein Beispiel!
2. Was ist eine Brönsted-Säure.
3. Was ist eine Brönsted-Base.
4. Wie könnte man Soda herstellen (Na_2CO_3)? Geben Sie eine mögliche Gleichung an.
5. Ergänzen Sie folgende Tabelle:

Nummer	Wortgleichung / Reaktionsgleichung
I	Metall + Halogen > + NaBr
II	Metall + Säure > + MgCl ₂
III	
IV	
V	
VI	
VII	
VIII	
IX	

schwerere Fragen:

1. Siliciumdioxid und Flusssäure (Hinweis falls nötig: Das ist eine Säure mit Fluor als Säurerest) reagieren miteinander.

a) Geben Sie die Reaktionsgleichung an:

Wortgleichung:

_____ + _____ > _____ + _____

Formelgleichung:

_____ + _____ > _____ + _____

b) Welcher Salzbildungsart ist diese Reaktion am ähnlichsten. Warum?

c) Darf man diese Reaktion in einem Reagenzglas durchführen? (Hinweis: Woraus besteht Glas?)

2. Flusssäure kann man aus Natriumfluorid herstellen, indem man mit Schwefelsäure abraucht. Geben Sie die Reaktionsgleichung an. Welche Salzbildungsart liegt hier vor? Warum?

3. Man kann mit Flusssäure auch eine Schrift in ein Glas einätzen. Wie könnte man dazu vorgehen?

4. Aluminiumhydroxid wird mit Schwefelsäure umgesetzt. Was passiert?

5. Aluminiumhydroxid wird mit Natronlauge umgesetzt. Was passiert? Aluminiumhydroxid ist also ein _____.