

Name:

Klasse:

Datum:

Note:

Chemie HÜ

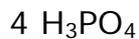
1.) Nenne die quantitative Zusammensetzung von:



2.) Nenne die quantitative Leseweise der Gleichung:



3.) Nenne alles, was man hier ablesen kann:



4.) Nenne die Gleichung:

Ein Molekül Schwefelsäure reagiert mit zwei Molekülen Natronlauge unter Bildung von einem Molekül Natriumsulfat und zwei Molekülen Wasser:

5.) Nenne die Formel der Verbindung, die aus drei Atomen Natrium, einem Atom Phosphor und vier Atomen Sauerstoff besteht.

6.) Nenne die qualitative Bedeutung:

Angaben:

Al Aluminium

C Kohlenstoff

Ca Calcium

Cl Chlor

Fe Eisen

H Wasserstoff

Mg Magnesium

N Stickstoff

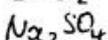
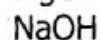
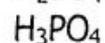
Na Natrium

O Sauerstoff

P Phosphor

S Schwefel

Zn Zink



Aluminiumoxid

Kohlenmonoxid

Kohlendioxid

Marmor (Calciumcarbonat)

Calciumchlorid

Eisenoxid (Rost)

Salzsäure

Wasser

Salpetersäure

Schwefelsäure

Phosphorsäure

Magnesiumoxid

Natronlauge

Zinkchlorid

Natriumsulfat