

1. Распределите перечисленные ниже формулы веществ на четыре группы.
Дайте названия всем веществам.

$\text{Al}(\text{OH})_3$; NaNO_3 ; CuOH ; Fe_2O_3 ; SO_3 ; $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$; $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;
 H_2CO_3 ; HNO_3 ; NaOH ; $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$; $\text{Ca}(\text{OH})_2$; H_2SO_3 ; BaSO_4 .

2. Составьте формулы веществ по названиям:

А) оксид железа (II)

Б) сульфит цинка

В) гидроксид бария

Г) хлорид фосфора (V)

3. Укажите степень окисления каждого элемента в соединениях:

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$.

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;

$\text{Al}(\text{OH})_3$