

Генетическая связь между основными классами неорганических веществ

Разделите вещества по классам. Назовите.

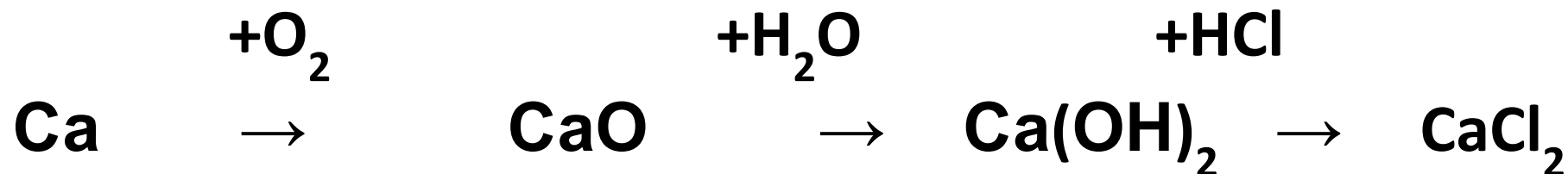
CaO , P_2O_5 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, HNO_3 , KOH , CO_2 , AlCl_3 ,
 H_2SO_4 , Na_2O , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, Cl_2O_3 , BaO , H_2S ,
 $\text{Zn}(\text{OH})_2$, CuS .

Ответ оформите в виде таблицы:

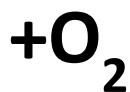
Основной оксид	Кислотный оксид	Основание	Кислота	Соль

Генетические ряды металлов и неметаллов

**металл → основной оксид → основание →
соль**

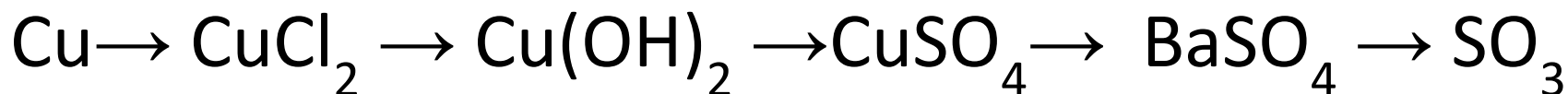


**неметалл → кислотный оксид → кислота →
соль**



	Металл	Основный оксид	Основание	Соль	Вода
Неметалл	+				
Кислотный оксид		+ Получится соль	Только щелочи + Получится соль и вода		Кроме SiO_2 + Получится кислота
Кислота	Если металл до водорода + Соль + металл	+ Соль + вода	+ Соль + вода	Кислота сильная (↑ или ↓) + Соль + кислота	
Соль	Металл более активный + Соль + металл		Оба растворимы (↑ или ↓) + Соль + основание	Оба растворимы (↓) + Соль + соль	
Вода	Если металл до Mg получится основание + H_2 , От Mg до H получится оксид	Если получается растворимое основание +			

Написать уравнения реакций по цепочке превращений



1. $\text{Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CuCl}_2$
2. $\text{CuCl}_2 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2\downarrow + 2\text{KCl}$
3. $\text{Cu(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
4. $\text{CuSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + \text{CuCl}_2$
5. $\text{BaSO}_4 \rightarrow \text{BaO} + \text{SO}_3$

Упражнения

