



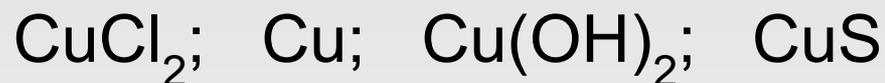
СОЛИ.

***СВОЙСТВА.
ПОЛУЧЕНИЕ.***



Составить уравнения реакций согласно схемы

- I вариант



- II вариант



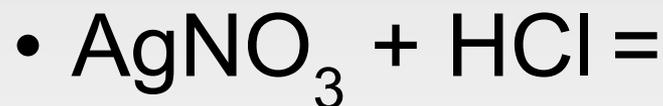
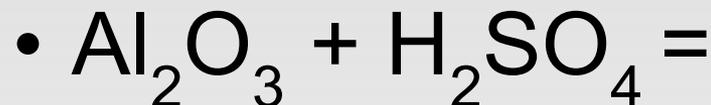
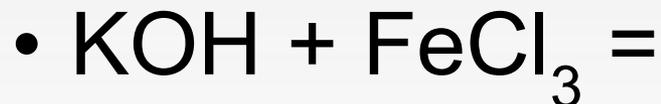
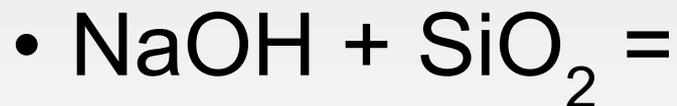
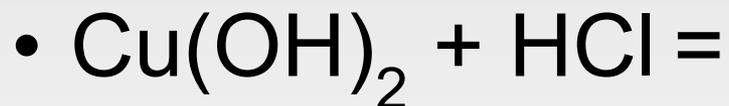
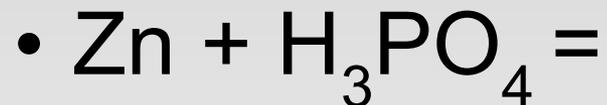


Способы получения солей

	неМе	Кислотный оксид	Кислота	Соль
Ме	+		+	+
Основной оксид		+	+	
Основание		+	+	+ (р)
Соль			+	+



Закончить уравнения реакций





Составьте уравнения реакций нейтрализации, в результате которых образуются следующие соли.

- Хлорид Al
- Сульфат Ba
- Нитрат Ba
- Фосфат Na
- Гидросульфат Na
- Дигидрофосфат K
- Гидрофосфат K

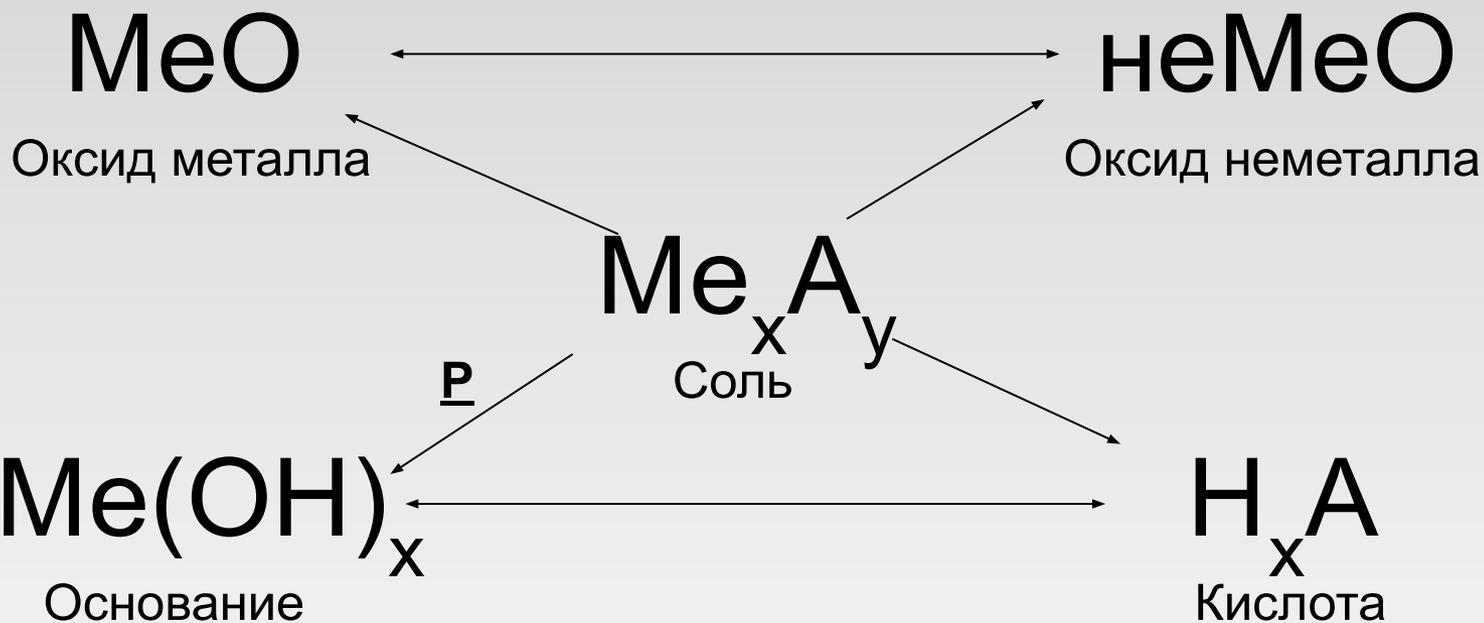


Вставьте пропущенные формулы веществ

- $\text{Ca} + \dots = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2$
- $\text{S} + \dots = \text{CaS}$
- $\text{N}_2\text{O}_5 + \dots = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{CaO} + \dots = \text{CaSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \dots = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{P}_2\text{O}_5 + \dots = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Zn} + \dots = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
- $\text{NaOH} + \dots = \text{Ni}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \dots = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- $\text{CaCl}_2 + \dots = \text{NaCl} + \text{CaCO}_3$



«КВАДРАТ»





«КВАДРАТ»





«КВАДРАТ»





«КВАДРАТ»

?

SiO_2

CaSiO_3

Ca(OH)_2

?



«КВАДРАТ»

?

CO₂

?

Mg(OH)₂

?



«КВАДРАТ»



?

?

?



«КВАДРАТ»

?

?



?

?