



СОЛИ.

*СВОЙСТВА.
ПОЛУЧЕНИЕ.*



Составить уравнения реакций согласно схемы

• I вариант



• II вариант





Способы получения солей

	нeMe	Кислотный оксид	Кислота	Соль
Me	+		+	+
Основный оксид		+	+	
Основание		+	+	+(p)
Соль			+	+



Закончить уравнения реакций

- $\text{Fe} + \text{Cl}_2 =$
- $\text{Zn} + \text{H}_3\text{PO}_4 =$
- $\text{Al} + \text{CuCl}_2 =$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{HCl} =$
- $\text{NaOH} + \text{SiO}_2 =$
- $\text{KOH} + \text{FeCl}_3 =$
- $\text{MgO} + \text{CO}_2 =$
- $\text{MgO} + \text{HCl} =$
- $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 =$
- $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} =$
- $\text{CuCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 =$



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

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

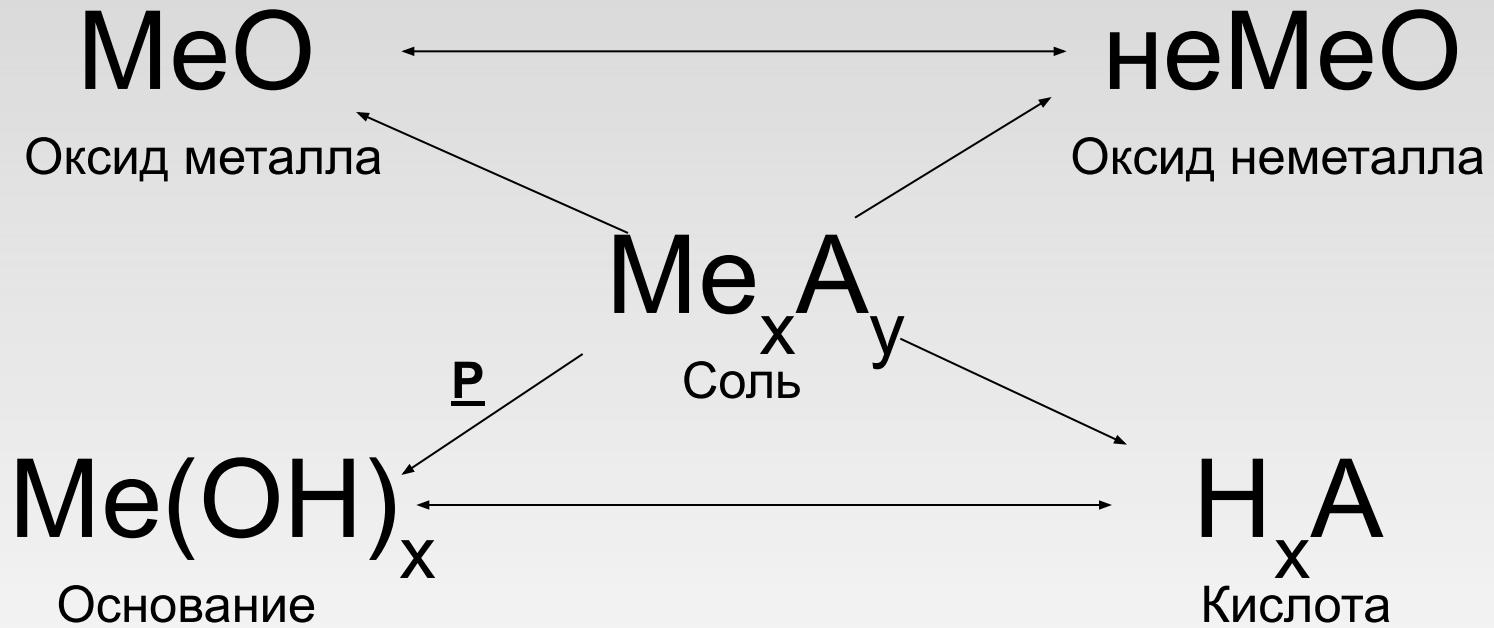


Вставьте пропущенные формулы веществ

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



«КВАДРАТ»





«КВАДРАТ»

BaO

SO₃

BaSO₄

Ba(OH)₂

H₂SO₄



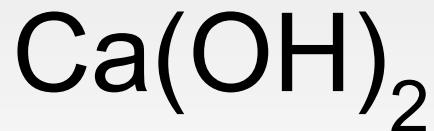
«КВАДРАТ»





«КВАДРАТ»

?



?



«КВАДРАТ»

?

CO_2

?

$\text{Mg}(\text{OH})_2$

?



«КВАДРАТ»



?

?

?





«КВАДРАТ»

?

?



?

?

