

СОЛІ

Сполучи лініями формулу солі з її назвою

CuSO_4	кальцій карбонат
Na_3PO_4	купрум(II)сульфат
AlCl_3	ферум(III)нітрат
CaCO_3	натрій фосфат
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	ферум(II)нітрат
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	алюміній хлорид

Оберіть правильні вислови, що характеризують солі

- ☐ 1. Солі – це складні сполуки, в молекулах яких атоми металів сполучені з гідроксильними групами.
- ☐ 2. Всі солі – це речовини добре розчинні у воді.
- ☐ 3. До складу солей входять атоми металів, сполучені з кислотними залишками.
- ☐ 4. Взаємодія між солями можлива, якщо обидві солі розчинні у воді.
- ☐ 5. Взаємодія металів з солями належить до реакцій обміну.
- ☐ 6. Розчинні солі взаємодіють як з лугами, так і з нерозчинними у воді основами.
- ☐ 7. В результаті взаємодії солі і кислоти утворюються нова сіль і нова кислота.
- ☐ 8. Реакція між розчинами солей можлива, якщо хоча б одна утворена сіль - нерозчинна у воді.

Обери пари солей, реакція між якими можлива

- ☐ $\text{CuSO}_4 + \text{BaCl}_2$
- ☐ $\text{AlCl}_3 + \text{KNO}_3$
- ☐ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$
- ☐ $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3$
- ☐ $\text{CaCl}_2 + \text{LiNO}_3$
- ☐ $\text{FeSO}_4 + \text{CuCl}_2$

Обери пари: сіль+кислота, реакція між якими можлива

- ☐ $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- ☐ $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HCl}$
- ☐ $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{HNO}_3$
- ☐ $\text{Li}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- ☐ $\text{MgCl}_2 + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- ☐ $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{HCl}$

Обери пари: метал + сіль, реакція між якими можлива

- ☐ $\text{CuCl}_2 + \text{Hg}$
- ☐ $\text{AlCl}_3 + \text{Mg}$
- ☐ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{Fe}$
- ☐ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}$
- ☐ $\text{ZnSO}_4 + \text{Al}$
- ☐ $\text{MgCl}_2 + \text{Ni}$

Склади формули солей за їх назвами

алюміній хлорид		алюміній сульфат		калій хлорид		калій ортофосфат	
купрум(II)хлорид		кальцій карбонат		ферум(II)нітрат		хром(III)нітрат	
Al	Cu	K ₃	K	Ca	Al ₂	Cr	Fe
(NO ₃) ₃	(SO ₄) ₃	Cl	Cl ₂	PO ₄	CO ₃	(NO ₃) ₂	Cl ₃