# 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 |
| $Fe(NO_3)_3$ | ферум(II)нітрат |
| $Fe(NO_3)_2$ | 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

- $CuSO_4 + BaCl_2$
- $AlCl_3 + KNO_3$
- $Mg(NO_3)_2 + Na_2CO_3$
- $NaCl + AgNO_3$
- $CaCl_2 + LiNO_3$
- $FeSO_4 + CuCl_2$

## Обери пари: сіль+кислота, реакція між якими можлива

- $NaCl + H_2SO_4$
- $K_2CO_3 + HCl$
- $Na_2SiO_3 + HNO_3$
- $Li_2S + H_2SO_4$
- $MgCl_2 + Cu(NO_3)_2$
- $K_2SO_3 + HCl$

## Обери пари: метал + сіль, реакція між якими можлива

- $CuCl_2 + Hg$
- $AlCl_3 + Mg$
- $Pb(NO_3)_2 + Fe$
- $Ca(NO_3)_2 + Cu$
- $ZnSO_4 + Al$
- $MgCl_2 + Ni$

## 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 | $Cl_2$ | $PO_4$ | $CO_3$ | $(NO_3)_2$ | $Cl_3$ |

LIVEWORKSHEETS