

Соли



1. Выберите фразы, из которых можно составить определение средних солей.

- ☐ сложные вещества;
- ☐ содержат кислотный остаток;
- ☐ содержат атомы водорода;
- ☐ содержат атомы металла.

определение,
состав и
номенклатура



2. Выберите формулы солей.

- ☐ K_2CO_3
- ☐ $NaOH$
- ☐ $HClO$
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ K_2CO_3
- ☐ H_2SO_4
- ☐ $Ca(OH)_2$
- ☐ HBr
- ☐ $NaNO_2$



3. Соедините линией формулы солей и их названия.

- | | |
|---------------------------------------|---|
| $NaCl$ ☐ | ☐ нитрат железа (II) |
| $Fe(NO_3)_2$ ☐ | ☐ сульфат бария |
| $BaSO_4$ ☐ | ☐ сульфид меди (II) |
| K_3PO_4 ☐ | ☐ хлорид натрия |
| CuS ☐ | ☐ ортофосфат калия |
| $CaCO_3$ ☐ | ☐ карбонат кальция |

4. Составьте формулы солей.

$Na (SO_4)$; $Ca (PO_4)$; $^{III}Fe (SO_4)$; $Ca Cl$; $K S$.

5. «Соберите» формулы солей по их названию.

СУЛЬФАТАЛЮМИНИЯ		НИТРАТЖЕЛЕЗА(III)		ХЛОРИДАЛЮМИНИЯ	
НИТРАТНАТРИЯ		СУЛЬФАТНАТРИЯ		НИТРАТМЕДИ(II)	

Al	Al2	Na	Na2	Cu	Fe
Cl3	NO3	(NO3)2	(NO3)3	SO4	(SO4)3

6. Решите задачи. Впишите ответы.

Масса 2 моль Na_2SO_4 – г; количество вещества 28,8 г CuS – моль.