Соли

определение, состав и номенклатура

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

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

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 (SO4) ; Ca (PO4) ; ^{III}Fe (SO4) ; Ca Cl ; K S .

5. «Соберите» формулы солей по их названию.

СУЛЬФАТ АЛЮМИНИЯ		НИТРАТ ЖЕЛЕЗА (III)		ХЛОРИД АЛЮМИНИЯ	
НИТРАТ НАТРИЯ		**СУЛЬФАТ НАТРИЯ**		**НИТРАТ МЕДИ (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.

LIVEWORKSHEETS