

# СОЛИ. Состав и классификация

Учитель МБОУ СОШ с.Донское  
М.А.Маринюк

- СОЛИ – сложные соединения.



$\text{NaCl}$ .  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ .  $\text{K}_2\text{SO}_4$ .  
 $\text{CuCO}_3$

## Соли



$\text{CuSO}_4$



$\text{MgSO}_4$



$\text{CaCO}_3$  (мел)



$\text{KNO}_3$



$\text{KCl}$   
(сильвин)



$\text{FeTiO}_3$  (ильменит)



$\text{KMnO}_4$



$\text{FeCl}_3$

# КЛАССИФИКАЦИЯ СОЛЕЙ

## $\text{H}_2\text{SO}_4$ - КИСЛОТА

- НОРМАЛЬНЫЕ ИЛИ СРЕДНИЕ  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- КИСЛЫЕ  $\text{KHSO}_4$
- ОСНОВНЫЕ  $\text{KOHSO}_4$
- КОМПЛЕКСНЫЕ  $\text{KNASO}_4$ ,  $\text{KCLSO}_4$

**СОЛИ**

# Номенклатура солей

Кислота	Кислотный остаток, заряд иона	Название кислотного остатка	Пример соли	Название соли
$\text{HCl}$ соляная	$\text{Cl}^-$	ХЛОРИД	$\text{NaCl}$	хлорид натрия
$\text{H}_2\text{SO}_4$ серная	$\text{SO}_4^{2-}$	СУЛЬФАТ	$\text{K}_2\text{SO}_4$	сульфат калия
$\text{HNO}_3$ азотная	$\text{NO}_3^-$	НИТРАТ	$\text{NaNO}_3$	нитрат натрия
$\text{H}_3\text{PO}_4$ фосфорная	$\text{PO}_4^{3-}$	ФОСФАТ	$\text{AlPO}_4$	фосфат алюминия
$\text{H}_2\text{CO}_3$ угольная	$\text{CO}_3^{2-}$	КАРБОНАТ	$\text{CaCO}_3$	карбонат кальция
$\text{H}_2\text{S}$ сероводородная	$\text{S}^{2-}$	СУЛЬФИД	$\text{MgS}$	сульфид магния

Установите соответствие между классами веществ и формулами соединений

Оксиды



Основания



Кислоты



Соли

