

## Урок "Соли"

**Тип урока:** КУ (комбинированный урок).

**Цель:** систематизировать имеющиеся знания и получить новые знания о солях.

**1. Номенклатура солей** Назовите соли.

1)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$     2)  $\text{PbS}$     3)  $\text{CuSO}_4$     4)  $\text{KNO}_3$     5)  $\text{K}_3\text{PO}_4$

**2. В вопросах 1-5 выберите один вариант ответа**

**1. Соли – это**

- А) сложные вещества, состоящие из двух химических элементов один из которых кислород
- Б) сложные вещества, состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксогрупп
- В) сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка
- Г) сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка

**2.. Общая формула солей**

- А)  $\text{Me}(\text{OH})_n$
- Б)  $\text{Me}_x\text{O}_y$
- В)  $\text{H}_x\text{A}_y$ , где А – кислотный остаток
- Г)  $\text{Me}_x\text{A}_y$ , где А – кислотный остаток

**3. Соединение  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$  называется**

- А) карбонат железа (II)
- Б) нитрат железа (II)
- В) нитрат железа
- Г) нитрат железа (III)

**4. Сульфату свинца (II) соответствует формула**

А)  $\text{PbSO}_3$     Б)  $\text{PbS}$     В)  $\text{PbSO}_4$     Г)  $\text{NiSO}_4$

**5. Нитрату хрома (III) соответствует формула**

А)  $\text{CrN}$     Б)  $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$     В)  $\text{Cr}(\text{NO}_3)_2$     Г)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_3$

6. Составьте формулу нитрита кальция \_\_\_\_\_

Составьте формулу фосфата цинка \_\_\_\_\_

3. Установите соответствие между классом соли и формулой соли  
(ответ запишите в виде последовательности цифр)

Формула вещества	Класс соли
А) $MgOHNO_3$	1. основная соль
Б) $NaHSO_3$	2. средняя соль
В) $CuCl_2$	3. кислая соль
Г) $Ca_3(PO_4)_3$	
Д) $ZnOHCl$	

Выполненное задание отправить Шиловой Н.Н. на электронную почту  
[yflzibkjdf@yandex.ru](mailto:yflzibkjdf@yandex.ru)