

АЛГОРИТМ

НОМЕНКЛАТУРА НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Классы неорганических веществ	Алгоритмы
<p>Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых – кислород.</p> <p>Na_2O SO_3 натрий кислород сера кислород</p>	<p>Название оксида образуется из слова оксид и названия химического элемента (если элемент имеет переменную валентность, то в названии указывается валентность элемента в этом соединении).</p> <p>Na_2O – оксид натрия SO_3 – оксид серы (VI)</p>
<p>Кислоты – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода, которые способны замещаться на атомы металла, и кислотного остатка: HCl – I, H_2SO_4 – II, HNO_3 – I. Валентность кислотного остатка равна числу атомов водорода в молекуле кислоты.</p>	<p>Название кислот и кислотных остатков надо запомнить.</p> <p>HCl – соляная кислота H_2SO_4 – серная кислота HNO_3 – азотная кислота.</p>
<p>Соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка CaSO_4, Na_3PO_4, FeCl_2, FeCl_3.</p>	<p>В названии соли указывается название кислотного остатка + название металла (если элемент имеет переменную валентность, то в названии указывается валентность элемента в этом соединении).</p> <p>CaSO_4 – сульфат кальция Na_3PO_4 – фосфат натрия FeCl_2 – хлорид железа(II) FeCl_3 – хлорид железа(III)</p>
<p>Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и одной или несколько гидроксогрупп. NaOH; Ca(OH)_2; Fe(OH)_3; Fe(OH)_2</p>	<p>Чтобы назвать основание, указываем слово «гидроксид» + название металла (если элемент имеет переменную валентность, то в названии указывается валентность элемента в этом соединении).</p> <p>NaOH – гидроксид натрия Ca(OH)_2 – гидроксид кальция Fe(OH)_3 – гидроксид железа (III) Fe(OH)_2 – гидроксид железа (II)</p>

!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание 1.

Назовите оксиды по их формулам: K_2O , SO_2 , BaO , FeO , CO_2 , N_2O_5 , BaO , CaO , NO , N_2O , CO .

Задание 2.

Назовите кислоты по их формулам: HCl , HNO_3 , H_2SO_4 , H_2CO_3 , H_3PO_4 , H_2S , H_2SO_3 .

Задание 3.

Назовите основания по их формулам: NaOH , KOH , Cu(OH)_2 , Fe(OH)_3 , Ba(OH)_2 , Fe(OH)_2 .

Задание 4.

Назовите соли по их формулам: KCl , $\text{Cu(NO}_3)_2$, ZnS , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, MgCO_3 , Na_3PO_4 , Na_2S , CaSO_4 , FeCl_2 , K_3PO_4 , $\text{Ca(NO}_3)_2$, CaCO_3 , CuCl , $\text{Fe(NO}_3)_3$, Li_2CO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, MgS , BaSO_4 .