

День недели	Тема урока	Домашнее задание	Форма сдачи
18 05 8 «б»		<p>1. Пользуясь химическими знаками, напишите: молекулу кислорода; три молекулы углекислого газа, если каждая состоит из одного атома углерода и двух атомов кислорода; пять молекул воды.</p> <p>2. Вычислите процентное содержание кислорода в оксидах углерода: <math>\text{CO}_2</math> и <math>\text{CO}</math>.</p> <p>3. Расставьте, где нужно, коэффициенты и укажите, к какому типу относятся реакции, схемы которых приведены ниже:</p> <p>а) <math>\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3</math>                      в) <math>\text{CH}_4 \rightarrow \text{C} + \text{H}_2</math>  б) <math>\text{Cu} + \text{HgCl}_2 \rightarrow \text{Hg} + \text{CuCl}_2</math>                      г) <math>\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3</math></p> <p>4. Чем отличается простое вещество от сложного вещества? Приведите по одному примеру того и другого вещества.</p>	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru
19 05 8 «б»		<p>1. Из предложенного перечня выберите формулы солей <math>\text{NiCl}_2</math>, <math>\text{LiOH}</math>, <math>\text{POC}_2</math>, <math>\text{SiH}_4</math>, <math>\text{Pb}(\text{NO}_3)_2</math>, <math>\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3</math>, <math>\text{SCl}_4</math>, <math>\text{CaSO}_4</math>, <math>\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2</math>, <math>\text{CuSO}_4</math>, <math>\text{Sn}(\text{NO}_2)_2</math> – и дайте им названия. Укажите, какие из них растворимы, малорастворимы или нерастворимы в воде.</p> <p>2. Массовые доли химических элементов в соли таковы: калий – 45,9%, азот – 16,5%, кислород – 37,6%. Определите формулу соли.</p> <p>3. В среднем взрослый человек потребляет в сутки 12 г поваренной соли. Какое количество вещества хлорида натрия это составляет?</p> <p>4. Какая масса нитрата калия содержит столько же калия, сколько его содержится в 1,74 г сульфата калия?</p> <p>5. Укажите степени окисления элементов и заряды ионов для следующих солей: карбоната калия, нитрата магния, сульфата железа(III), хлорида меди(II), сульфида натрия, сульфита лития, сульфата железа(II).</p> <p>6. Запишите формулы кислот и оснований, соответствующих солям, формулы которых: <math>\text{K}_2\text{SiO}_3</math>, <math>\text{Ca}(\text{NO}_3)_2</math>, <math>\text{MgSO}_4</math>, <math>\text{NaN}_3</math>, <math>\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2</math>. Запишите формулы оксидов, соответствующих каждому из гидроксидов. Дайте названия всем соединениям.</p> <p>7. Запишите уравнения реакций, характеризующие получение и свойства солей, по следующим схемам:</p> <p>а) <math>\text{NaNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_2 + \text{O}_2</math>                      г) <math>\text{SiCl}_4 + \text{Al} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Si}</math>  б) <math>\text{HCl} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2</math>                      д) <math>\text{Na}_2\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4</math>  в) <math>\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HCl}</math></p> <p>Укажите тип реакции по признаку «число и состав исходных веществ и продуктов реакции», а также названия соединений.</p>	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru