Контрольная работа (8 класс)

Тема: <u>Первоначальные химические понятия.</u>

<u>Вариант 1.</u>

Задание 1. Определить валентности элементов по формуле вещества:
а) Na_2O ; б) $BaCl_2$; в) NO ; г) CH_4

Задание 2. Составить формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов:
а) кальция и хлора (I) ;
б) фосфора (III) и водорода ;
в) водорода и кислорода ;
г) серебра и кислорода

Задание 3. Расставить коэффициенты в уравнениях. Подчеркнуть формулы сложных веществ. Определить типы химических реакций:
а) $Al + S = Al_2S_3$
б) $Zn + HCl = ZnCl_2 + H_2$
в) $Au_2O_3 = Au + O_2$
г) $P_2O_5 + H_2O = H_3PO_4$

Задание 4. Вычислите массовые доли элементов в веществе CuO.

Задание 5. Какое количество вещества соответствует 162 г воды.

Контрольная работа (8 класс)

Тема: <u>Первоначальные химические понятия</u>

<u>Вариант 2.</u>

Задание 1. Определить валентности элементов по формуле вещества:
а) CO_2 ; б) Cu_2O ; в) K_3N ; г) $AlBr_3$

Задание 2. Составить формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов:
а) кислорода и натрия ;
б) магния и водорода ;
в) меди (II) и кислорода ;
г) азота (I) и кислорода

Задание 3. Расставить коэффициенты в уравнениях. Подчеркнуть формулы сложных веществ. Определить типы химических реакций:
а) $CuCl_2 + Zn = ZnCl_2 + Cu$
б) $H_2 + Br_2 = HBr$
в) $Na_2O + H_2O = NaOH$
г) $CH_4 = C + H_2$

Задание 4. Вычислите массовые доли элементов в веществе Ag_2O.

Задание 5. Какая масса соответствует 6 моль оксида натрия (Na_2O) ?

Контрольная работа (8 класс)

Тема: Первоначальные химические понятия.

Вариант 3.

Задание 1. Определить валентности элементов по формуле вещества:
а) $AlCl_3$; б) MgS ; в) SO_3 ; г) N_2O_5

Задание 2. Составить формулы сложных веществ, состоящих из водорода и следующих химических элементов:
а) азота (III) ; в) кремния (IV) ;
б) хлора (I) ; г) серы (II)

Задание 3. Расставить коэффициенты в уравнениях. Подчеркнуть формулы сложных веществ. Определить типы химических реакций:
а) $CuO + C = Cu + CO_2$
б) $Fe + H_2O = Fe_3O_4 + H_2$
в) $Al + O_2 = Al_2O_3$
г) $KNO_3 = KNO_2 + O_2$

Задание 4. Вычислите массовые доли элементов в веществе Na_2CO_3.

Задание 5. Какую массу и количество вещества фосфора нужно сжечь, чтобы получилось 22 г оксида фосфора (V)? (оксид фосфора (V) – P_2O_5)

Контрольная работа (8 класс)

Тема: Первоначальные химические понятия

Вариант 4.

Задание 1. Определить валентности элементов по формуле вещества:
а) K_2S ; б) NO_2 ; в) V_2O_5 ; г) Ca_3N_2

Задание 2. Составить формулы сложных веществ, состоящих из кислорода и следующих химических элементов:
а) железа (III) ; в) азота (V) ;
б) кальция ; г) хрома (VII)

Задание 3. Расставить коэффициенты в уравнениях. Подчеркнуть формулы сложных веществ. Определить типы химических реакций:
а) $HCl + Mg = MgCl_2 + H_2$
б) $Na + Cl_2 = NaCl$
в) $KClO_3 = KCl + O_2$
г) $CH_4 = C_2H_2 + H_2$

Задание 4. Вычислите массовые доли элементов в веществе NH_4Cl.

Задание 5. Какая масса и количество вещества воды были взяты в реакции, если при разложении воды получилось 1,12 г кислорода?