

Химия, 8 класс

Контрольная работа за 1 полугодие по темам «Первоначальные химические понятия», «Кислород», «Водород», «Вода, растворы»

№	Задания
№1. (2 балла)	Даны формулы веществ. Выпишите отдельно простые и сложные вещества: H_2S , Fe_2O_3 , Mg , H_2 , PH_3 , I_2 , KBr , SiO_2
№2. (2 балла)	Определить валентности элементов по формуле вещества: а) SiO_2 б) N_2O в) Na_3N г) ZnCl_2
№3. (3 балла)	Составить формулы сложных веществ, состоящих из следующих химических элементов: а) кислорода и магния в) магния и хлора б) железа (III) и кислорода г) азота (V) и кислорода
№4. (3 балла)	Вычислите массовые доли элементов в веществе: NH_3
№5. (3 балла)	<u>Расставьте коэффициенты</u> в уравнениях, <u>подчеркните</u> формулы сложных веществ, <u>укажите</u> типы химических реакций: $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_3$ $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$ $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$
№6. (4 балла)	Из приведенных схем реакций выпишите только те, которые относятся к реакциям соединения (разложения). Вместо знаков вопроса напишите формулы соответствующих веществ и расставьте коэффициенты: $? + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$ $\text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow \text{MgCl}_2 + ?$ $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + ?$ $\text{C} + ? \rightarrow \text{CO}_2$
№7. (4 балла)	Напишите уравнения реакций, позволяющих осуществить следующие превращения: $\text{C} \rightarrow \text{CO}_2 \leftarrow \text{CH}_4$
№8. (2 балла)	Какими способами можно собрать водород в сосуд? На каких свойствах водорода основаны эти способы?
№9. (4 балла)	Напишите уравнения реакций: алюминия с соляной кислотой, водорода с оксидом железа(II), водорода с кислородом
№10. (4 балла)	Рассчитайте массы воды и соли, которые нужно взять для приготовления 150г раствора с массовой долей соли 30%.

Критерии оценивания контрольной работы:

Отметка «5» 25 - 31 балла

Отметка «4» 20 - 24 балла

Отметка «3» 16 - 19 балла

Отметка «2» менее 16 баллов