

Контрольная работа по теме «Химические реакции»_11 класс_Вариант I

1.	Реакция, уравнение которой $2\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, является А. Эндотермической, обмена; В. Обмена, экзотермической; Б. Обмена, каталитической; Г. Гетерогенной, обмена.
2.	К окислительно-восстановительным относится реакция, уравнение которой: А. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2 = \text{C}_2\text{H}_6$; В. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$; Б. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl}\downarrow + \text{NaNO}_3$; Г. $\text{CH}_3\text{OH} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$.
3.	Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении между растворами хлорида бария и сульфата натрия равна: А. 6; Б. 5; В. 4; Г. 3.
4.	Сокращенное ионное уравнение реакции $2\text{H}^+ + \text{SiO}_3^{2-} = \text{H}_2\text{SiO}_3\downarrow$ соответствует взаимодействию между: А. SiO_2 и H_2O ; Б. $\text{Na}_2\text{SiO}_3(\text{p-p})$ и HCl ; В. H_2SO_4 и SiO_2 ; Г. CaSiO_3 и H_2SO_4 .
5.	Химическое равновесие в системе $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}_{(\text{r})} \leftrightarrow 3\text{H}_2 + \text{CO} - \text{Q}$ смещается в сторону продуктов реакции при: А. Повышении давления; В. Повышении температуры; Б. Понижении температуры; Г. Использовании катализатора.
6.	Составьте уравнение реакции взаимодействия магния с соляной кислотой. Дайте полную характеристику данной реакции по всем изученным признакам.
7.	Формулы группы ионов, которые не могут одновременно существовать в растворе: А. Al^{3+} , Cl^- , NO_3^- , Na^+ . Б. Na^+ , NO_3^- , K^+ , SO_4^{2-} . В. Na^+ , S^{2-} , Fe^{2+} , NO_3^- . Г. Ba^{2+} , Cl^- , H^+ , OH^- .

Контрольная работа по теме «Химические реакции»_11 класс_Вариант II

1.	Реакция, уравнение которой $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$, является: А. Замещения, гомогенной; В. Замещения, гетерогенной; Б. Замещения, экзотермической; Г. обмена, каталитической.
2.	К окислительно-восстановительным реакциям <u>не относится</u> : А. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$; В. $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{KOH}$; Б. $\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2\text{Br}_2$; Г. $2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$.
3.	Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении между хлоридом железа (III) и гидроксидом калия равна: А. 6; Б. 5; В. 4; Г. 3.
4.	Сокращенное ионное уравнение реакции $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- = \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ соответствует взаимодействию веществ, формулы которых: А. NH_4Cl и H_2O ; В. NH_3 и H_2O ; Б. $\text{NH}_4\text{Cl}(\text{p-p})$ и $\text{KOH}(\text{p-p})$; Г. NH_4NO_3 и $\text{Mg}(\text{OH})_2$.
5.	При повышении давления равновесие сместится в сторону продуктов реакции в случае системы: А. $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \leftrightarrow 2\text{HBr}$; В. $\text{PCl}_{5(\text{r})} \leftrightarrow \text{PCl}_{3(\text{r})} + \text{Cl}_2$;

	Б. $C + CO_2 \leftrightarrow 2CO$;	Г. $CO + Cl_2 \leftrightarrow COCl_{2(r)}$.
6.	Составьте уравнение реакции взаимодействия растворов сульфата магния и хлорида бария. Дайте полную характеристику данной химической реакции по всем изученным классификационным признакам.	
7.	Формулы группы ионов, которые могут одновременно существовать в растворе: А. $SO_3^{2-}, K^+, SO_4^{2-}, H^+$; Б. $Al^{3+}, Na^+, OH^-, Cl^-$; В. $K^+, Fe^{2+}, OH^-, SO_4^{2-}$; Г. $K^+, Ba^{2+}, OH^-, NO_3^-$.	