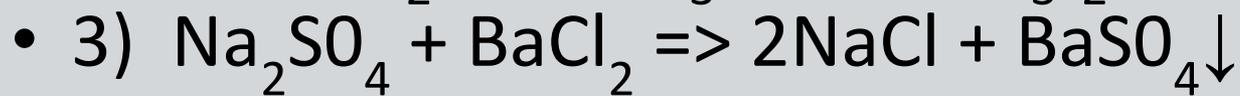
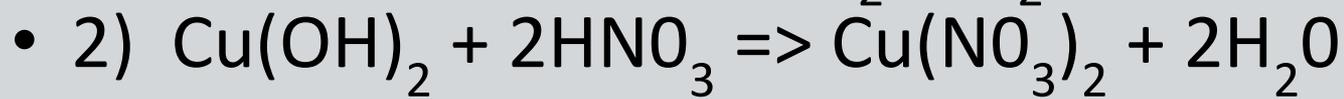


Реакции ионного обмена и условия их осуществления

Калитина Тамара
Михайловна учитель
химии, биологии,
экологии МБОУ СОШ №3
с.Александров- Гай
Саратовской области

9 класс
ГИА
A8

• 1. Укажите уравнение реакции, относящейся к реакции ионного обмена.



- 2. Раствор гидроксида калия вступает в реакцию ионного обмена с
- 1) раствором нитрата натрия
- 2) оксидом серы (IV)
- 3) раствором сульфата меди (II)
- 4) карбонатом магния

- 3. Осадок образуется при взаимодействии растворов
- 1) сульфата калия и нитрата лития
- 2) нитрата бария и соляной кислоты
- 3) карбоната калия и азотной кислоты
- 4) гидроксида натрия и хлорида магния



- 4. При взаимодействии растворов гидроксида натрия и сульфата меди (II) в реакции участвуют ионы
- 1) OH^- и SO_4^{2-}
- 2) Cu^{2+} и OH^-
- 3) Na^+ и OH^-
- 4) Na^+ и SO_4^{2-}



- 5. При взаимодействии растворов карбоната натрия и азотной кислоты в реакции участвуют ионы
- 1) H^+ и Na^+
- 2) H^+ и NO_3^-
- 3) Na^+ и NO_3^-
- 4) H^+ и CO_3^{2-}



• 6. Какие ионы могут одновременно находиться в растворе?

• 1) H^+ и OH^-

3) Ag^+ и Cl^-

• 2) Na^+ и OH^-

4) H^+ и S^{2-}



- 7. Какие ионы не могут одновременно находиться в растворе?
- 1) K^+ и SO_4^{2-}
- 2) Mg^{2+} и СГ
- 3) H^+ и CO_3^{2-}
- 4) Fe^{2+} и NO_3^-

- 8. Какие ионы не могут одновременно находиться в растворе?
- 1) Al^{3+} и NO_3^-
- 2) H^+ и OH^-
- 3) K^+ и S^{2-}
- 4) Ca^{2+} и Cl^-



- 9. Реакции между карбонатом калия и серной кислотой соответствует сокращенное ионное уравнение:
- 1) $K^+ + OH^- \rightarrow KOH$
- 2) $2H^+ + CO_3^{2-} \rightarrow H_2O + CO_2 \uparrow$
- 3) $H^+ + HCO_3^- \rightarrow H_2O + CO_2 \uparrow$
- 4) $2K^+ + SO_4^{2-} \rightarrow K_2SO_4$

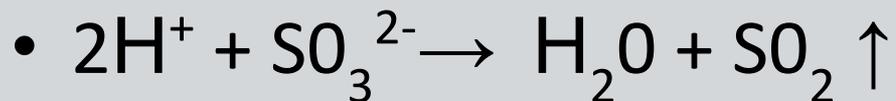


• 10. Реакции взаимодействия соляной кислоты и сульфида натрия соответствует сокращенное ионное уравнение:

- 1) $2\text{Na}^+ + \text{S}^{2-} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}$
- 2) $2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- 3) $2\text{H}^+ + \text{S}^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{S}\uparrow$
- 4) $\text{Cl}^- + \text{Na}^+ \rightarrow \text{NaCl}$



• 11. Сокращенное ионное уравнение



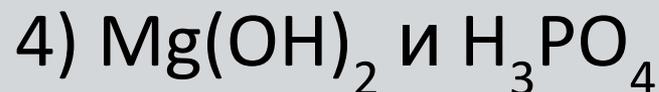
• соответствует взаимодействию



- 12. Сокращенное ионное уравнение



- соответствует взаимодействию



--	--

--	--

--	--

--	--



- 13. Сокращенное ионное уравнение
- $\text{Mg}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{MgCO}_3 \downarrow$
- соответствует взаимодействию
- 1) оксида магния и угольной кислоты
- 2) нитрата магния и соляной кислоты
- 3) карбоната кальция и хлорида магния
- 4) сульфата магния и карбоната натрия



- 14. Практически не осуществима реакция между
- 1) растворами соляной кислоты и гидроксида натрия
- 2) оксидом бария и раствором азотной кислоты
- 3) растворами гидроксида натрия и нитрата бария
- 4) гидроксидом железа (II) и раствором соляной

КИСЛОТЫ



- 15. С раствором гидроксида калия взаимодействует каждое из двух веществ:
- 1) CO_2 и FeSO_4 3) AlCl_3 и MgO
- 2) Cu(OH)_2 и HNO_3 4) NaNO_3 и SO_3



Анализ работы с тестом