

Тесты – Классификация химических реакций 9 класс с ответами

Тесты по химии 9 класс. Тема: “Классификация химических реакций”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

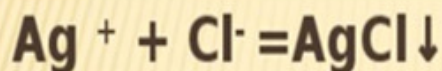
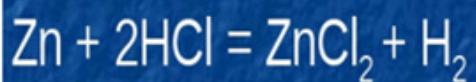
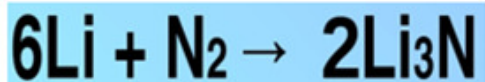
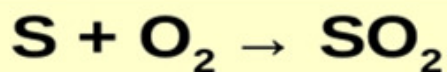
1. Какому типу химических реакций соответствует взаимодействие BaCl_2 с Rb_2SO_4 ?

- распада
- + обмена
- соединения
- замещения

2. Необратимой является реакция:

- дегидратации $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
- соединения SO_2 с O_2
- + разложения $\text{Al}(\text{OH})_3$
- гидрирования C_2H_4

3. Выберите реакцию, которой свойственно в стандартных условиях протекать с наибольшей скоростью:



4. При каком условии происходит смещение химического равновесия реакции $\text{CO}_2 + \text{C} \rightleftharpoons 2\text{CO} - Q$ в сторону продуктов реакции?

- при снижении температуры
- + при увеличении температуры
- при уменьшении давления
- при повышении давления

5. Как изменится скорость химической реакции $\text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)} \rightarrow 2\text{HI}_{(g)}$ при повышении давления в 2 раза?

- + возрастёт в 4 раза
- уменьшится в 3 раза
- увеличится в 2 раза
- никак не изменится

6. Скорость взаимодействия раствора HCl будет максимальной с кусочком:

- Fe
- + Mg
- Zn
- Cu

7. Взаимодействие Zn с HCl относится к реакциям:

- разложения
- соединения
- обмена
- + замещения

8. Химическая реакция $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$ относится к реакциям:

- + обмена
- распада
- замещения
- соединения

9. Какая из реакций относится к каталитическим?

- взаимодействия HCl с Na_2CO_3
- + синтеза NH_3
- хлорирования CH_4
- бромирования анилина ($\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$)

тест 10. Какого цвета будет осадок в результате обмена между FeCl_2 и NaOH ?

- коричневый

- малиновый
- + зелёный
- фиолетовый

11. Гетерогенной обменной реакцией является реакция:

- $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- + $\text{CuS} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{S}$
- $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$

12. С каким соединением вступает в реакцию оксид углерода (IV)?

- H_2O
- CaO
- C
- + $\text{Ca}(\text{OH})_2$

13. К экзотермическим относится реакция:

- электролиза воды
- дегидрирования этана
- разложения KMnO_4
- + нейтрализации H_2SO_4 гидроксидом калия

14. Гидролизу подвергается:

- BaSO_4
- + сахароза

– KBr

– глюкоза

15. Увеличение скорости реакции происходит с увеличением:

+ концентрации реагентов

– объёма продуктов реакции

– концентрации продуктов реакции

– объёма реагентов

16. Процесс разложения какого соединения является окислительно-восстановительной реакцией?

– NaHCO_3

– малахита $\text{Cu}_2(\text{CO}_3)(\text{OH})_2$

+ $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$

– $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

17. Какая реакция может служить примером реакции соединения?

+ $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$

– $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

– $\text{Na} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2$

– $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{NaCl}$

18. Какой металл не может вступать в реакцию замещения с серной кислотой?

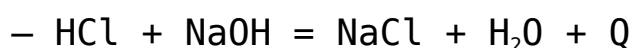
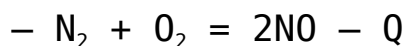
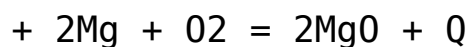
– Cu

– Na

+ Mg

– Pb

19. Какая из реакций является окислительно-восстановительной и экзотермической?



тест-20. Как изменится скорость химического взаимодействия $A + 2B = C$, если температура повысится на 10 градусов (температурный коэффициент равен 2)?

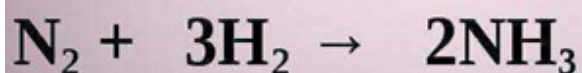
+ увеличится 2 раза

– снизится в 4 раза

– увеличится в 3 раза

– снизится в 2 раза

21. Укажите тип химической реакции, изображённой на рисунке:



– обмена

– нейтрализации

– распада

+ соединения

22. В каком случае при понижении давления скорость реакции $\text{Fe}_{(\text{тв.})} + \text{H}_2\text{SO}_{4(\text{р-р})} = \text{FeSO}_{4(\text{р-р})} + \text{H}_{2(\text{г})} + Q$ повысится?

– при уменьшении температуры

- + при измельчении железа
- при разбавлении раствора кислоты
- при понижении концентрации серной кислоты

23. При нагревании $\text{Cu}(\text{OH})_2$ происходит реакция:

- соединения
- замещения
- + разложения
- обмена

24. К реакциям гидролиза не относится:

- $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{NaOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$
- + $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $\text{Al}_4\text{C}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

25. Какой признак реакции между NaCl и AgNO_3 ?

- выделение кислорода
- + выпадение осадка
- выделение газа
- образование воды

26. Взаимодействие $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ относится к реакциям:

- обмена
- замещения

- распада
- + соединения

27. Насколько достоверны представленные ниже суждения?

А. Скорость химического взаимодействия – это изменение концентрации реагентов за единицу времени.

Б. Концентрация компонента в смеси – это отношение массы компонента к объёму смеси.

- + достоверно лишь утверждение А
- достоверно лишь утверждение Б
- достоверны оба суждения
- оба суждения недостоверны

28. Уравнение $2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ описывает реакцию:

- обмена
- замещения
- + распада
- соединения

тест_29. Какой металл не реагирует с Cr_2O_3 ?

- медь
- + алюминий
- натрий
- все ответы верные