

Тесты – Типы химических реакций 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Типы химических реакций”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Реакция взаимодействия кислорода с фосфором относится к реакциям:

- распада
- замещения
- + соединения
- обмена

2. Какой тип химической реакции соответствует взаимодействию HCl с Zn?

- горения
- + замещения
- распада
- обмена

3. Соединение А при взаимодействии $A + HCl = BaCl_2 + H_2O$ это:

- Ba
- + Ba(OH)₂
- BaO
- BaSO₃

4. Как называется процесс вытеснения менее активных металлов более активными из их оксидов?

- плавление
- пластичность
- деструкция
- + металлотермия

5. Какой тип реакции образуется в процессе химического воздействия воды с фосфорным ангидридом?

- распад
- обмен
- + соединение
- растворение

6. Какое характерное свойство образуется в результате обменной реакции между $\text{Fe}(\text{OH})_3$ и Na_2SO_4 ?

- синий шлак
- + бурый осадок
- выделение газа
- выделение тепла

7. В процессе горения серы появляется:

- SO_3
- + SO_2
- H_2S
- H_2O

8. Ускорить ход реакции $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2 + Q$ возможно за счёт:

- повышения температурного режима
- вытеснения SO_2 водой
- + измельчения FeS_2
- разбавления концентрации оксида серы (IV)

9. Какая из реакций не относится к окислительно-восстановительным?

- присоединение молекул H_2O к алкенам
- + гидролиз жиров
- присоединение водорода к жирам
- ароматизация жиров

тест 10. В реакции распада не может задействоваться:

- CaCO_3
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- + K_2CO_3
- алмаз

11. Уравнение взаимодействия H_2SO_4 с NaOH относится к химическим реакциям:

- + обмена
- разложения
- присоединения
- замещения

12. Какая из химических реакций предполагает применение катализатора?

- разложение KNO_2
- + распад H_2O_2
- разложение HgO
- распад H_2S

13. Водный раствор какой соли имеет кислую среду?

- + FeCl_3
- Na_2CO_3
- AgCl
- ZnSO_4

14. Реакция взаимодействия Zn с HCl относится к реакциям:

- распада
- обмена
- соединения
- + замещения

15. Появление водорода отмечается при добавлении к раствору соляной кислоты:

- H_2O
- + Ba
- Ag
- Br

16. При взаимодействии Na с H_2O теплота:

- остаётся прежней
- поглощается

+ выделяется

– химическая реакция происходит без задействования тепла

17. Реакции замещения – это реакции, при которых взаимодействуют:

– 2 сложных соединения и 1 простое

+ 1 простое соединение и 1 сложное

– 2 простых соединения

– 3 сложных соединения

18. В процессе химического взаимодействия Na с H₂O выделяется:

+ H₂

– CO₂

– SO₂

– CO

19. Окраску в малиновый цвет фенолфталеина даёт водный раствор соли ...:

– Al₂(SO₄)₃

– Na₂SO₄

+ K₂S

– Al₂S₃

тест-20. Химическое явление характеризуется изменением:

– консистенции раствора

+ запаха и цвета

– агрегатных свойств

– формы

21. Какое соединение не способно участвовать в процессе разложения?

+ K_2CO_3

– $Fe(OH)_3$

– $Mg(OH)_2$

– $CaCO_3$

22. Реакция, представлена уравнением типа $AB = A + B$, является реакцией:

+ распада

– замещения

– обмена

– соединения

23. Взаимодействие $Na(OH)_2$ с H_2SO_4 относится к реакциям:

– разложения

– соединения

+ обмена

– замещения

24. Какое свойство характерно при опускании железного гвоздя в раствор $CuSO_4$?

+ образование красного налёта на гвозде

– изменение цвета раствора

– появление серебристого налёта на гвозде

– нет характерных свойств реакции

25. Как называются вещества, способствующие ускорению химических взаимодействий, и не подвергающиеся в процессе реакции расходованию?

– ингибиторы

+ катализаторы

– поглотители

– абсорбенты

26. Какое соединение получается в конечном итоге вследствие химической реакции между H_2S , H_2O и O_2 ?

– SO_2

– H_2SO_3

+ H_2SO_4

– CO_2

27. К какому процессу относится явление «отбеливание белья во время стирки»?

– физико-химическому

– физическому

– нет верного ответа

+ химическому

28. Какой из химических процессов невозможен без применения катализатора?

– распад $CaCO_3$

– разложение HgO

+ распад H_2O_2

– разложение KNO_3

29. Какое название имеет тип химического взаимодействия, при котором образуется одно сложное соединение из нескольких веществ?

+ соединения

– распада

– замещения

– обмена

тест_30. Взаимодействие $2H_2O + 2Na = 2NaOH + H_2\uparrow + Q$ – это реакция:

– эндотермическая, обмена

+ экзотермическая, замещения

– эндотермическая, разложения

– экзотермическая, присоединения