

Тесты – Кислоты 11 класс с ответами

Тесты по химии 11 класс. Тема: “Кислоты”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Кислотами именуются:

- + сложные микрочастицы, молекулы которых имеют в своей структуре атом водорода и кислотный остаток
- сложные микрочастицы, молекулы которых имеют в своей структуре атом водорода и основной остаток
- сложные микрочастицы, молекулы которых имеют в своей структуре атом углерода и основной остаток

2. Отнести к кислотам можно:

- + серная кислота
- цитрат натрия
- глицерин

3. К бескислородным кислотам принадлежит:

- + соляная кислота
- серная кислота
- фосфорная кислота

4. К кислородосодержащим кислотам принадлежит:

- + азотная кислота
- борная кислота
- сероводородная кислота

5. К одноосновным кислотам принадлежит:

- + азотная кислота
- серная кислота
- фосфорная кислота

6. К многоосновным кислотам принадлежит:

- + фосфорная кислота
- бромная кислота
- соляная кислота

7. С максимальной степенью окисления принадлежит кислота:

- + азотная кислота
- азотистая кислота
- сернистая кислота

8. Со степенью окисления, которая ниже максимальной принадлежит кислота:

- + азотистая кислота
- серная кислота
- азотная кислота

9. К кислотам, имеющим в своем составе наибольшее количество кислорода принадлежит:

- + ортофосфорная кислота
- метафосфорная кислота
- соляная кислота

тест 10. К кислотам, имеющим в своем составе наименьшее

количество кислорода принадлежит:

- + метафосфорная кислота
- ортофосфорная кислота
- сероводородная кислота

11. Как называется кислота, которая содержит кислотный остаток – фторид:

- + фтороводородная кислота
- серная кислота
- соляная кислота

12. Как называется кислота, которая имеет кислотный остаток – хлорид:

- + хлороводородная кислота
- ортофосфорная кислота
- фосфорная кислота

13. Как называется кислота, которая имеет кислотный остаток – бромид:

- + бромоводородная кислота
- уксусная кислота
- кремниевая кислота

14. Правильным действием по отношению серной кислоты и воды является:

- + серную кислоту вливают в воду
- воду вливают в серную кислоту
- нельзя смешивать кислоту и водные соединения

15. Функцией серной кислоты в желудке является:

- + дезинфицирующая
- кристаллообразующая
- холестеринообразующая

16. Как называется кислота, имеющая в своей структуре кислотный остаток – гидросульфит:

- + сернистая кислота
- бромводородная кислота
- соляная кислота

17. Отметьте название кислоты, имеющей в своей структуре кислотный остаток – гидросульфат:

- + серная кислота
- ортофосфорная кислота
- угольная кислота

18. Как называется кислота, имеющая в своей структуре кислотный остаток – нитрит:

- + азотистая кислота
- йодоводородная кислота
- бромоводородная кислота

19. Как назвать кислоту, имеющую в своей структуре кислотный остаток – нитрат:

- + азотная кислота
- азотистая кислота
- сероводородная кислота

тест-20. Напишите название кислоты, имеющей в своей структуре кислотный остаток – дигидрофосфат:

- + ортофосфорная кислота
- хлороводородная кислота
- пропионовая кислота

21. Что за название кислоты, содержащей в своей структуре кислотный остаток – гидрокарбонат:

- + угольная кислота
- кремниевая кислота
- уксусная кислота

22. Отметьте название кислоты, имеющей в своей структуре кислотный остаток – силикат:

- + кремниевая кислота
- пропионовая кислота
- ортофосфорная кислота

23. Серная кислота является:

- + жидкостью
- газом
- твердым веществом

24. Какой цвет имеет серная кислота:

- + не имеет цвета
- оранжевый
- фиолетовый

25. Бескислородные кислоты получают:

- + действием на соль более мощной или менее испаряющейся кислотой
- взаимодействием основных оксидов с хлором
- влиянием на соль гидроксида натрия

26. Кислородосодержащие кислоты получают:

- + действием на соль более мощной кислотой
- взаимодействием неметалла с водородом
- взаимодействием основных оксидов с хлором

27. Совместным способом получения как бескислородных, так и кислородосодержащих кислот является:

- + реакцией обмена между солью и кислотой
- взаимодействием водорода с неметаллом
- взаимодействием основных оксидов с хлором

28. Летучими кислотными соединениями является:

- + сероводородная
- серная
- ортофосфорная

29. Неустойчивой кислотой является:

- + угольная
- серная
- соляная

тест_30. Ряд активности металлов составил:

- + Бекетов
- Менделеев
- Ломоносов

31. Смещают водород из кислот:

- + кальций, натрий, магний
- медь, литий, никель
- цинк, ртуть, железо

32. Не вытесняют водород:

- + медь, серебро, ртуть
- алюминий, ртуть, барий
- калий, натрий, серебро

33. С растворами кислот взаимодействуют металлы, которые стоят:

- + до водорода
- после водорода
- после водорода, но при определенной температуре

34. Представленным методом получают:



+ угольную кислоту

– гидроксид натрия

– хлорид аммония

35. Способом получения бескислородных кислот является:

+ $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$ (газ)

– $\text{K}_2\text{SiO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{KCl} + \text{H}_2\text{SiO}_3$ (осадок)

– $\text{Mn}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HMnO}_4$

36. Первой стадией получения серной кислоты можно назвать:

+ $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$

– $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$

– $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$

37. Третьей стадией получения азотной кислоты является:

+ реакция соединения оксида азота с водой и кислородом

– окисление аммиака под воздействием катализаторов

– окисление оксида азота (II)

38. Кислотами – окислителями является:

- + концентрированная серная кислота
- бромная кислота
- сероводородная кислота

39. К двухосновным кислотам относится:

- + серная кислота
- водородохлорная кислота
- водородойодная кислота

тест*40. Олеум образуется из:

- + серной кислоты
- кремниевой кислоты
- перманганата калия