

Тесты – Неметаллы 11 класс с ответами

Тесты по химии 11 класс. Тема: “Неметаллы”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Неметаллы – это:

- + химические элементы, которые могут проявлять свойства как окислителя (принимают электроны), так и восстановителя (отдают электроны)
- химические элементы, которые проявляют свойства только окислителя (принимают электроны)
- химические элементы, которые проявляют свойства только восстановителя (отдают электроны)

2. Сколько химических элементов относятся к неметаллам:

- 10
- +22
- 20

3. За счет каких связей образованы простые вещества – неметаллы:

- + ковалентных неполярных связей
- ковалентных полярных связей
- водородных связей

4. Неметалл, являющийся газом при нормальных условиях:

- бром

– фосфор

+ кислород

5. Неметалл, являющийся летучей жидкостью при нормальных условиях:

– озон

+ бром

– сера

6. Неметалл, являющийся твердым веществом при нормальных условиях:

– азот

– хлор

+ фосфор

7. К физическим свойствам неметаллов относится:

– высокая электропроводность

– наличие металлический блеска

+ аллотропия

8. При освещении данный неметалл проводит электрический ток в тысячу раз больше, чем в темноте:

+ селен

– хлор

– фосфор

9. Какую окраску имеет фтор?

– голубая

+ светло-желтая

– буро-коричневая

тест 10. Цвет кристаллической серы:

– желто-зеленая

– черно-фиолетовая

+ лимонно-желтая

11. Наибольшие окислительные свойства проявляет:

– водород

– фосфор

+ фтор

12. Наибольшие восстановительные свойства проявляет:

– бром

– углерод

+ селен

13. В реакции взаимодействия между металлом и неметаллом последний всегда выполняет роль:

– восстановителя

+ окислителя

– не выполняет какой-либо роли

14. При взаимодействии неметаллов между собой в роли окислителя выступает тот неметалл, у которого:

– ниже электроотрицательность

+ выше электроотрицательность

– нет электроотрицательности

15. Степень окисления серы в данной реакции $3 \text{F}_2 + \text{S} = \text{SF}_6$ равно:

– -6

+ +6

– -1

16. Степень окисления кислорода в данной реакции $\text{O}_2 + \text{S} = \text{SO}_2$ равно:

– +2

+ -2

– -4

17. Способны окислять сложные вещества:

+ фтор

– селен

– водород

18. Азот в реакции с кислород проявляет свойства:

– окислительные

+ восстановительные

– как окислительные, так и восстановительные

19. Какая соль относится к сильным окислителям:

– гипохлорит натрия

– гипохлорит калия

+ бертолетова соль

тест-20. Формулой хлората калия является:

- KCl
- + $KClO_3$
- $KClO$

21. К окислительным свойствам неметаллов относится:

- взаимодействие неметаллов друг с другом на примере азота
- восстановление сложных веществ
- + взаимодействие неметаллов с металлами

22. К восстановительным свойствам неметаллов относится:

- окисление неметаллов сложных веществ
- взаимодействие неметаллов с металлами
- + восстановление сложных веществ

23. В каком году получил хлорат калия Клод Луи Бертолле:

- 1880 год
- + 1786 год
- 1907 год

24. В каком ряду представлены простые вещества – неметаллы:

- + кислород, озон, азот
- железо, ртуть, хлор
- никель, алмаз, кальций

25. Взаимодействие аммиака с хлороводородом является реакцией:

- обмена

- разложения
- + соединения

26. Самым легким газом является:

- кислород
- + водород
- углекислый газ

27. Неметаллы, имеющие наибольшую электроотрицательность находятся:

- в левом нижнем углу в Периодической системе Менделеева
- в левом верхнем углу в Периодической системе Менделеева
- + в правом верхнем углу в Периодической системе Менделеева

28. Валентность фтора в соединениях:

- + I
- II
- IV

29. В качестве топлива в транспортной промышленности используется:

- кислород
- углерод
- + водород

тест_30. Неметалл, который используют в пищевой промышленности для продления сроков годности:

- селен

– фтор

+ азот

31. Металлический блеск из неметаллов имеют:

+ йод

– хлор

– водород

32. К аллотропным модификациям кислорода относится:

+ озон

– алмаз

– графит

33. Специфический запах жженных спичек обусловлен выделением:

– углекислого газа

– угарного газа

+ оксида серы (IV)

34. При взаимодействии Cl_2 + KOH в обычных условиях продуктом реакции является:

– хлорат калия

– гидроксид калия

+ гипохлорит калия

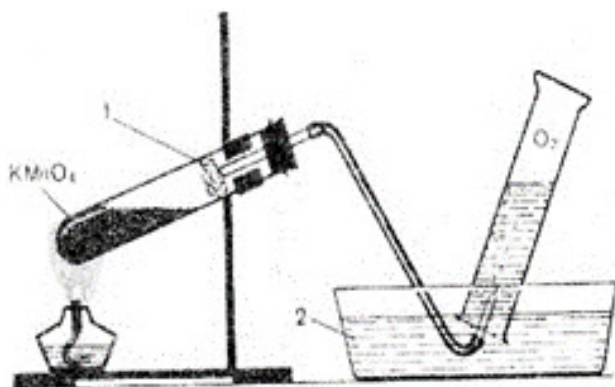
35. При взаимодействии Cl_2 + KOH в условиях нагревания продуктом реакции является:

+ хлорат калия

– гидроксид калия

– гидроксид калия

36. Данным образом выглядит :

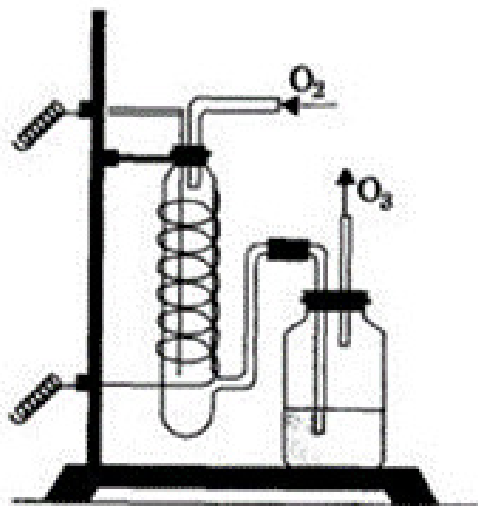


+ установка для получения и сбора кислорода

– установка для окисления перманганата калия

– установка для качественной реакции на кислород

37. На данном изображении представлен :



+ озонатор

– способ получения кислорода из озона

– окисление озона до кислорода и воды

38. При какой длине волны происходит распад озона?

- + от пятьсот восьмидесяти до шестьсот пятидесяти
- от четырехсот сорока до пятьсот тридцати
- от семьсот девяноста пяти до восемьсот семидесяти

39. Глауберова соль в медицине используется в качестве:

- + мочегонного средства
- антигипертензионного средства
- антипсихотического препарата

тест*40. Где содержится висмут?

- + в свинцовых рудах
- в чугунных изделиях
- в гашенной извести