

Тесты Неметаллы 9 класс с ответами

Тесты по химии 9 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 $3 F_2 + S = SF_6$ равно:

– -6

+ +6

– -1

16. Степень окисления кислорода в данной реакции $O_2 + S = SO_2$ 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

+ KClO₃

– 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