

Тесты – Неметаллы и Простые вещества 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Неметаллы. Простые вещества”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Какое количество химических элементов является неметаллами?

- 16
- 36
- + 22
- 18

2. В стандартных условиях твёрдым веществом является:

- Br
- + I
- F
- Cl

3. Озон (см. рис.) – это ...



- прозрачный бесцветный газ
- + аллотропная модификация O_2

- обычный газ в стандартных условиях
- бледно-фиолетовая жидкость

4. Какое из суждений ложное?

- O_2 – это бесцветный газ
- O_3 имеет бледно-фиолетовый цвет
- + O_2 имеет голубую окраску
- O_3 пахнет грозой

5. Выберите ряд, в котором указаны только простые соединения-неметаллы:

- Ni, Ag, Cl
- Ca, алмаз, S
- P, Fe, Hg
- + N_2 , O_2 , O_3

6. Какое вещество является аллотропной формой O_2 ?

- протий
- дейтерий
- + озон
- гелий

7. В каком агрегатном состоянии могут находиться простые вещества-неметаллы в стандартных условиях?

- твёрдом
- газообразном

– жидком

+ все ответы верные

8. Какое место в периодической системе Д.И. Менделеева занимают неметаллы?

– всю периодическую таблицу

+ верхний угол справа

– I, II, III периоды

– нижний угол слева

9. Какому неметаллу присущ металлический блеск?

+ I

– Br

– P

– S

тест 10. Кристаллическая сера имеет ... окраску.

– чёрно-серую

– сине-фиолетовую

– коричневую

+ лимонно-жёлтую

11. Если сравнивать водород с гелием, то последний:

+ не горюч

– твёрдое вещество

– легче водорода

– не имеет цвета

12. Какой показатель относится к физическим свойствам неметаллов?

- высокий показатель электропроводности
- ковкость
- + аллотропия
- плотность

13. Какой неметалл наиболее активный?

- Br
- I
- + F
- Cl

14. Какие свойства характерны для азота в реакции с кислородом?

- никакие
- только окислительные
- и восстановительные, и окислительные
- + только восстановительные

15. Какой газ используется при рекламном светопредставлении?

- Xe
- + Ne
- Ar
- He

16. Какое максимальное количество электронов может размещаться

на последнем энергетическом уровне у инертного химического элемента?

- + восемь
- два
- шесть
- восемнадцать

17. Аллотропными формами какого элемента являются алмаз и графит?

- кислорода
- + углерода
- водорода
- фосфора

18. Какой оттенок имеет двухатомный газ F_2 ?

- серый
- светло-голубой
- буро-коричневый
- + бледно-жёлтый

19. У какого простого вещества-неметалла при освещении электропроводность в 1000 раз выше, нежели в темноте?

- Si
- + Se
- Cl
- P

тест-20. При помощи какого типа химической связи образуются неметаллы?

- ионного
- + ковалентного неполярного
- водородного
- ковалентного полярного

21. При взаимодействии неметалла с металлом первому всегда принадлежит роль:

- и окислителя, и восстановителя
- + окислителя
- восстановителя
- не принадлежит никакая роль

22. Чему равно окислительное число S в реакции $3F_2 + S = SF_6$?

- +4
- 2
- 1
- + +6

23. Какой из газов самый лёгкий?

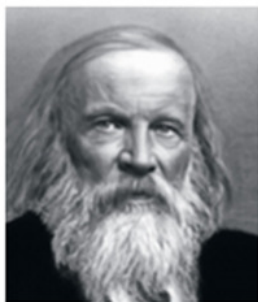
- O_2
- + H_2
- N_2
- He

24. Кто впервые получил изотопы азота и натрия?

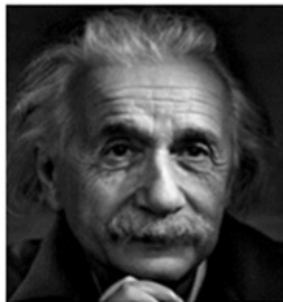
- Л. Бертолле



- Д. Менделеев



- А. Эйнштейн



+ Э. Ферми



25. Какой тип кристаллической решётки характерный для простых веществ-неметаллов?

- металлическая
- атомная
- ионная
- + молекулярная

26. Чему равна валентность F в веществах?

- VI
- + I
- V
- II

27. Озон (O_3) распадается при длине волны:

- + 580-650
- 795-870
- 440-530
- 260-320

28. Выберите неметалл s-семейства:

- В

+ He

– Ar

– H

29. Какое вещество-неметалл принято использовать в пищевой промышленности с целью продления сроков хранения?

– Se

+ N

– As

– F

тест_30. При взаимодействии H_2 с Cl_2 протекает химическая реакция:

– обмена

– замещения

– распада

+ соединения