

Тесты – Неорганические вещества 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Неорганические вещества”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Какой из элементов относится к макроэлементам I группы?

- хлор
- кальций
- + углерод
- ртуть

2. В состав цианокобаламина (витамин B₁₂) входит химический элемент под названием ...:

- + кобальт
- купрум
- цинк
- водород

3. Основания вступают в химические реакции с ...:

- нерастворимыми основаниями
- + амфотерными основаниями, кислотами
- кислотами
- основными оксидами, кислотами

4. Макроэлементами являются:

- Fe, I, Mo, Se

- Cu, B, Si, F
- Mn, Cr, Al, Zn
- + Na, P, Ca, Mg

5. Каким химическим процессом объясняется передача раздражения по мышце либо нерву?

- + изменением насыщенности ионов K^+ и Na^+ внутри и вне клетки
- прерыванием связей H между молекулами H_2O
- изменением насыщенности H^+
- плохим поступлением кислорода к клеткам организма

6. Какому ученому принадлежит теория о том, что в биотическом организме рано или поздно непременно будут обнаружены все химические элементы таблицы Д. И. Менделеева, найденные в абиотической природе Земного шара?

+ В. Вернадскому - М. Ломоносову - Ж. Ламарку - Д. Менделееву



7. Значимость солей заключается в том, что они являются:

- контактным звеном между Ca и P
- + активаторами большинства ферментов
- веществами, используемыми в производстве вкусовых добавок
- дезинфицирующими средствами

8. Какой тип химической связи в молекуле аммиака?

- + ковалентный полярный
- металлический
- ковалентный неполярный
- ионный

9. Находясь в растворах щелочей, индикатор метилоранж меняет свою окраску на ... цвет.

- + желтый
- малиновый
- синий
- фиолетовый

тест 10. Порядковый номер химических элементов показывает:

- валентность
- + количество электронов
- степень окисления
- количество молекул

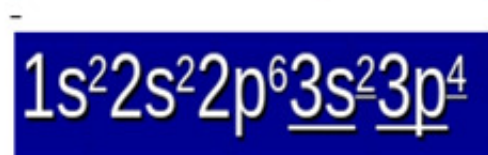
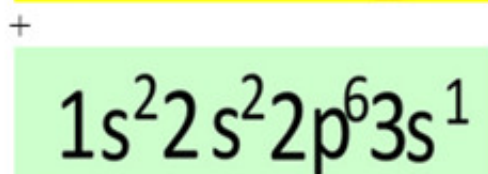
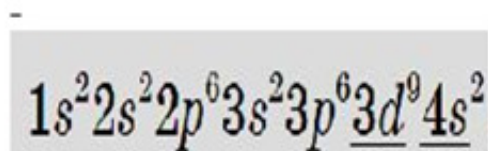
11. Какое значение pH свойственно нейтральной среде?

- pH=3
- + pH=7
- pH=10
- pH=8

12. Как называется класс сложных веществ, в состав которых входят кислотный остаток и атомы водорода?

- гидроксиды
- соли
- амфотерные оксиды
- + кислоты

13. Как выглядит формула электронного строения атома Na?



14. К макроэлементам I группы относится:

- Cr
- + N
- Se
- Mg

15. Какое из веществ является кислотой?

- LiOH
- CuCl₂

– Fe_2O_3

+ HCl

16. Какое вещество относится к сильным электролитам?

– $\text{Al}(\text{OH})_3$

+ H_2SO_4

– H_2S

– AgCl_2

17. Какая функция воды обеспечивается полярностью её молекул?

– растворение и диссоциация на ионы абсолютно всех соединений

– несжимаемость

+ процесс гидролиза, ОВР

– постепенное распределение температуры в организме

18. По номеру периода химического элемента определяется количество:

– неспаренных электронов в атоме

– нейтронов

+ энергетических уровней

– протонов

19. Выберите соединение с неполярной ковалентной связью:

– N_2O

– MgCl_2

– NaCl

+ O_2

тест-20. При недостатке каких химических элементов у детей развивается рахит?

– I и Br

+ P и Ca

– Cu и Zn

– Fe и Mn

21. С помощью чего можно установить, что в водном растворе присутствует $Ca(OH)_2$?

+ CO_2 и лакмусовой бумаги

– HCl и индикатора фенолфталеина

– присутствия H_2 в растворе

– HNO_3 и лакмуса

22. Амфотерным основанием является:

– гидроксид калия

+ гидроксид цинка

– гидроксид натрия

– гидроксид лития

23. Анионы ... могут обнаруживаться в момент электролитической диссоциации в растворах кислых солей.

+ кислотного остатка

– водорода

– металлов

– соли

24. Какое количество химических элементов обнаружено в человеческом организме?

– 38

+ 70

– 24

– 66

25. Укажите вещество с неполярной ковалентной связью:

– Cl_2

– Zn

+ I_2

– CH_4

26. Неметаллическим свойствам химических элементов при увеличении заряда ядра в периодах свойственно:

– ослабевать

– оставаться неизменными

– сначала ослабевать, затем усиливаться

+ усиливаться

27. Как называется класс сложных соединений, состоящих из связанного одной или несколькими гидроксогруппами атома металла?

– щелочи

– амфотерные оксиды

+ основания

– кислоты

28. Ионы, заряженные отрицательно, получили название:

– электронов

+ анионов

– протонов

– нейтронов

29. Какие ионы могут находиться в процессе распада молекул вещества на ионы в растворах кислых солей?

– катионы кислых остатков

– анионы водорода

– анионы солей

+ катионы металлов

тест_30. Наиболее сильно металлические свойства выражены у:

+ Sr

– Mg

– Ca

– Be