

Тесты – Химическая связь. Строение вещества 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Химическая связь. Строение вещества”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Молекула какого вещества имеет валентность 3 и степень окисления 0?

– Cl_2

– HF

+ N_2

– Na_2O

2. Не является электролитом соединение:

+ Fe_2O_3

– CuSO_4

– HCl

– $\text{Ba}(\text{OH})_2$

3. Термин «молекула» не используется как структурный элемент вещества:

– H_2O

– O_2

– H_2

+ алмаза

4. Ковалентная неполярная связь представлена в варианте:

– :O:O:

+ O::O

– :O:

– :O

5. Молекулярный тип строения характерный для:

+ Cl₂

– NaBr

– CaO

– ZnCl

6. Химический тип связи формируется за счет:

+ взаимопритяжения ионов либо обобществления электронов

– сил электростатического притяжения между катионами и анионами

– притяжения электронов, свободно передвигающихся по кристаллу

– все ответы верные

7. Укажите последовательность химических веществ в порядке увеличения полярности с O₂: А) NaO₂; Б) B₂O₃; В) CO₂; Г) H₂O; Д) NO

+ Д-В-А-Б-Г

– А-Б-В-Г-Д

– В-Д-А-Г-Б

– Г-Б-Д-А-В

8. Выберите оксид с ионной связью:

+ Cs_2O

– SO_3

– P_2O_5

– NO

9. Укажите суммарное значение коэффициентов в уравнении электродвижущей силы $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$?

– 7

– 5

+ 6

– 9

тест 10. Чему равно окислительное число бора в соединении B_2O_3 ?

– +2

– 0

– +4

+ +3

11. Какой тип кристаллической решетки у поваренной соли?

– металлическая

+ ионная

– ковалентная

– молекулярная

12. Какие свойства характерны для веществ, имеющих металлические кристаллические решетки?

- летучесть, низкая твёрдость
- оптические
- + пластичность, электрическая проводимость
- низкая теплопроводность

13. Укажите название процесса, протекающего в процессе химической реакции, основываясь на варьировании окислительного числа согласно схеме $\text{Cl}_2^0 - 2\text{Cl}^-$:

- ферментации
- кристаллизации
- адсорбции
- + восстановления

14. Вставьте пропущенные слова: «Ковалентная химическая связь, образуемая одной общей электронной парой между двумя атомами, называется ...».

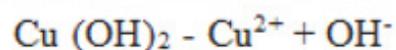
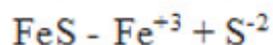
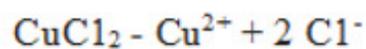
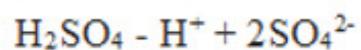
- + одинарной
- тройной
- двойной
- металлической

15. Для какого соединения характерно окислительное число -2?

- Na
- + S
- Al

– He

16. Выберите вариант, в котором верно указана реакция ЭДС:



17. Ba во взаимодействии $\text{Ba}^0 + \text{S}^0 = \text{Ba}^{2+}\text{S}^{2-}$ выступает:

– лишь окислителем

– ничем не выступает

+ лишь восстановителем

– как восстановителем, так и окислителем

18. Соединениям с ионной связью свойственна:

– быстрое плавление, мягкость

+ высокая температура плавления

– нулевая электропроводность

– летучесть

19. Выберите венный ответ: «Слева направо в периодах происходит постепенное усиление металлических свойств».

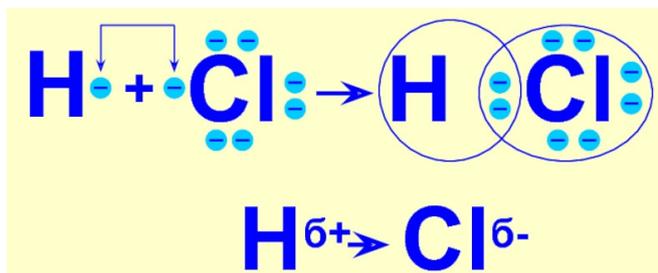
– да

– и да, и нет

– частично

+ нет

тест-20. Какой тип связи изображен на рисунке?



– ионная

+ ковалентная полярная

– водородная

– металлическая

21. Укажите формулы соединений, молекулы которых образованы посредством ковалентной полярной связи: 1) $\text{N}:::\text{N}$; 2) $\text{H}:\text{Cl}:$; 3) $\text{K}^+ (: \text{Br} :)^-$; 4) $\text{H}:\text{O}:\text{H}$.

– 1, 4

+ 2, 4

– 1, 3

– 3, 4

22. Немолекулярная структура свойственна:

– воде

+ графиту

– азотной кислоте

– углекислому газу

+ ZnO + HCl

– KClO₃

– Al + S

– NH₄Cl (t)

28. Укажите, верно ли следующее утверждение: «Металлами называются элементы, атомам которых свойственно легко принимать электроны».

– однозначно

+ нет

– частично

– не знаю

29. Как называются частицы, расположенные в узлах кристаллической решетки NaCl?

– атомы

+ ионы

– ядра атомов

– молекулы

тест_30. Наибольшее значение электроотрицательности имеет вещество:

– Cl

– O₂

+ F

– I₂