

Тесты – Химическая связь 8 класс с ответами

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

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Какие электроны способны участвовать в формировании химической связи?

- полярные
- ионные
- + валентные
- ковалентные

2. Собственный момент импульса элементарной частицы называется ...

- полярность
- + спин
- орбиталь
- движение

3. Элемент Са обладает ... химической связью.

- ковалентной неполярной
- ионной
- ковалентной полярной
- + металлической

4. Чему равно суммарное количество общих пар электронов в молекуле N_2 ?

- + три
- четыре
- две
- одна

5. Кристаллическая ... – это верное размещение мельчайших частиц вещества в кристалле.

- модель
- сетка
- + решетка
- структура

6. Между атомами какого элемента образуется металлический тип связи?

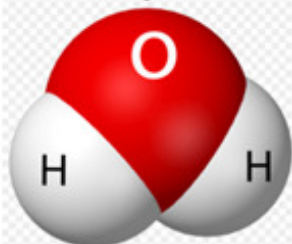
- As
- + Cs
- H
- N

7. Химически целостная, не поддающаяся делению, частица любого вещества называется:

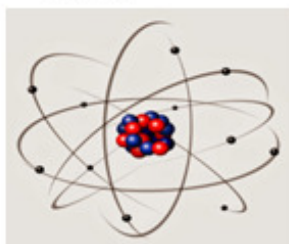
- цепь ДНК



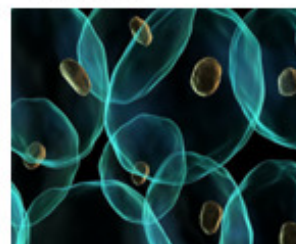
- молекула



+ атом



- клетка



8. За счет чего между атомами веществ образуется ковалентная

связь?

- наличия между молекулами «электронного газа»
- электростатического соединения молекул
- + общих пар электронов
- моментального электростатического притяжения ионов

9. Ковалентной связи не присуща:

- направленность
- насыщенность
- поляризуемость
- + валентность

тест 10. Какой ион относится к простым?

+ Al^{3+}

SO_4^{2-}

PO_4^{3-}

NO_3^-

11. Выберите верный ответ «В молекуле SO_3 ...»:

- + присутствует двойная связь между атомами
- S формирует четыре однотипные одинарные связи
- образуется между атомами серы и кислорода ковалентная неполярная связь
- электронная плотность связи S-O смещена к сере

12. Между атомами веществ какого соединения образуется ионная связь?

- NH_3
- H_2O
- + MgCl_2
- F_2

13. Какое название имеет ковалентная связь, образованная 1 общей парой электронов?

- тройная
- двойная
- + одинарная
- полярная

14. неполярной молекулой является:

- NO_2
- H_2O
- + BeH_2
- NH_3

15. Какой тип химической связи у вещества K_2S ?

- металлический
- + ионный
- ковалентный неполярный
- ковалентный полярный

16. Между атомами каких элементов возможно образование ковалентной полярной связи?

- + неметаллов, которые имеют разную электроотрицательность

- любых металлов и неметаллов
- неметаллов, имеющих одинаковый показатель электроотрицательности
- металлов с одинаковой отрицательностью

17. В каком из вариантов все указанные соединения с ковалентной полярной связью?

+ SO_3 , SiO_2 , H_2S

– ZnF_2 , KCl , N_2

– K_2O , LiF , CsCl

– CO , NaBr , H_2

18. У какого вещества более ярко выражена ковалентная полярная связь?

– CCl_4

– PCl_3

– NaCl

+ H_2O

19. Связь общего соединения атомов в кристаллической решетке в процессе взаимодействия электрических сил притяжения с атомами, называется:

– ионной

+ химической

– металлической

– атомной

тест-20. Как называется способность атома формировать определенное число химических связей?

- кратность
- пассивность
- полярность
- + валентность

21. Из предложенных вариантов выберите соединение, у которого тип связи – ковалентный полярный:

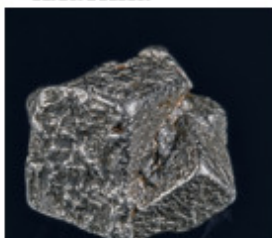
- O_2
- + HI
- Cl_2
- $NaBr$

22. Какое свойство относится к ковалентной связи?

- пассивность
- ненаправленность
- + насыщенность
- прочность

23. Не является парамагнетиком:

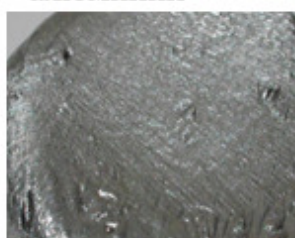
- платина



- пирит



- алюминий



+ сидерит



24. По какому критерию оценивается показатель полярности ковалентной связи?

- коэффициенту электрического заряда диполя

- + разности электроотрицательностей
- парамагнетизму
- валентности химических элементов

25. В каком из типов химической связи принимают участие элементы-металлы?

- металлическом
- ковалентном неполярном
- + ионном
- ковалентном полярном

26. Какой ученый в 1845 году ввел термин «парамагнетизм»?

- А.Авогадро
- Е.Завойский
- + М.Фарадей
- В.Вебер

27. Ионы, заряженные отрицательно, называются:

- катионами
- протонами
- + анионами
- нейтронами