

Работа по химии полугодовая

1. Соотнесите число нейтронов

А) 8 Б) 14 В) 35 Г) 0

и символ элемента

1) N 2) Na 3) O 4) H 5) He 6) Cu 7) Al 8) Ge 9) Li 10) Zn

2. Соотнесите:

Тип связи

А) ковалентная неполярная

Б) ковалентная полярная

В) ионная

Г) металлическая

Формула вещества

1) P₄ 2) CaO 3) Fe 4) SCl₂

3. Соотнесите число энергетических уровней в атомах элементов

А) 3 Б) 5 В) 4 Г) 2

с химическим знаком элемента

1) Be 2) Br 3) K 4) S

4. Формула молекулы вещества, которая состоит из трех атомов калия,

одного атома фосфора и четырех атомов кислорода: _____

Определите массовую долю калия в нем: _____

5. Молекула сернистого газа состоит из одного атома серы и двух атомов

кислорода. Найдите его и напишите формулу кислоты, которая ему соответствует?

1) SO₃ 2) SO₂ 3) H₂S 4) SCl₂

6. Соотнесите:

Формула вещества

А) HNO₃ Б) CuCl₂ В) Al₂(SO₄)₃ Г) BaSO₄

Относительная молекулярная масса

значение.

5) Заряд протона равен 0.

6) Атом можно разделить химическим способом.

Ответ: _____

11. Неметаллические свойства возрастают в ряду элементов:

1) O; Mg; S

3) Br; Cl; F

2) Ba; Rb; Al

4) F; O; N

12. Даны атомы химических элементов:

а) натрий

в) кальций

б) барий

г) стронций

В порядке уменьшения металлических свойств элементы перечислены в ряду:

1) а, б, в, г

3) г, в, а, б

2) а, в, г, б

4) б, а, в, г

13. Расположите химические элементы в порядке уменьшения металлических

свойств. Ответ представьте в виде ряда чисел.

1. К

2. Ba

3. Al

4. В

Ответ: _____

14. Радиус атома в ряду P — S — Cl

1) увеличивается

2) уменьшается

3) не изменяется

4) увеличивается, а затем уменьшается

15. Наиболее ярко выражены неметаллические свойства у атома:

1) Al

2) S

3) P

4) Cl

2) $1s^2 2s^2 2p^6$ 4) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$

26. Выберите пару химических элементов, между которыми возможно образование ионной связи.

- 1) калий и кальций 3) магний и натрий
2) сера и хлор 4) барий и бром

27. Соединение, образованное ионным типом связи:

- 1) Na_3N 2) SO_3 3) NH_3 4) F_2

28. Пара химических элементов, способных к образованию ковалентной полярной связи:

- 1) Mg и Cl 3) Na и Ca
2) C и H 4) Li и O

29. Ковалентная полярная связь существует в соединении:

- 1) BaS 2) CCl_4 3) $MgBr_2$ 4) O_2

30. Символ химического элемента, к ядру атома которого сместятся общие электронные пары в соединении с фосфором:

- 1) H 2) F 3) Al 4) As

31. В узлах кристаллической решетки меди находятся

- 1) атомы 3) молекулы
2) ионы 4) атомы и ионы

32. В узлах кристаллической решетки алмаза находятся

- 1) атомы 3) молекулы
2) ионы 4) атомы и ионы

33. Ионную кристаллическую решетку имеет вещество:

- 1) KBr 2) Br 3) HBr 4) Br_2O_5

34. Наиболее высокую температуру плавления имеет вещество:

- 1) H_2O 2) SO_3 3) KBr 4) Cl_2

35. Кристаллическая решетка хлорида натрия NaCl:

- 1) атомная
- 2) молекулярная
- 3) металлическая
- 4) ионная

36. Какие из приведенных утверждений верны?

А. Вещества с молекулярной решеткой имеют низкие температуры плавления.

Б. Большинство веществ с металлической решеткой обладают электропроводимостью.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны А и Б
- 4) оба утверждения неверны

37. Вещества с атомной кристаллической решеткой

- 1) очень твердые и тугоплавкие
- 2) хрупкие
- 3) легкоплавкие
- 4) проводят электрический ток

38. В каком ряду перечислены вещества, имеющие ионную кристаллическую решетку?

- 1) KBr; O₂; CO₂
- 2) FeCl₃; BaS; NaI
- 3) SiO₂; CuBr₂; S
- 4) HCl; KF; H₂O

39. Перечислите свойства, характеризующие вещество с молекулярной кристаллической решеткой.

40. Формула соединения, в котором на атоме фосфора возникает частичный отрицательный заряд:

Б) сера Г) золото

Характеристика

- 1) твердое вещество желтого цвета
- 2) притягивается магнитом
- 3) способно резать стекло
- 4) используется в самолетостроении
- 5) является самым пластичным веществом
- 6) используется для производства зеркал

49. Выберите свойства, характерные для йода. Ответ представьте в виде ряда чисел, соответствующих порядковым номерам правильных ответов.

- 1) твердое вещество серого цвета
- 2) является металлом
- 3) является неметаллом
- 4) имеет металлический блеск
- 5) используется в производстве зеркал
- 6) при растворении в спирте образует антисептическое средство
- 7) твердое вещество фиолетового цвета

Ответ : _____