



Образовательный Центр "Лучшее Решение"

www.лучшеерешение.рф www.lureshenie.ru

www.лучшийпедагог.рф www.высшийуровень.рф

**Тренировочная работа по теме
"Химическая связь. Строение вещества"**

Автор: Вишневская Светлана Николаевна

учитель химии МБОУ СОШ

поселка Аскиз

Данная тренировочная работа содержит 30 вопросов по теме «Химическая связь. Строение вещества». Предназначена для проведения тренировочных занятий при подготовке к Государственной итоговой аттестации в форме ОГЭ.

Тренировочный тест по теме «Химическая связь. Строение вещества»

1. Длина ковалентной связи наибольшая в молекуле
А) H_2Te Б) H_2O В) H_2Se Г) H_2S
2. Какое из указанных веществ имеет ионную связь
А) H_2S Б) NaCl В) H_2 Г) Cl_2O
3. Ковалентная полярная связь образуется между атомами
А) натрия и брома Б) серы и кислорода В) водорода Г) калия и хлора
4. Какой вид химической связи в молекуле аммиака?
А) ковалентная неполярная Б) ковалентная полярная В) металлическая Г) ионная
5. Соединениями с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются соответственно:
А) хлороводород и сероводород Б) фосфат калия и нитрид натрия
В) фосфин и водород Г) аммиак и сероуглерод
6. Одинаковый вид химической связи имеют алмаз и
А) карбид кальция Б) хлороводород В) белый фосфор Г) вода
7. Одинаковый вид химической связи имеют сульфид фосфора и
А) фторид кислорода Б) сульфид натрия в) азот г) иодид бария
8. Только ионная связь характерна для
А) оксида кальция Б) сахара В) азотной кислоты Г) карбоната натрия
9. Соединениями с ионной и ковалентной полярной связью являются соответственно:
А) хлор и водород Б) сульфид натрия и кислород
В) хлороводород и фторид калия Г) иодид кальция и бромоводород
10. Какое из указанных веществ имеет металлическую связь
А) Fe Б) BaS В) N_2 Г) Na_2O
11. Ионная связь **не характерна** для соединения, образованного атомами
А) кальция и серы Б) натрия и йода В) фосфора и брома Г) бария и фтора
12. Соединениями с ионной и ковалентной полярной связью являются соответственно:
А) водород и хлор Б) вода и кальций
В) бромид натрия и йод Г) хлорид меди и хлороводород
13. Соединениями с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются соответственно:
А) кислород и углерод Б) вода и хлороводород
В) сероводород и сера Г) аммиак и хлорид калия
14. Одинаковый вид химической связи имеют оксид натрия и
А) сероводород Б) калий В) сульфид калия Г) оксид серы
15. Соединениями с ионной и ковалентной неполярной связью являются соответственно:
А) оксид калия и аммиак Б) метан и кремний
В) сульфид магния и графит Г) алмаз и угарный газ
16. Формулы веществ только с ковалентными полярными связями приведены в ряду
А) HCl и N_2 Б) HI и Cl_2 В) CH_4 и NH_3 Г) PH_3 и K_2O

17. Соединениями с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются соответственно:
А) I_2 и H_2Te Б) N_2 и HBr В) Fe и HF Г) CO и SO_2
18. Соединениями с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются соответственно:
А) фосфат натрия и нитрид калия Б) силан и хлороводород
В) фосфин и водород Г) аммиак и сероуглерод
19. В каком ряду записаны вещества только с ионной связью?
А) сероуглерод, вода, нашатырь Б) хлорид натрия, сульфид железа, нитрид натрия
В) фосфат калия, сероводород, аммиак Г) угарный газ, аргон, медь
20. В гидроксиде кальция связи:
А) только ионные Б) только ковалентные полярные
В) как ионные, так и ковалентные полярные Г) как ковалентные полярные, так и ионные
21. В гидроксиде бария связи:
А) только ионные Б) только ковалентные полярные
В) как ионные, так и ковалентные неполярные Г) ковалентные полярные и ионные
22. Одинаковый вид химической связи имеют хлороводород и
А) бром Б) вода В) хлорид калия Г) водород
23. Какой вид химической связи характерен для вещества, формула которого P_4
А) ковалентная неполярная Б) ковалентная полярная В) металлическая Г) ионная
24. Для какого вещества характерна ионная связь?
А) H_2S Б) K_2S В) SO_2 Г) S_8
25. Для какого вещества характерна ковалентная полярная связь?
А) MgO Б) Br_2 В) NO Г) Al
26. Какое из указанных веществ имеет металлическую связь?
А) Fe_3C Б) Si В) Be Г) P
27. Формулы веществ только с ковалентными полярными связями приведены в ряду:
А) HCl и N_2 Б) HI и Br_2 В) NO и SO_2 Г) K_2S и Fe_3C
28. Ионная связь характерна для каждого из двух веществ
А) карбида алюминия и угольной кислоты Б) хлорида лития и гидрида кальция
В) угарного газа и этилового спирта Г) серы и нитрата железа
29. химическая связь в хлориде кальция
А) ковалентная полярная Б) ионная В) ковалентная неполярная Г) металлическая
30. Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?
А) сахар Б) вода В) фуллерен Г) поваренная соль