

Тест

Химическая связь



1. В молекуле CO_2 химическая связь

- а) ионная
- б) ковалентная полярная
- в) ковалентная неполярная
- г) водородная



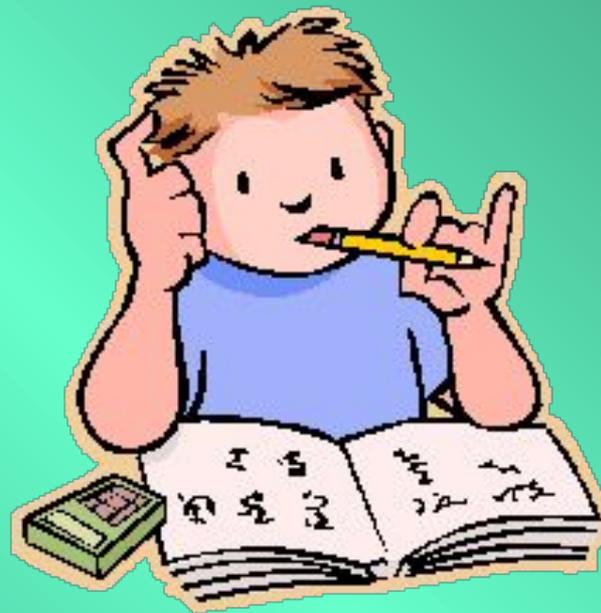
2. Соединениями с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются соответственно

а) NaCl и Cl₂

б) O₃ и HF

в) HCl и O₂

г) NH₃ и H₂O



3. В хлориде натрия химическая связь

- а) ионная
- б) ковалентная полярная
- в) ковалентная неполярная
- г) водородная



4. В HCl химическая связь

- а) ковалентная полярная
- б) ковалентная неполярная
- в) ионная
- г) водородная



5. В молекуле NH_3 химическая связь

- а) ковалентная полярная
- б) ковалентная неполярная
- в) ионная
- г) водородная



6. Соединениями с **ковалентной полярной** и **ковалентной неполярной** связью являются соответственно

а) HI и H₂

б) HCl и Ca

в) O₃ и PH₃

г) P₄ и H₂Se



7. Соединениями с **ковалентной полярной и ковалентной неполярной** связью являются соответственно

а) I_2 и H_2Te

б) HBr и N_2

в) Fe и HF

г) CO и SO_2



8. В каком ряду записаны вещества только с
ИОННОЙ СВЯЗЬЮ

- а) MgO , NaI , Cs_2O
- б) SiO_2 , CaO , Na_2SO_4 ,
- в) HClO_4 , CO_2 , NaBr
- г) H_2O , AlCl_3 , Rb I



9. В каком ряду записаны вещества только с
ИОННОЙ СВЯЗЬЮ

а) CO, NaIO₃, C₂H₅OH

б) TiO₂, Ca₃N₂, Na₂S

в) KClO₃, C₂H₂, NaBr

г) H₂S, AlCl₃, NaHCO₃



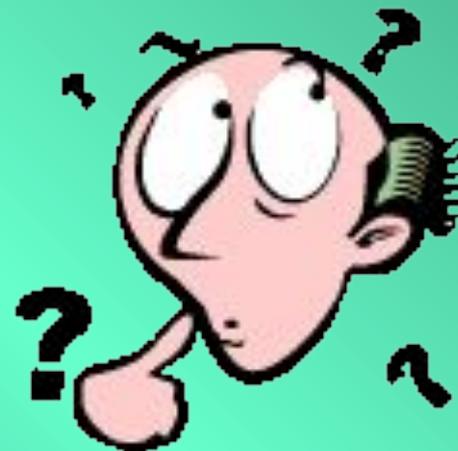
10. В каком ряду записаны вещества только
с ионной связью

а) CaO , BaI_2 , Li_2O

б) KClO_3 , C_2H_2 , NaBr

в) H_2S , AlCl_3 , NaI

г) SO_2 , CaO , K_2SO_4



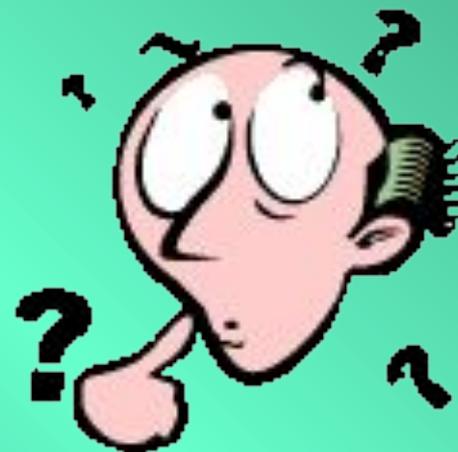
11. В каком ряду записаны вещества
только с **ИОННОЙ СВЯЗЬЮ**

а) CH_3COONa , Al_4C_3 , Na_2SO_4

б) CO , NaIO_3 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

в) KCl , CaH_2 , NaCl

г) S_8 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, O_3



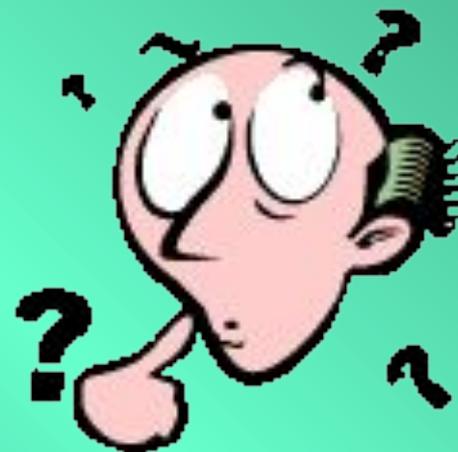
12. Прочность углерод-углеродной связи в ряду: C_3H_8 или C_3H_6

а) увеличивается

б) уменьшается

в) сначала увеличивается, затем уменьшается

г) не изменяется



13. Прочность углерод-углеродной связи в ряду: C_2H_6 C_2H_4

- а) увеличивается
- б) уменьшается
- в) не изменяется



15.Схема связей в молекуле P2O5



16. Составьте схему связи в молекуле этанола, укажите тип связи.

C₂H₅OH



18.Какая молекула прочнее CO₂ или O₃ ?
Почему?



19. Число общих связей в молекулах
 N_2 Cl_2 ?



20. Схема в молекуле серной кислоты



21. Число π -связей в молекуле фосфорной кислоты

а) 8

б) 1

в) 6

г) 2



22. В оксидах металлов связь

а) ионная

б) ковалентная полярная

в) ковалентная неполярная

г) ковалентная слабополярная



23. В гидроксосоединениях неметаллов связь

- а) ионная
- б) ковалентная полярная
- в) ковалентная неполярная
- г) ковалентная слабополярная



24. В оксидах неметаллов связь

- а) ковалентная неполярная
- б) ковалентная полярная
- в) ионная
- г) ковалентная слабополярная



25. По донорно-акцепторному механизму образована одна из ковалентных связей в соединении или ионе

а) NH_3

б) CCl_4

в) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$

г) SiF_4



26. По донорно-акцепторному механизму образована одна из ковалентных связей в соединении или ионе



28. Химическая связь в молекулах водорода и этанола соответственно

- а) ковалентная слабополярная и ионная
- б) водородная и ковалентная полярная
- в) ковалентная неполярная и ковалентная полярная
- г) ионная и ковалентная неполярная



29. Химическая связь в молекулах хлористого метила и азота соответственно

- а) водородная и ковалентная полярная
- б) ковалентная полярная и ковалентная неполярная
- в) ионная и ковалентная неполярная
- г) ковалентная слабополярная и ионная



30. Соединениями с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются соответственно

а) HF и Fe

б) I₂ и S₂O

в) HBr и O₂

г) CO и CaO



Молодец!

