

Тест по химии
Электронная природа химических связей в органических соединениях
10 класс

1. Укажите соединения с молекулярным типом кристаллической решётки.
 - 1) NH_4Cl
 - 2) CH_4
 - 3) KOH
 - 4) C_4H_{10}
 - 5) Fe
2. Укажите соединения, содержащие ковалентную неполярную связь.
 - 1) C_2H_2
 - 2) NO_2
 - 3) N_2O_4
 - 4) CO_2
 - 5) H_2O
3. Укажите соединения с ковалентной полярной связью.
 - 1) CsF
 - 2) H_2O
 - 3) H_2
 - 4) NaCl
 - 5) HCl
4. Укажите соединения с двумя двойными связями.
 - 1) SO_2
 - 2) SO_3
 - 3) CO
 - 4) CO_2
 - 5) N_2
5. Укажите соединения с одной π -связью.
 - 1) N_2
 - 2) SO_2
 - 3) F_2
 - 4) O_2
 - 5) HCOOH
6. Укажите соединения с двумя π -связями.
 - 1) SO_2
 - 2) H_2O
 - 3) N_2
 - 4) H_2O_2
 - 5) H_2S
7. Укажите число σ -связей в молекулах этана C_2H_6 и пропана C_3H_8 соответственно.
 - 1) 6
 - 2) 7
 - 3) 8
 - 4) 10
 - 5) 12
8. Принимая, что ось двухатомной молекулы совпадает с осью x , укажите, какие перекрывания орбиталей **не** соответствуют образованию σ -связи.
 - 1) $s-s$
 - 2) $s-p_x$
 - 3) $s-p_y$
 - 4) $s-p_z$
 - 5) p_x-p_x
9. Принимая, что ось двухатомной молекулы совпадает с осью x , укажите, какие перекрывания орбиталей соответствуют образованию π -связи.
 - 1) p_x-p_x
 - 2) p_y-p_y
 - 3) p_z-p_z
 - 4) p_x-p_y
 - 5) p_x-p_z
10. Принимая, что оси молекул HCl и Cl_2 совпадают с осью x , укажите, какие перекрывания орбиталей соответствуют образованию связей в этих молекулах соответственно.
 - 1) $s-s$
 - 2) $s-p_x$
 - 3) $s-p_y$
 - 4) $s-p_z$
 - 5) p_x-p_x

*Ответы на тест по химии
Электронная природа химических связей в органических соединениях
10 класс*

1-24
2-13
3-25
4-14
5-45
6-13
7-24
8-34
9-23
10-25