

Тест « Виды химической связи »

1. В воде и сульфиде бария химическая связь соответственно

- 1) ионная и ковалентная полярная
- 2) ковалентная полярная и ионная
- 3) ковалентная неполярная и ионная

2. Вещества только с ковалентной связью приведены в ряду:

- 1) CCl_4 , KCl , Na_2O , CaF_2
- 2) NaBr , KI , F_2 , CaF_2
- 3) H_2S , Br_2 , SO_2 , P_4 .

3. Соединение с ионной связью образуется при взаимодействии

- 1) C_2H_4 и O_2
- 2) SO_3 и H_2O
- 3) Na и HCl

4. В каком ряду все вещества имеют ковалентную неполярную связь?

- 1) NaBr , H_2O , NH_3 , CH_4
- 2) CO , O_2 , H_2O , CO_2
- 3) HCl , NaCl , Cl_2 , HBr .

5. В каком ряду записаны формулы веществ только с ковалентной полярной связью?

- 1) NO , Br_2 , HI ,
- 3) H_2O , H_2S , PH_3
- 3) Se , H_2O , HBr

6. Веществами с неполярной ковалентной связью являются

- 1) сера и алмаз
- 2) водород и хлороводород
- 3) медь и азотная кислота

7. Химический элемент, в атоме которого электроны по слоям распределены так: 2, 8, 8, 3 образует с кислородом химическую связь

- 1) ковалентную полярную
- 2) ковалентную неполярную
- 3) ионную

8. Тремя общими электронными парами образована ковалентная связь в молекуле

- 1) азота
- 2) кислорода
- 3) озона

9. Ковалентные связи имеет каждое из веществ, указанных в ряду:

- 1) C_4H_{10} , NO_2 , NaCl , KI , H_2O
- 2) BaS , C_6H_6 , H_2 , H_2S , Na_2S
- 3) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$, F_2 , C_14C , CS_2 , PCl_5

10. Ковалентную связь имеет каждое из веществ, указанных в ряду:

- 1) C_3H_4 , NO , Na_2O , CaO , C_3H_6 , S_8
- 2) Fe , NaNO_3 , CO , KCl , CH_3Cl , $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- 3) CO , CH_3Cl , PBr_3 , N_2 , CuCO_3 , K_2S

11. Среди веществ CaCl_2 , NH_4Cl , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, CsCl , NaNO_3 , PH_3 , HNO_3 - число соединений с ионной связью равно

- 1) 5
- 2) 2
- 3) 3
- 4) 4