

Хімія

Тематичне оцінювання

Тема. Хімічний зв'язок і будова речовини

Варіант I

1. Ковалентним називають хімічний зв'язок, що утворюється:

- а) іонами
- б) спільною електронною парою
- в) іонами та спільною електронною парою.

2. Донорно-акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку наявний у випадках:

- а) NH_4^+
- б) NO_2
- в) між молекулами H_2O

г) CaO

3. Найбільш полярним є ковалентний зв'язок між атомами:

- а) H-F
- б) H-S
- в) H-N
- г) H-O

4. У речовинах CaO , Na_2O , KCl тип хімічного зв'язку:

- а) ковалентний полярний
- б) ковалентний неполярний
- в) йонний
- г) водневий

5. Укажіть ряд, у якому всі речовини мають ковалентний неполярний зв'язок:

- а) Cl_2 , O_3 , H_2
- б) N_2 , O_2 , CO_2
- в) CH_4 , H_2O , NH_3

6. Атом Оксигену приєднав 2 електрони. Укажіть заряд йону Оксигену:

- а) O^{2-}
- б) O^-
- в) O^{+2}
- г) O^0

д) O^-

7. Виберіть з переліку аморфні речовини:

залізо

скло

віск

алмаз

цинк оксид

бурштин

вода

аміак

стеаринова кислота

8. Визначте вид хімічного зв'язку у сполуках:

O_2

NH_3

Zn

H_2S

KCl

9. За допомогою електронно-крапкових формул покажіть утворення хімічного зв'язку в сполуках:

а) N_2 ,

б) KCl

Вкажіть тип зв'язку в даних сполуках.

а)

б)

10. Доповніть схеми:

а) $Mn^{+7} \boxed{} e \rightarrow Mn^{+2}$; б) $Al^0 \boxed{} \rightarrow Al^{+3}$; в) $2H^{+1} \boxed{} e \rightarrow H_2^0$