

Контрольная работа по теме: «Химическая связь»

- №1 Складіть схему будови атома елемента з порядковим номером 11. Вкажіть металом чи неметалом він є, складіть схему утворення іона.
- №2 Складіть схему будови атома елемента з порядковим номером 16. Вкажіть металом чи неметалом він є, складіть схему утворення іона.
- №3 Визначити типи хімічних зв'язків в таких речовинах: OF_2 , Al_2O_3 , CS_2 , S_2 , CaS .
- №4 Вкажіть тип хімічного зв'язку в речовині HF , складіть схему утворення молекули.
- №5 Вкажіть тип хімічного зв'язку в речовині O_2 , складіть схему утворення молекули.
- №6 Вкажіть тип хімічного зв'язку в речовині KBr , складіть схему утворення молекули.
- №7 Виберіть формули речовин із ковалентним зв'язком:
А) NaCl ; Б) H_2O ; В) N_2 ; Г) HBr ; Д) O_2 ; Ж) Br_2 .
- №8 Виберіть формули речовин із ковалентним полярним зв'язком:
А) KCl ; Б) SO_2 ; В) O_3 ; Г) HI ; Д) I_2 ; Ж) CaBr_2 .
- №9 Розташуйте хімічні елементи за зростанням їхньої електронегативності:
А) С, Б) О, В) Si, Г) F
- №10 Розташуйте хімічні елементи за зменшенням їхньої електронегативності:
А) Ca; Б) Al; В) Si; Г) K.
- №11 Виберіть формули речовин із ковалентним неполярним зв'язком:
А) H_2O ; Б) O_2 ; В) CF_4 ; Г) Cl_2 ; Д) NH_3 ; Ж) O_3 .

№12 Узагальнююча таблиця

№	Іонна крист. гр.	Атомна крист. гр.	Молекулярна
1	Частинки		
2	Зв'язок		
3	Міцність		
4	Фізичні властивості		
5	Приклади		