**Тема уроку. Контрольна робота №2 «Хімічний зв'язок і будова речовини».**

**Мета**: перевірити рівень засвоєння теми.

|  |  |
| --- | --- |
| **Варіант І** | **Варіант ІІ** |
| 1. *(1 бал)* Ковалентним називають хімічний зв'язок, що утворюється:   А) йонами;  Б) спільною електронною парою;  В) йонами та спільною електронною парою. | 1. *(1 бал)* Йонним називають хімічний зв'язок, що утворюється:   А) електростатичним притяганням між йонами;  Б) спільною електронною парою;  В) йонами та спільною електронною парою. |
| 1. *(1 бал)* У вузлах йонних кристалічних ґраток розміщені:   А) позитивно заряджені йони металів;  Б) негативно заряджені йони металів;  В) позитивно заряджені йони металів і негативно заряджені йони неметалів. | 1. *(1 бал)* У вузлах молекулярних кристалічних ґраток розміщені:   А) неполярні або полярні молекули;  Б) атоми;  В) позитивно заряджені йони металів і негативно заряджені йони неметалів. |
| 1. *(1 бал)* Вкажіть сполуку з ковалентним полярним зв'язком:   А) SO2;  Б) H2;  В) NaCl;  Г) CaF2. | 1. *(1 бал)* Вкажіть сполуку з йонним зв'язком:   А) SO2;  Б) Cl2;  В) BaCl2;  Г) HBr. |
| 1. *(1 бал)* Молекулярну кристалічну ґратку має:   А) NaCl;  Б) PH3;  В) C (алмаз);  Г) CaO. | 1. *(1 бал)* Йонну кристалічну ґратку має:   А) KCl;  Б) NH3;  В) OF2;  Г) F2. |
| 1. *(2 бали)* Укажіть вид хімічного зв'язку та тип кристалічної ґратки в наступних сполуках:   **MgCl2, Br2, CuO.** | 1. *(2 бали)* Укажіть вид хімічного зв'язку та тип кристалічної ґратки в наступних сполуках:   **Na2S, I2, MgO.** |
| 1. *(3 бали)* Складіть електронні формули молекул:   **O2, CH4, H2O.** | 1. *(3 бали)* Складіть електронні формули молекул:   **F2, SiH4, H2S.** |
| 1. *(3 бали)* Елемент головної підгрупи ІV групи утворює летку сполуку з Гідрогеном, масова частка цього елемента в якій 87,5 %. Визначте цей елемент, укажіть формулу його вищого оксиду, вкажіть тип хімічного зв'язку в оксиді. | 1. *(3 бали)* Елемент головної підгрупи І групи утворює вищій оксид з Оксигеном, масова частка цього елемента в якому 74,2 %. Визначте цей елемент, укажіть формулу його вищого оксиду. Визначте тип хімічного зв'язку в оксиді. |