**Тема уроку.** Узагальнення теми «Хімічний зв’язок, будова речовин.»

**Мета:** підготуватись до контрольної роботи за темою.

Повторіть весь розділ 2- від параграфа 5 до параграфа 10.

Виконайте тренувальний варіант контрольної роботи. Відповіді надсилати непотрібно.

**Варіант 3.**

**Рівень І**

**1.** Ковалентний зв'язок – це

**А** хімічний зв’язок, що реалізується за рахунок притягання протилежно заря­джених йонів;

**Б** взаємодія атома Гідрогену, сполученого з дуже елек­тронегативним атомом однієї молекули (або її частини) зі значно електро­негативним атомом із неподіленою електронною парою іншої молекули (або її частини);

**В** хімічний зв’язок, що виникає в результаті утворення спільних електронних пар;

**Г** хімічний зв’язок, що реалізується че­рез електростатичне притягання пози­тивнозаряджених йонів у ґратках вільними елек­тронами.

**2.** Виберіть речовину з йонним зв’язком:

**А** H2S; **Б** H2SO4; **В** K2S; **Г** N2O5.

**3.** Який тип кристалічної ґратки у речовині, формула якої P4?

**А** металічна; **Б** йонна; **В** молекулярна; **Г** атомна.

**Рівень ІІ**

**4.** Установіть відповідність між йоном та його електронною конфігурацією:

**1** Li+; **А** 1s2;

**2** H+; **Б** 1s22s22p63s23p6;

**3** Na+; **В** 1s22s22p6;

**4** K+; **Г** 1s22s22p63s23p64s24p6;

**Д** 1s0.

**5.** Розташуйте пари елементів у порядку збільшення полярності зв’язку:

**А** O – H; **Б** N – H; **В** S – H; **Г** P – H.

**Рівень ІІІ**

**6.** Із наведеного переліку виписати речовини із атомною кристалічною ґраткою: Сa, C, CaO, CO2, P4, SiO2, S8, Ge, Fe2O3, SiC.

**7.** Зобразіть схему утворення йонів із нейтральних атомів на прикладі літій оксиду.

**Рівень ІV**

**8.** Складіть рівняння реакції між простими речовинами, утвореними елементами з порядковими номерами 20 і 35. Визначте тип хімічного зв’язку в утвореній сполуці.

**9.** Скатол – органічна речовина, яка має дуже неприємний запах. Яку кристалічну ґратку вона має? Відповідь обґрунтуйте.