

8 клас

Контрольна робота з теми: «Хімічний зв'язок. Будова речовини».

Варіант I

1. Охарактеризувати елемент №7 за його місцем у періодичній системі та будовою атома.
2. Визначити тип хімічного зв'язку у сполуках, формули яких: NH_3 ; Li_2O ; CH_4 ; Cl_2 ; BaCl_2 .
3. Розв'язати задачу: назвіть х.е., розташований у IV групі, Mr оксиду якого дорівнює 60.
4. З переліку речовин виберіть ті, які мають молекулярну кристалічну ґратку: йод, кухонна сіль, вода, кварц, цукор, кисень.

Варіант 2.

1. Охарактеризувати елемент №15 за його місцем у періодичній системі та будовою атома.
2. Визначити тип хімічного зв'язку у сполуках, формули яких: NO_2 ; PH_3 ; Na_2O ; O_2 ; ZnS .
3. Розв'язати задачу: назвіть х.е., розташований у III групі, Mr оксиду якого дорівнює 70.
4. З переліку речовин виберіть ті, які мають йонну кристалічну ґратку: кухонна сіль, вода, натрій нітрат, цукор, кисень.

Варіант 3.

1. Охарактеризувати елемент №17 за його місцем у періодичній системі та будовою атома.
2. Визначити тип хімічного зв'язку у сполуках, формули яких: O_2 ; SiO_2 ; CaO ; KBr ; H_2O .
3. Розв'язати задачу. Назвіть х.е., розташований у III групі, Mr оксиду якого дорівнює 102.
4. З переліку речовин виберіть ті, які мають атомну кристалічну ґратку: йод, пісок, вода, кварц, цукор, алмаз.

Варіант 4.

1. Охарактеризувати елемент №23 за його місцем у періодичній системі та будовою атома.
2. Визначити тип хімічного зв'язку у сполуках, утворених у результаті:
а) розкладання води, б) горіння фосфору в кисні.
3. Розв'язати задачу. Назвіть х.е., розташований у IV групі, Mr сполуки з Гідрогеном рівна 32
4. З переліку речовин виберіть ті, які мають металічну кристалічну ґратку: залізо, кухонна сіль, свинець, кварц, цукор, кисень.