**План характеристики хімічного елемента та його сполук**

1. Хімічний знак і назва елемента.

2. Місце хімічного елемента у періодичній системі (атомний номер, відносна атомна маса, період, група).

3. Будова атома хімічного елемента (заряд ядра атома; число протонів, нейтронів, електронів у атомі; розподіл електронів за енергетичними рівнями, s-, p-, d- чи f-елемент). Вид елемента (неметалічний або металічний). Радіус атома, електронегативність, енергія йонізації, енергія спорідності до електрона.

4. Характер простої речовини, утвореної атомами цього елемента (метал, перехідний метал, неметал).

5. Склад вищого оксиду, його характер (основний, кислотний, амфотерний).

6. Склад вищого гідроксиду, його характер (кислота, основа, амфотерний гідроксид).

7. Склад леткої сполуки з Гідрогеном (для неметалічних елементів).

8. Фізичні властивості простої речовини та важливих сполук

9. Хімічні властивості простої речовини та важливих сполук

10. Методи добування

11. Застосування (особливо в фармакології та медицині)