**Порядок виконання розрахункового завдання**

**«**ЗАГАЛЬНА ХАРАКТЕРИСТИКА ХІМІЧНИХ ВЛАСТИВОСТЕЙ НАЙВАЖЛИВІШИХ СПОЛУК ЕЛЕМЕНТУ**»**

**(Ваш номер за списком відповідає номеру металу у кінці завдання)**

1. Будова атома елемента, найважливіші ступені окиснення у сполуках

2. Фізичні властивості простої речовини.

3 Хімічні властивості простої речовини: описати властивості за допомогою рівнянь типових реакцій

3.1 з неметалами, киснем, галогенами, водою;

3.2 з кислотами – HCl, HNO3, H2SO4 або їх сумішами (царська горілка);

3.3 з розчином лугами у розчині чи розплаві.

4. Дати характеристику окисно-відновних та кислотно-основних характерних оксидів (гідроксидів) елемента у найважливіших ступенях окиснення.

5. Навести якісні реакції виявлення найважливіших іонів (сполук) елемента.

6. Описати найважливіші галузі застосування сполук елемента.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ за списком** | **Елемент** | **№ за списком** | **Елемент** | **№ за списком** | **Елемент** |
| 1 | B | 7 | S, | 13 | Ge |
| 2 | C | 8 | Sb | 14 | As |
| 3 | Si | 9 | Se | 15 | V |
| 4 | N | 10 | Te | 16 | Rh |
| 5 | P | 11 | Cl  | 17 | Pd |
| 6 | I | 12 | Br | 18 | U |