

Узагальнення знань з теми Періодичний закон та система Д.І. Менделєєва

1. Установіть відповідність між положенням у періодичній системі та сукупністю елементів.

Положення в таблиці	Сукупність елементів
а) Головна підгрупа I групи	1) Mg – Sr
б) Головна підгрупа II групи	2) Li – K
в) Головна підгрупа IV групи	3) S – Te
г) Головна підгрупа VI групи	4) Zn – Hg 5) C – Sn

2. Заповніть пропуски у формулі електронної оболонки атома Магнію, закінчіть графічну та електронну формули:

Формула електронної оболонки: Mg $\left(+ \right) \left(\right) \left(\right) \left(\right)$

Електронно-графічна формула: _____

Електронна формула: _____

3. Складіть формули речовин, до складу яких входять елементи:

а) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ і $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$;

б) № 19 і № 8;

в) елемент II групи головної підгрупи IV періоду й елемент VII групи головної підгрупи IV періоду;

г) загальну формулу оксиду, утвореного елементами V групи.

4. Закінчіть рівняння хімічних реакцій:

а) стронцій оксид + вода _____

б) арсен(V) оксид + вода_____

в) алюміній + кисень_____

г) літій + вода_____

5. Розташуйте елементи за збільшенням атомного радіуса:

а) S;

б) P;

в) Cl;

г) Si.

6. Складіть електронну та графічну формули атома Сульфуру.
На зовнішньому енергетичному рівні він має:

а) 1;

б) 2;

в) 3;

г) 6.