

## LECȚIA 4. Proprietățile compușilor ionici

### 1. Identificare:

Compușii ionici se pot identifica pe baza proprietății cationilor de a colora diferit flacăra, astfel:

- $\text{Na}^+$  colorează flacăra în galben închis;
- $\text{K}^+$  în violet;
- $\text{Ca}^{2+}$  în roșu deschis;
- $\text{Ba}^{2+}$  în galben verzui;
- $\text{Cu}^{2+}$  în verde închis etc.

### 2. Starea de agregare:

Compușii ionici sunt substanțe solide cristalizate. Ionii componenți sunt așezați în rețele cristaline

### 3. Culoarea:

Compușii ionici sunt incolori ( $\text{NaCl}$ ,  $\text{KCl}$ ) albi sau colorați ( $\text{CuSO}_4$  - albastru).

### 4. Solubilitatea în apă:

Majoritatea compușilor ionici se dizolvă în apă.

### 5. Puncte de topire și fierbere:

Compușii ionici prezintă puncte de topire și fierbere ridicate, de exemplu clorura de sodiu se topește la  $801^\circ\text{C}$  și fierbe la  $1413^\circ\text{C}$ .

### 6. Conductibilitate electrică:

- În stare solidă compușii ionici nu conduc curentul electric (ionii sunt fixați în rețelele cristaline).
- În topitură și în soluție compușii ionici conduc curentul electric, deoarece ionii componenți sunt mobili (conductori de ordinul II sau electroliți).