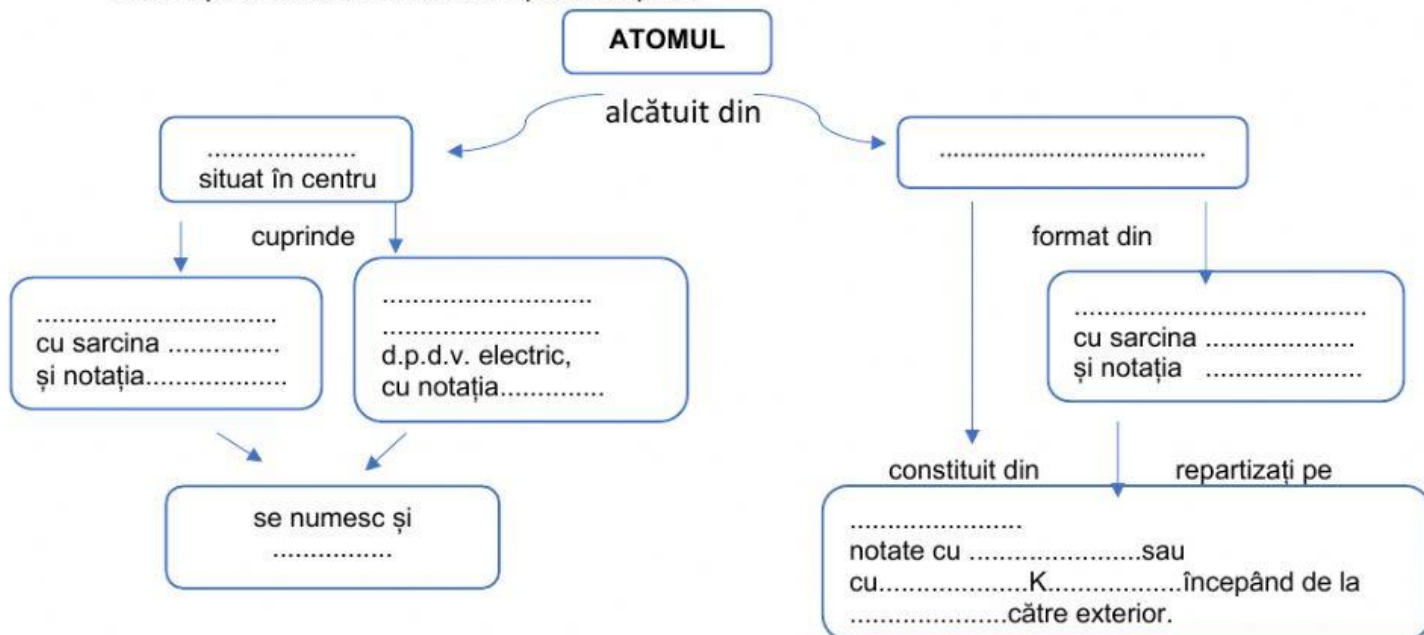
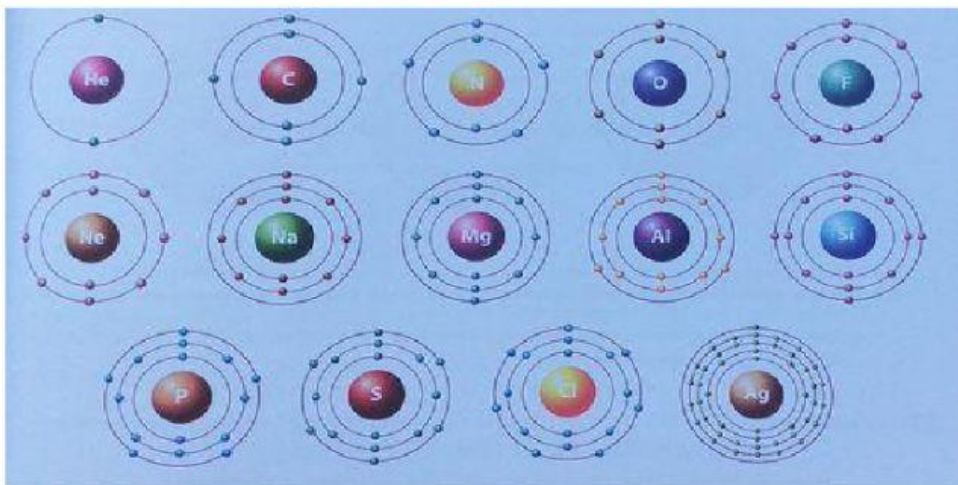


LECȚIA. Aplicații recapitulative

1. Completează schema cu noțiunile lipsă :



2. Analizează modelele atomice din următoarele imagini și completează spațiile libere din afirmațiile de mai jos :



- Atomii de ${}^8\text{O}$, ${}^{16}\text{S}$ au electroni pe ultimul strat, iar atomii de ${}^9\text{F}$ și ${}^{17}\text{Cl}$ au pe ultimul strat electroni.
- Atomii de ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}$, ${}^8\text{O}$, ${}^9\text{F}$, ${}^{10}\text{Ne}$ au straturi ocupate cu electroni.
- La atomii de ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{18}\text{Ar}$, ultimul strat ocupat cu electroni este stratul.....
- Atomii de ${}^{10}\text{Ne}$, ${}^{18}\text{Ar}$ și ${}^2\text{He}$ au configurații stabile de, respectiv.....

3. Analizează modelele atomice de la punctul 2 și notează **simbolurile** elementelor care îndeplinesc următoarele condiții :

a) 5 elemente ai căror atomi au același număr de straturi ocupate cu electroni

b) 2 elemente ai căror atomi au nevoie de trei electroni pentru a avea configurație stabilă de octet pe ultimul strat

c) Elementul al cărui atom are 2 electroni pe stratul 3(M)

d) 3 elemente care au în curs de completare stratul 2(L)

4. Stabilește valoarea de adevăr pentru fiecare din afirmațiile de mai jos :

- Protonii și neutronii intră în alcătuirea nucleului unui atom .
- Numărul de protoni dintr-un atom conferă nucleului sarcina electrică negativă.
- În atom numărul de protoni din nucleu este egal cu numărul de electroni din învelișul de electroni .
- Suma numărului de protoni și neutroni din nucleul atomului unui element reprezintă numărul de masă .
- Numărul atomic indică sarcina nucleară .

5. Folosind informațiile din imaginile de mai jos ,precizează :



- Numărul de protoni din atomul de cobalt
- Valoarea masei atomice pentru platină
- Valoarea sarcinii nucleare a atomului de staniu
- Masa atomică relativă pentru bariu

