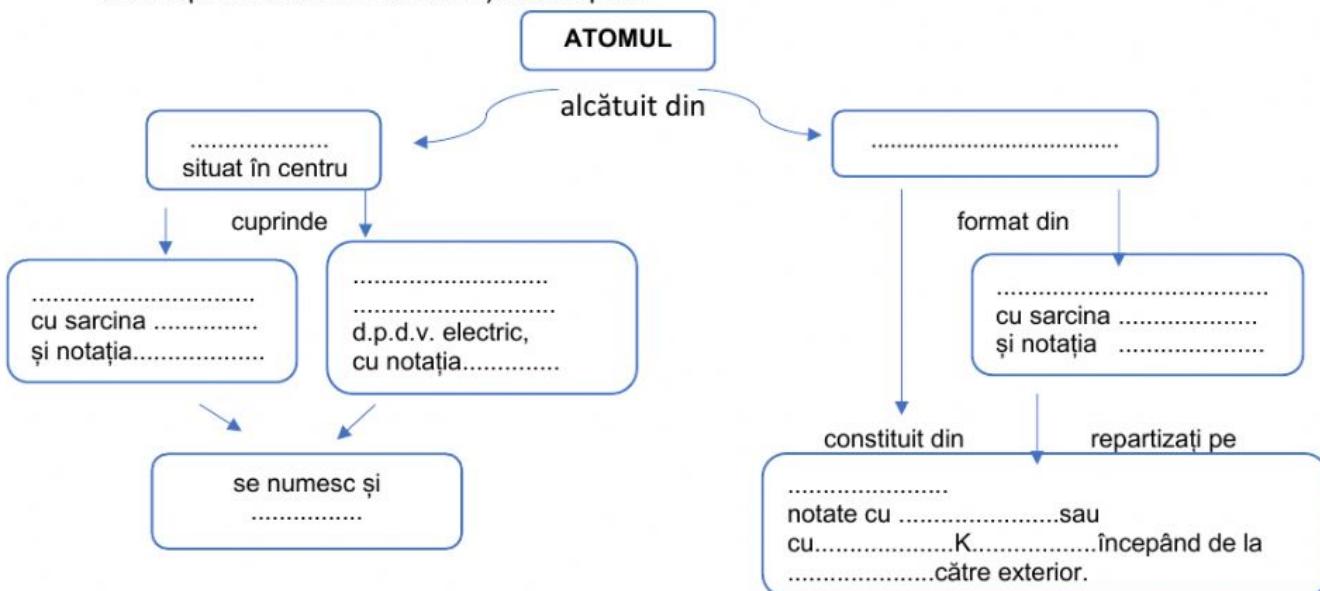
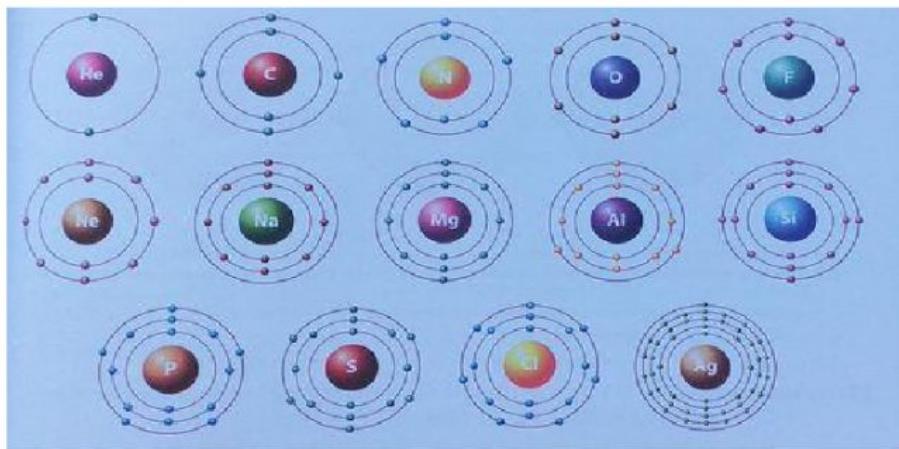


LECȚIA. Aplicații recapitulative

1. Completează schema cu noțiunile lipsă :



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



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

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

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



- a. Numărul de protoni din atomul de cobalt
- b. Valoarea molului de atomi pentru platină
- c. Valoarea sarcinii nucleare a atomului de staniu
- d. Masa atomică relativă pentru bariu

