

# Lecții de pregătire pentru BACALAUREAT ȘI ADMITERE 2015

Sâmbătă 07 Martie , 9<sup>00</sup>-13<sup>00</sup>, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de  
Chimie

## Chimie anorganică și generală

09.00-10.50 și 11.00-12.50

*Tema:*

### 1. Structura atomului. Tabelul periodic al elementelor chimice.

- Atom. Element chimic. Izotopi. Stratouri. Substraturi. Orbitali.
- Clasificarea elementelor în blocuri de elemente: *s*, *p*, *d*, *f*.
- Structura învelișului electronic pentru elementele din perioadele 1, 2, 3.
- Corelații între structura învelișului electronic, poziția în tabelul periodic și proprietăți ale elementelor: caracter metalic, caracter nemetalic. Variația caracterului metalic și caracterului nemetalic al elementelor în grupele principale și în perioadele 1, 2, 3.
- Hibridizarea atomului de C. Geometria moleculelor CCl<sub>4</sub>, CO<sub>2</sub> și HCN.
- Proprietăți chimice ale sodiului: reacții cu O<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O.
- Proprietăți chimice ale clorului: reacții cu H<sub>2</sub>, Fe, H<sub>2</sub>O, Cu, NaOH, NaBr, KI.

*Lect. Dr. Delia POPESCU*