Nume și prenume:

Clasa:

Discilpina : Chimie

**FIȘA DE LUCRU**

1. Definiți numărul de oxidare.
2. Precizați care este N.O. al oxigenului în compușii ionici și în compușii covalenți.
3. Enunțați regula de stabilire a numerelor de oxidare pentru un compus neutru.
4. Stabiliți numerele de oxidare(N.O.) ale elementelor din următorii compuși:

H2, O2, NaCl, H2O, CO2, HCl

1. Calculați N.O. al azotului din acidul azotic HNO3.
2. În care compus sulful are N.O. = +6 :

a) SO2 ; b) H2SO4 ; c) MgSO3 ; d)H2S

Notă : Se acordă un punct din oficiu.