

## SOMMIRE

- I : Système chimique - chaleurs de réactions chimiques - Grandeurs de réaction chimique
- II : Applications des fonctions U et H - Cycles thermochimiques
- III : Les bases théoriques de la thermodynamique chimique du second principe. Fonctions S, F, G appliquées à la réaction chimique
- IV : Potentiel chimique des constituants ( $\mu_i$ ). Notion de grandeur molaire partielle ( $z_i$ ,  $Z_i$ )
- V : Évolution d'un système en réaction chimique. Équilibre physico-chimique. Affinité chimique
- VI : Étude générale des équilibres chimiques. Variance – VII : Déplacement de l'équilibre chimique
- VIII : Étude d'équilibres chimiques d'intérêt industriel dioxygène (O<sub>2</sub>) en phase sèche. Diagrammes d'ELLINGHAM des oxydes. Applications
- IX : Équilibres chimiques industriels faisant intervenir le carbone et ses oxydes
- X : Équilibres entre phases. Transfert de matière. Diagrammes de phases des systèmes binaires