

| | |
|--|------------|
| Fiche 1: généralités et rappels de thermodynamique | 7 |
| Systèmes unaires | |
| Fiche 2: transitions de phases du corps pur solide | 15 |
| Fiche 3: diagramme d'état du corps pur | 18 |
| Systèmes binaires | |
| Fiche 4: invariants des systèmes binaires | 27 |
| Fiche 5: systèmes liquide-liquide | 32 |
| Fiche 6: systèmes liquide-vapeur | 35 |
| Fiche 7: systèmes solide-liquide; A. sans formation de composé défini | 40 |
| Fiche 8: systèmes solide-liquide; B. avec formation de composés définis | 43 |
| Fiche 9: systèmes solide-liquide; C. en présence de solides polymorphes | 47 |
| Fiche 10: étude pratique d'un diagramme solide-liquide | 52 |
| Fiche 11: construction d'un diagramme solide-liquide | 56 |
| Fiche 12: techniques d'étude des systèmes solide-liquide | 59 |
| Fiche 13: compléments sur les diagrammes binaires | 65 |
| Systèmes ternaires | |
| Fiche 14: représentation des systèmes ternaires | 71 |
| Fiche 15: systèmes liquide-liquide | 74 |
| Fiche 16: systèmes liquide-vapeur | 78 |
| Fiche 17: systèmes solide-liquide sans miscibilité à l'état solide | |
| A. sans formation de composé intermédiaire défini | 81 |
| Fiche 18: systèmes solide-liquide sans miscibilité à l'état solide | |
| B. avec formation de composé(s) intermédiaire(s) défini(s) | 84 |
| Fiche 19: systèmes solide-liquide avec miscibilité à l'état solide | 88 |
| Fiche 20: systèmes eau + deux sels à ions communs | 91 |
| Fiche 21: construction d'une isotherme de solubilité | 97 |
| Annexes | |
| 1: diagramme fer - carbone | 101 |
| 2: diagramme fer - oxygène | 104 |
| 3: les verres | 106 |
| 4: ciments et céramiques | 107 |
| 5: diagrammes de phases d'intérêt géologique | 109 |
| 6: diagrammes de phases en pharmacie | 111 |
| Index | 113 |