

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