

Thermodynamique et cinétique géochimique. Cours 2

Condition d'équilibre (vue à la fin du cours 1).

Condition générale d'équilibre

Notions d'enthalpie libre de réaction et d'affinité chimique

Interprétation graphique

Grandeurs de réaction

Paramétrisations des potentiels chimiques.

Notion d'activité thermodynamique et de coefficient d'activité.

Système de référence. Etat standard

Système de référence 1 : mélange idéal de corps purs

Système de référence 2 : solution ie solvant (corps pur) et solutés infiniment dilués

Système de référence 3 : mélange idéal de gaz parfaits

Notion de fugacité et de coefficient de fugacité.

Notion de constante d'équilibre.

Notion de quotient réactionnel