

A photograph of a cave opening with a large tree trunk in the foreground, looking out onto a blue sky.

Initiation à la modélisation hydrogéochimique

Inter (28h)

Code EAU15

Les + de cette formation

Acquérir les notions de base de la modélisation hydrogéochimique et se familiariser avec le logiciel standard (PHREEQC-3).

Tarif : 2580 € HT - Déjeuner inclus

Pour qui ?

Ingénieurs modélisateurs, hydrogéochimistes et hydrogéologues souhaitant acquérir des compétences en modélisation géochimique.

Pré requis

Bases en chimie, géochimie et/ou hydrogéochimie.
Notions de base en thermodynamique.

Objectifs de formation

- Calculer la spéciation d'une solution aqueuse et simuler les interactions eau/gaz/solide dans des systèmes batchs ouverts ou fermés.
- Modéliser l'évolution de la composition chimique d'un fluide lors de changements de température, de pression et de salinité.
- Suivre la composition chimique d'un fluide lors de la dissolution/précipitation de phases solides.

Siège – Centre scientifique et technique

3, av. Claude-Guillemin, BP 36009, 45060 Orléans Cedex 2 - France

brgm - établissement public à caractère industriel et commercial - RCS Orléans – SIRET 582 056 149 00120 www.brgm.fr

BRGM Formation - Déclaration d'activité d'organisme de formation enregistrée sous le n° 2445P017845

Tél. : +33 (0) 2 38 64 37 91 - brgmformation@brgm.fr

<https://formation.brgm.fr>

Programme détaillé

Généralités sur la physico-chimie des solutions aqueuses

- Principes thermodynamiques de base, loi d'action de masse, spéciation en phase aqueuse, équilibre thermodynamique.
- Notions de concentration et activité d'une espèce dissoute.
- Réactions d'oxydoréduction, diagramme de Pourbaix, activité bactérienne.
- Bases de données thermodynamiques.

Interactions solution aqueuse/minéraux/gaz

- Solubilité des minéraux, indices de saturation.
- Règle des phases de Gibbs.
- Cinétiques réactionnelles, déséquilibre thermodynamique.
- Réactions de complexation de surface, échange d'ions.

Facteurs majeurs

- Effets du pH, de la température, de la pression, de la salinité.
- Mélanges de solutions.

Cas concrets d'applications

- Évolution de la chimie d'une eau souterraine lors d'un pompage.
- Pression partielle de CO₂ à l'équilibre avec une roche en fonction de sa teneur en eau.
- Dénitrification d'une eau par activité bactérienne.
- Comportement biogéochimique d'un stérile minier.
- Sorption d'une molécule organique sur hydroxyde de fer.

Moyens pédagogiques

Exposés théoriques, présentations de cas d'étude, exercices et travaux pratiques portant sur des thématiques variées de géochimie des eaux.

Responsable pédagogique

Laurent ANDRE, hydrogéochimiste modélisateur au BRGM.

Prochaine(s) session(s)