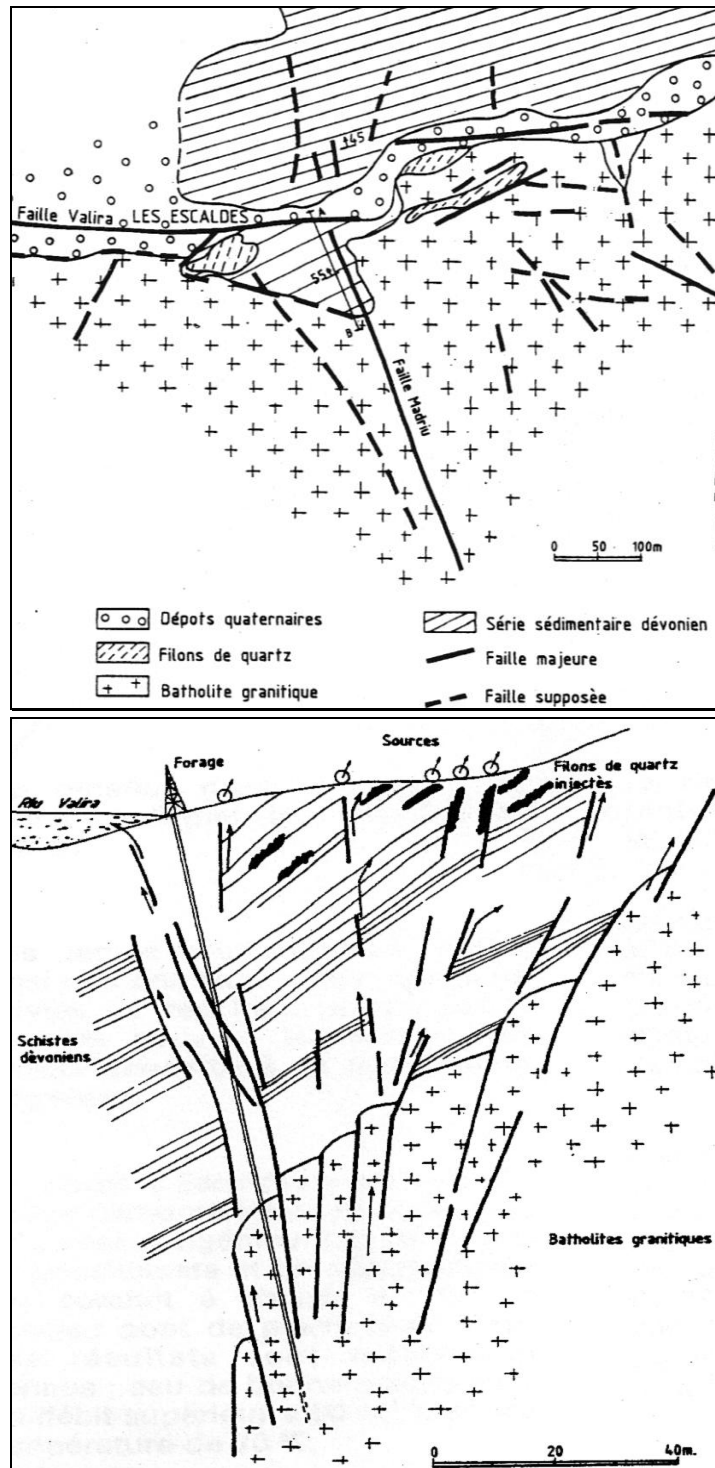


Les experts en géochimie L'eau d'Escaldes

1) Le système hydrothermal



“Site géothermal d'Escaldes-Engordany” Michel Bouvet – revue Géothermie Actualités vol. 2 n°3 - 1985



Situer cette zone sur la carte géologique.
C'est une zone de contact entre deux types de roches : lesquelles ?
Situer Escaldes par rapport au système de failles.



2) Analyse chimique

La composition des eaux thermales d'Escaldes :

| g/ L⁻¹ |
|---|
| Turbidité : 0,2408 |
| Sulfate SO ₄ ²⁻ : 0,01951 |
| Clorure Cl ⁻ : 0,00210 |
| Potassium K ⁺ : 0,00141 |
| Sodium Na ⁺ : 0,01560 |
| Calcium Ca ²⁺ : 0,00524 |
| Sulfure S ²⁻ : 0,00449 |
| Carbonate CO ₃ ²⁻ : 0,00804 |
| Silice SiO ₂ : 0,14768 |
| ... |
| pH : 8,67 |
| Radioactivité : 215 Bq / L |
| Température : 67 °C |



L'eau d'Escaldes a circulé dans la granodiorite puis dans la zone de contact entre la granodiorite et les schistes : peut-on interpréter sa composition chimique ?



Quelques vérifications : voir fiche expérimentale

- Mesure du pH
- Solubilité granite altéré
- Dosage du sulfate

