

Détermination des carbonates ferrifères au Magnésion II

Ce pack contient des produits permettant de discriminer facilement et avec précision l'*ankérite* de la *sidérite* mais aussi de faire la distinction entre la *dolomite*, la *calcite* et la *magnésite*.

Préparatif.

Se munir de 2 marteaux (ou massettes !), d'une bougie, d'une pince à linge en bois et de quelques filtres à café.

Mode d'emploi

1. Prélever un échantillon à analyser de la taille d'un petit pois et le réduire en poudre. La réduction en poudre peut se faire facilement entre deux marteaux.
2. Prélever un peu de poudre que l'on versera dans un tube à essai et verser quelques gouttes (ou 1 mL) de la solution d'hydroxyde de soude à 30 % de manière à largement recouvrir la poudre. (compter le nombre de gouttes)
3. Ajouter le même nombre de gouttes (ou 1 mL) de solution de Magnésion II.
4. Faire légèrement chauffer le tube au dessus de la flamme d'une bougie tout en l'agitant doucement. Tenir le tube avec une pince (une pince à linge en bois peut faire l'affaire). Rapidement apparaîtra une coloration.

- **bleue** : **dolomite**
- **rose** : **ankérite**
- **brune** : **sidérite**
- **pas de coloration** : **calcite**

5. Si on soupçonne une mélange d'espèce, laisser reposer un peu. Les différentes espèces se répartiront en couches colorées.

On peut aussi récupérer la poudre en filtrant le contenu du tube à essai (filtre à café). Laisser sécher et observer à la loupe.

6. Différenciation dolomite et magnésite.

Procéder de même en remplaçant la solution d'hydroxyde de sodium à 30 % par une solution à 10 %. Pour cela ajouter deux volumes d'eau déminéralisée à la solution d'hydroxyde de sodium à 30 %.

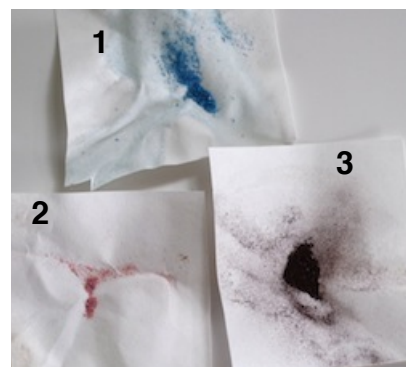
Seule la **magnésite** prendra une **coloration bleue**.



Réaction de l'**ankérite**
au Magnésion II



Réaction d'un mélange de
dolomite et d'ankérite
au Magnésion II



Poudres filtrées après réaction
au Magnésion II
1. Dolomite
2. Ankérite
3. Sidérite