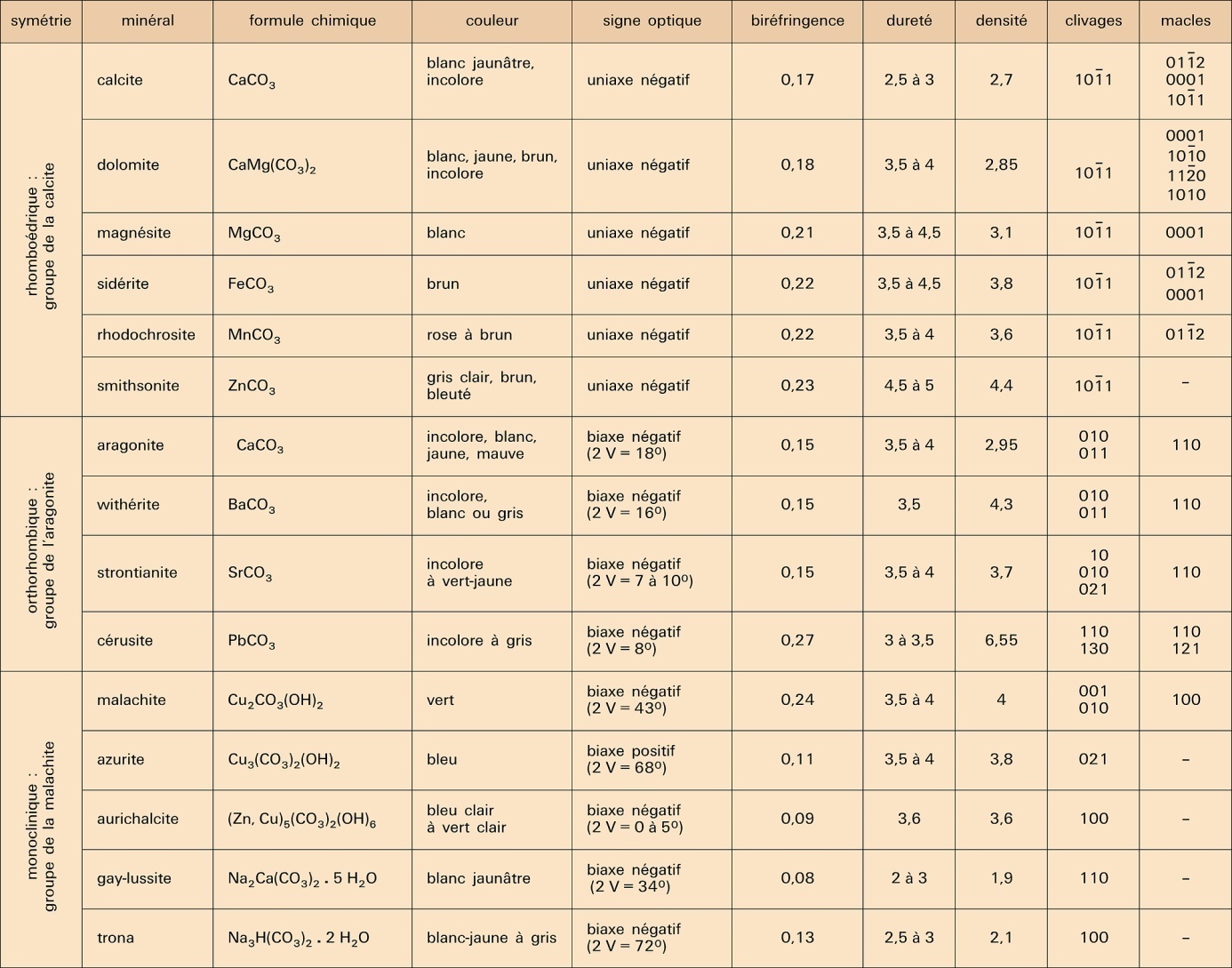
**Caractéristiques des carbonates naturels**

Crédits : Encyclopædia Universalis France

Principales caractéristiques des composés carbonatés naturels.



### Gîtologie et minéraux associés

L'azurite Cu(OH)2, 2CuCO3 se forme par altération (zone d’oxydation) des gîtes à sulfures de cuivre associés à des roches carbonatées. On peut la trouver en imprégnation des [grès](https://fr.wikipedia.org/wiki/Gr%C3%A8s_(g%C3%A9ologie)), par l'intermédiaire d'eaux d'infiltration carbonatées entrées en contact avec des eaux riches en sulfates de cuivre.

C'est un [carbonate](https://fr.wikipedia.org/wiki/Carbonate) basique de cuivre, produit à partir d'autres minéraux du cuivre, par l'action corrosive de l'air et de l'eau, semblable à la patine ou vert-de-gris qui se forme sur le cuivre ordinaire.

Certains minéraux sont souvent associés à l'azurite, notamment la [malachite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Malachite), mais aussi d'autres tels que la [limonite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Limonite), la [calcite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Calcite) (ou la [dolomite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Dolomite)), l'[antlérite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Antl%C3%A9rite), la [cuprite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Cuprite), la [cérusite](https://fr.wikipedia.org/wiki/C%C3%A9rusite), la [smithsonite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Smithsonite), la [chalcocite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Chalcocite), le [chrysocolle](https://fr.wikipedia.org/wiki/Chrysocolle), la [ténorite](https://fr.wikipedia.org/wiki/T%C3%A9norite), ou plus rarement la [brochantite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Brochantite), l'[atacamite](https://fr.wikipedia.org/wiki/Atacamite) et/ou le [cuivre natif](https://fr.wikipedia.org/wiki/Cuivre_natif).

On retrouve la Malachite un peu partout dans le monde. Des gisements existent en Australie, aux Etats-Unis, en Italie et même en France. La Malachite est un minéral secondaire qui se forme dans les gîtes de Cuivre. Cette pierre émerveille les chercheurs avec ses reliefs précis et étincelants.