



Amblygonite

L'amblygonite est une espèce minérale rare qui se présente sous la forme d'un phosphate basique de lithium, sodium et aluminium. Sa formule chimique est $(\text{Li,Na})\text{AlPO}_4(\text{F,OH})$. Elle appartient à la classe des phosphates anhydres et cristallise dans le système triclinique.

L'amblygonite est souvent trouvée dans les gisements de pegmatites, qui sont des roches magmatiques riches en minéraux précieux. Elle est utilisée comme pierre précieuse dans la fabrication de bijoux.

L'histoire de l'amblygonite remonte à plusieurs siècles. Elle a été découverte pour la première fois au XVIII^e siècle dans les montagnes de l'Europe centrale. Depuis lors, elle a été extraite dans diverses régions du monde, notamment en Europe, en Amérique du Nord et en Australie.

L'amblygonite est appréciée pour sa couleur douce et ses propriétés optiques. En lithothérapie, elle est considérée comme une pierre apaisante qui favorise la détente et l'équilibre émotionnel. Elle est également associée à la purification de l'esprit et à la stimulation de l'intuition.

En résumé, l'amblygonite est une gemme naturelle rare et précieuse, utilisée dans la fabrication de bijoux. Son histoire remonte à plusieurs siècles et elle est appréciée pour ses propriétés apaisantes et équilibrantes.

Description générale:

Nom(s) :	Amblygonite
Étymologie :	Du grec <i>ambly</i> = émoussé et <i>gonia</i> = angle (Breithaupt, 1817)
Groupe, Famille :	Groupe des Amblygonites
Type :	Naturel
Couleur :	Généralement Incolore, Blanc, Jaunâtre, Jaune doré à Jaune foncé Parfois Vert pomme pâle, Rose pâle (magenta pâle), Vert, Bleu clair ou Brun
Lustre :	Vitreux, Gras à Nacré sur les clivages
Genèse :	Pegmatite, Pneumatolytique
Origine :	France, Myanmar (ex Birmanie), États-Unis, Brésil, etc.
Système cristallin :	Triclinique
Composition chimique :	$(\text{Li,Na})\text{Al}(\text{PO}_4)(\text{F,OH})$ généralement $\text{Li} \gg \text{Na}$ et $\text{F} > \text{OH}$ forme une série avec Montébrasite: $(\text{Li,Na})\text{Al}(\text{PO}_4)(\text{OH,F})$ et Natromontébrasite: $(\text{Na,Li})\text{Al}(\text{PO}_4)(\text{OH,F})$
Transparence :	Transparent

Propriétés optique:

Doublage :	Nul à Léger
Caractère optique :	Biaxe négatif; (Changement de signe (Biaxe positif) pour devenir Montébrasite à $2V=90^\circ$ (vers 60% de OH))
Polariscope :	Anisotrope: Rétablit tous les 90°
Indice de réfraction :	$N_p=1.578$ à 1.597 $N_m=1.595$ à 1.605 $N_g=1.598$ à 1.612
Biréfringence :	- 0.020 à -0.022
Dispersion :	
Pléochroïsme :	Nul à Très faible: Nuances Incolore, Jaune pâle (pierre jaune pâle)
Spectre d'absorption :	Non observable / Non diagnostique
Luminescence :	Nulle à Faible : Verte, Bleue, Orange, Brune suivant provenance
UV Court (254nm) :	Nulle à Faible Bleue
UV Long (366nm) :	Nulle à Faible Orange, Verte, Brune
Réaction au filtre Chelsea :	Inerte

Propriétés physique:

Densité :	2.98 à 3.11
Dureté :	5 à 6
Clivage :	Un clivage parfait suivant une direction {100}, un bon selon {110}
Cassure :	Irrégulière fragile
Couleur du trait :	Blanc
Résistance au choc :	Faible
Résistance à la chaleur :	Mauvaise