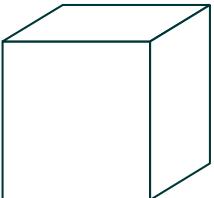


# LES 7 SYSTÈMES CRISTALLINS

GALERIE DES MINÉRAUX

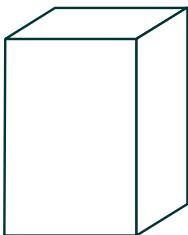
En cristallographie, les systèmes cristallins sont des catégories qui décrivent la manière dont les atomes s'organisent dans l'espace pour former un cristal. Chaque système est défini par la longueur des axes et les angles d'ouverture entre eux, ce qui détermine la symétrie et la forme géométrique du cristal.

Certains minéraux sont dits amorphes car leurs atomes ne s'organisent pas en structure cristalline, souvent à cause d'un refroidissement rapide ou d'une origine organique. Ces systèmes sont fondamentaux pour identifier les minéraux, comprendre leur croissance, leur propriétés physiques (comme la dureté ou la clivabilité, c'est-à-dire, la capacité d'un minéral à se casser selon des plans spécifiques), et même leur comportement optique.



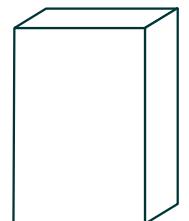
## Cubique (ou isométrique)

Très symétrique, formes régulières comme des cubes ou des octaèdres  
Bases : 2 carrés - Faces : 4 carrés  
Exemple : Pyrite



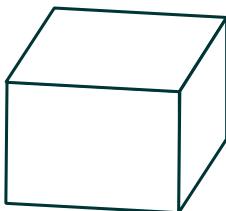
## Quadratique (ou tétragonal)

Cristaux allongés ou aplatis  
Bases : 2 carrés - Faces : 4 rectangles  
Exemple : Zircon



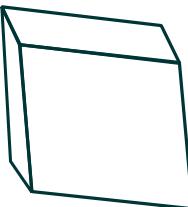
## Orthorhombique

Cristaux allongés ou tabulaires  
Bases : 2 rectangles - Faces : 4 rectangles  
Exemple : Stibine



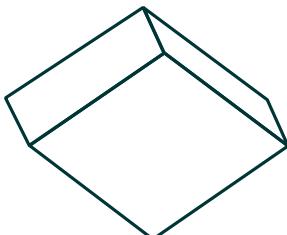
## Monoclinique

Formes inclinées, souvent en lamelles  
Bases : 2 rectangles  
Faces : 2 rectangles + 2 parallélogrammes  
Exemple : Orthose



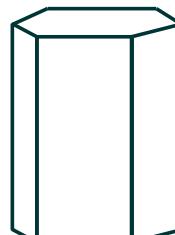
## Triclinique

Le moins symétrique, formes irrégulières  
Bases : 2 parallélogrammes  
Faces : 4 parallélogrammes  
Exemple : Turquoise



## Rhomboédrique (ou trigonal)

Formes souvent prismatiques ou scalénoédriques  
Bases : 2 losanges - Faces : 4 losanges  
Exemple : Calcite



## Hexagonal

Structure à base de prismes à six côtés  
Bases : 2 hexagones - Faces : 6 rectangles  
Exemple : Quartz