

PREMIERE PARTIE

PROPRIÉTÉS PHYSIQUES DES MINÉRAUX

Chapitre I

STRUCTURE RÉGULIÈRE DES MINÉRAUX

Les minéraux sont dits à *structure régulière* quand leurs surfaces et leurs angles sont constamment les mêmes pour une même espèce. C'est ainsi, par exemple, que le Sel gemme paraît formé de cubes juxtaposés ; et quand on le casse, ses fragments ont encore la forme cubique. Cette cassure régulière démontre que le minéral dont il s'agit a une structure régulière, c'est-à-dire que les parcelles invisibles de matière dont il est composé—et que l'on nomme “molécules,” composées elles-mêmes d’ “atomes”—sont disposées suivant un ordre invariable.

Un fragment plus ou moins volumineux de minéral, et ayant une forme régulière toujours la même pour un même minéral, c'est cela que l'on nomme *cristal*. On donne le nom de *cristallographie* à cette partie de la science qui étudie les formes cristallines (ou cristaux) des minéraux.

Le cristal, à l'extérieur, offre des faces ou des plans plus ou moins étendus, séparés par des angles ou arêtes.

Les cristaux n'ont pas de volume déterminé ; il y en a de très gros, et de si petits qu'on ne peut même les voir à l'œil nu.

Dans la nature comme dans les laboratoires scientifiques ou industriels, les cristaux ne peuvent se former que lorsque la substance minérale passe de l'état gazeux ou de l'état liquide à l'état solide. Cela se produit : 1^o quand une dissolu-