

**CRISTALLOGÉNIE.** — Pour qu'un corps puisse prendre la forme cristalline, il faut que ses molécules se réunissent lentement de manière à constituer des groupements parfaitement réguliers, ce qui ne peut se faire que lorsque les corps passent de l'état gazeux ou liquide à l'état solide. Or la solidification peut être le résultat de l'évaporation d'une dissolution, du refroidissement d'une substance fondue ou enfin de la condensation d'une vapeur. De là trois modes de cristallisation.

Lorsqu'une dissolution est soumise à l'évaporation, elle se concentre peu à peu, elle devient sursaturée et la substance dissoute se solidifie en cristaux d'autant plus beaux, d'autant plus réguliers, que l'évaporation a été plus lente.

Par la fusion, les molécules d'un corps sont éloignées les unes des autres et lorsque ce corps se refroidit, elles se rapprochent graduellement pour se grouper en cristaux. Ici encore la beauté, la perfection des cristaux dépend de la lenteur du refroidissement. Si le liquide se solidifie rapidement, les cristaux sont petits, mal définis, si au contraire le liquide ne se refroidit que lentement, on peut avoir de belles cristallisations.

Enfin dans certains cas une vapeur passe directement à l'état solide, sans se liquéfier. Elle peut alors former de beaux cristaux. C'est ainsi que l'iode et le soufre se subliment et cristallisent avec une grande facilité.

Tels sont, sans doute, les procédés qui, dans l'écorce terrestre, ont présidé simultanément ou séparément à la formation des cristaux naturels.

**DÉTERMINATION DES FORMES CRISTALLINES.** — Si les cristaux étaient toujours réguliers, on pourrait détermi-