

sur du charbon, soit seule, soit avec du carbonate de soude ou du cyanure de potassium : ici, encore, les phénomènes qui se produisent permettent de se renseigner sur la composition du minéral étudié. — Les procédés que nous venons de décrire sommairement constituent l'analyse ou l'essai *par voie sèche*.

Il y a aussi l'analyse ou essai *par voie humide*, qui ne peut se pratiquer que sur le minéral préalablement dissous, et au moyen de réactifs à l'état liquide. — Par "réactif", on entend une substance dont on se sert pour reconnaître la nature d'une autre substance inconnue, par l'action qu'elle exerce sur elle. C'est précisément la nature de l'action exercée par le réactif qui permet de reconnaître tel ou tel élément dans le minéral que l'on étudie. Ainsi, lorsqu'il se produit de l'effervescence, cela indique que l'on est en présence d'un carbonate. La simple coloration d'un minéral dissous peut aussi donner une indication suffisante, comme dans le cas du Cuivre, dont les solutions sont vertes.

II. — Pour ce qui est de l'analyse QUANTITATIVE des minéraux, par laquelle on cherche à connaître les proportions dans lesquelles divers éléments sont combinés dans un minéral donné : avant de la pratiquer sur une substance minérale, il faut d'abord employer l'analyse qualitative, pour savoir quels sont les éléments qui la composent. — Ensuite, il faut séparer ces corps combinés ensemble, et c'est là la grande difficulté de l'opération. Il y faut une grande habileté chez l'opérateur, et l'emploi de méthodes très variées, suivant la nature des éléments dont l'analyse qualitative a fait reconnaître la présence dans le minéral dont l'on s'occupe. — Enfin, il faut doser ces éléments, c'est-à-dire déterminer le poids de ces divers composants. Le dosage se fait : soit à l'aide de la balance pour les éléments que l'on a pu séparer des autres ou qui font partie de combinaisons que l'on connaît déjà ; soit par le moyen plus rapide des "liqueurs titrées" (qui sont des liquides dont on connaît parfaitement la composition et qui, par les réactions nettes qu'elles produisent sur la substance que l'on étudie, en indiquent correctement la valeur quantitative).

de
en
qu
nai
da
c'e
cin
cor
de
Mi
car
No
val
l
l'er
hui
pou
fabr
tiss
C
cha
bre
la p
Les
de
cim
com
cimu