

mos estos radicales, tendremos los átomos elementales azufre, oxígeno, calcio é hidrógeno, respectivamente, homogéneos también. Poco importa considerar estos átomos unos dentro de otros, ó unos al lado de los otros, ni suponerlos esferoidales ó angulosos, como están figurados en el número 1, lámina 1.^a, A, B, C; el hecho es que hay átomos simples y átomos compuestos, que pueden condensarse más ó menos, y los segundos ser formados hasta por cuatro elementos, y raras veces seis ó más. Pero en los cuerpos cristalizables, la forma regular que determinan, descubre en muchos casos su naturaleza, y aun cuando esta forma pueda variar, debemos conocerla y apreciarla con todas las modificaciones de que es susceptible.

Dos fenómenos principales y muy notables presentan algunos cuerpos: 1.º Cambio de propiedades en los compuestos de elementos de una misma naturaleza y en una misma relación atómica (cuerpos isómeros). 2.º Una forma común para los compuestos de dos ó más elementos de naturaleza diferente (cuerpos isomorfos).

El cambio de propiedades en los compuestos isómeros no se limita á las físicas; también las químicas varían en muchos casos. Si el compuesto sólo es modificado en su forma, densidad, dureza, propiedades ópticas, etc., se dice que es bimorfo, trimorfo ó polimorfo; si varían también sus propiedades químicas, se llama comúnmente isómero. El bimorfismo, trimorfismo y polimorfismo, no son más que una modificación de la isomería; pero ésta se observa en los compuestos, y el bimorfismo, trimorfismo y polimorfismo se presentan también en los simples. Ejemplo: el azufre puede cristalizar en octaedros rectos de base romboidal del cuarto sistema, ó por fusión, en prismas alargados oblicuos, de base romboidal, correspondiente al quinto sistema: es, por lo mismo, un cuerpo bimorfo, y toma, además, la forma utricular. El carbono ofrece tres aspectos diferentes: se dice con más propiedad que es un cuerpo simple, trimorfo. Entre los compuestos, tomaremos el carbonato de cal, por ser el primer compuesto bimorfo que se conoció. La Aragonita cristaliza en prismas rectos de base rectangular, y el Espato de Islandia en romboedros.

El isomorfismo supone necesariamente cambio de elementos y no de forma: es decir, que un elemento ó un radical substituye á otro en su totalidad ó en parte, sin que varíe el tipo del compuesto: un equivalente de proto-óxido de fierro se combina con dos de peróxido,