

llama *desagregación*. Hay compuestos que se funden con más facilidad cuando se ponen en contacto con otros más fusibles: también se combinan por este medio en otro orden, haciéndose solubles, como cuando se examinan los sulfatos de base terrosa, los silicatos, etc. Las sustancias empleadas como intermedio, son de preferencia los compuestos conocidos con los nombres de *fundente blanco* y *fundente negro*: también se hace uso del carbonato, del borato de sosa y del hidrato de barita; pero lo que más se recomienda es una mezcla, en la relación de sus pesos atómicos, de los carbonatos de potasa y de sosa, ó sea de trece partes del primero y diez del segundo, uno efflorecido y el otro desecado.

Hay cuerpos que retienen una cantidad de agua, en la que se cree que se disuelven cuando se ponen al fuego, ó cuando menos que favorece su acción disolvente; esto es lo que se conoce con el nombre de *fusión acuosa*: si el cuerpo no contiene agua ó está en combinación perfecta, ó se funde habiéndola perdido, se llama *fusión ígnea*. Muchos compuestos, principalmente las sales, pasan por la fusión acuosa y después por la ígnea.

Cuando se practica la fusión de los metales, toman después del enfriamiento formas particulares, según la cantidad que se funde y el medio de que se usa: si resulta un pequeño cuerpo esférico, se llama *grano*; si discoideo, *tejo*; y si la cantidad fundida es considerable, se forman artificialmente rieles, barras, etc.

La fusión de algunos cuerpos se hace en ciertos casos en contacto con una mezcla de arcilla y carbón reducido á polvo grueso, de manera que queden cubiertas las paredes del crisol: esta preparación es lo que se llama *brazca*.

También se practica la fusión con el objeto de dividir los metales, enfriándolos rápidamente en el agua ó en otro vehículo, después de pasarlos por cribas, si la cantidad lo exige así: esto es lo que se llama *reducir á granalla*, y así se dice granalla de zinc, de estaño, de plomo, etc.

El estudio de las propiedades particulares de los cuerpos fusibles, sean simples ó compuestos, da á conocer las precauciones que se han de tomar al fundirlos.

14. EVAPORACIÓN.—Es la operación que tiene por objeto separar un líquido de uno ó muchos cuerpos fijos ó menos volátiles que él.