

práctica cortando, limando, raspando, triturando, contundiendo ó pulverizando. Algunas de estas operaciones se subdividen con relación á los instrumentos empleados al practicar la división: se corta con tijeras ó con cuchillo; se lima con escofinas ó con limas comunes; se raspa y se rae con legras, raedores y rayos; se tritura, se contunde y se pulveriza usando de pilones, rastras ó arrastres, morteros, tambores, cilindros y pórfidos con moletas. Cada una de estas operaciones tiene nombres particulares, como contusión, trituración, levigación, porfidización, etc. La dilución y precipitación, que algunos comprenden en la pulverización, no deben confundirse con ésta.

La pulverización se hace con intermedio ó sin él: el fósforo se pulveriza fundiéndolo en agua ó en el alcohol, y agitando el líquido hasta su enfriamiento: algunas resinas y aceites sólidos, empleando el alcohol ó el éter; ciertas partes vegetales y animales, con el azúcar ó la goma. Se usa también de estas sustancias para reducir á polvo fino algunos metales, como el oro, la plata y otros que son maleables; por último, algunas sales se pulverizan por cristalización inicial.

7. **DESECACION.**—Es la operación que tiene por objeto privar á los cuerpos de la humedad que retienen *mecánicamente* entre sus partículas ó condensada en su superficie.

Esta operación es de la mayor importancia para conocer y señalar los fenómenos en las combinaciones, y para tener buenos resultados analíticos, pues es indudable que las diferencias que se encuentran en las análisis de un mismo compuesto, dependen, en el mayor número de casos, de su estado higroscópico.

El agua se combina con muchos cuerpos: entonces pertenece á su constitución misma, y no debe procurarse quitarla por la desecación, cuando se desea conocer la naturaleza del compuesto. Un equivalente de óxido de potasio se combina con otro de agua, y al compuesto que resulta se le da el nombre de potasa cáustica: si se abandona al aire ó se trata por el agua, tomará uno, dos, cuatro ó más equivalentes, formando una solución de hidrato de protóxido de potasio ó un polihidrato. La evaporación y la fusión ígnea privarán á este compuesto del agua en exceso, volviéndolo á la combinación de equivalente por equivalente: diremos entonces que hubo una desecación, ó que el hidrato de potasa se puede secar sin descomponerlo, llevándolo hasta la fusión. No debe confundirse la evaporación con la