

Es parcial ó total: en el primer caso, sólo se separa una parte del vehículo: en el segundo, la totalidad; en cuyo caso se dice: *evaporación hasta la sequedad*.

El objeto inmediato de la evaporación es aprovechar los residuos, y en esto se distingue de la destilación, cuyo objeto es, por lo común, aprovechar el producto evaporado.

La evaporación puede hacerse al aire libre y á la temperatura ordinaria (evaporación espontánea), por corrientes de aire, por el vacío, por una atmósfera desecada ó por la acción del fuego: en este caso se usa del vapor (evaporación en baño de vapor), del agua (evaporación en baño de maría), de la arena (evaporación en baño de arena), del aceite, del sulfato de sosa, del cloruro de calcio y, en general, de toda sustancia que conserve su estado á una temperatura superior á la del agua hirviendo: por último, en la estufa ó á fuego desnudo, según la temperatura conveniente á cada uno de los cuerpos que se someten á la evaporación. Sea cual fuere el medio evaporatorio que se adopte, no debe olvidarse una condición importante, de grande influencia en los resultados, á saber: disminuir cuanto sea posible la presión para favorecer la evaporación.

La práctica ha establecido algunas reglas que sirven de guía para suspender la evaporación en algunos casos. Las soluciones salinas que han de abandonarse para que cristalicen por el enfriamiento, se evaporan hasta que, á un hervor tranquilo, aparece á la superficie del líquido una costra más ó menos gruesa: esto es lo que se llama *evaporación hasta la película*.

La forma, el tamaño y la materia de los vasos evaporatorios, es relativa á la naturaleza de las sustancias que se quieren evaporar: si se hace en vasijas cerradas, toma el nombre de evaporación por destilación.

Se han inventado muchos aparatos evaporatorios; pero en general, los más útiles y económicos, especialmente para la industria, son aquellos en que se hace uso del vapor de agua á las presiones convenientes; debiendo tenerse presente, que en los trabajos industriales, lo que más importa es economizar tiempo y combustible; mas cuando se analiza un cuerpo, lo que debe procurarse con más esmero, es evitar las pérdidas, y cuidar de la limpieza y perfección.

Por último, la evaporación y la vaporización deben confundirse en química, porque el químico sólo ve en los dos casos la propiedad