

descenso y por lado (*per ascensum, per descensum et per latus*), hoy apenas se usan esas voces como un recuerdo histórico.

16. **CONCENTRACIÓN.**—Esta operación no difiere esencialmente de las anteriores, sino por el objeto que se propone el que la practica y por el modo de practicarla. La *concentración* tiene por objeto separar de los cuerpos líquidos una parte de sus disolventes; ó sea reducirlos á menor volumen, ya por la acción del calórico, por la del hielo, etc.; así es que se concentran los ácidos, las soluciones salinas, las azucaradas, etc., y se usa de la evaporación, de la destilación ó del abatimiento de temperatura, según los casos. Se llama, en general, ácido acético concentrado, tanto al monohídrico que marca 8°, 5°, como al trihídrico, que señala 10°, 5°, ya se obtengan á esos grados por la destilación, ó empleando una mezcla refrigerante. Lo que importa notar es que la rectificación supone que se aprovecha el producto destinado, mientras en la concentración se utiliza éste ó el residuo, como en la de los ácidos sulfúrico, acético y otros.

17. **CLARIFICACIÓN.**—Esta operación consiste en separar de un líquido las partículas sólidas que tiene en suspensión y lo hacen turbio. Se practica por medio de la *depuración* ó *purificación*, de la *decantación*, *filtración*, *despumación*, etc. En algunos casos se hace uso de ciertas sustancias ó de agentes, que favorecen la clarificación, sea obrando mecánicamente como el calórico, la sangre, la gelatina y la clara de huevo; ó bien por la acción química, empleando la sosa, la cal y los ácidos.

18. **LEJIVIACIÓN Ó LENIVIACIÓN.**—Esta operación tiene por objeto separar de los cuerpos sólidos las partes solubles, empleando vehículos adecuados á temperaturas convenientes y en diversas porciones, que desalojan á su vez, el líquido que había obrado antes.

El desalojamiento generalmente empleado hoy en química y aun en la industria, y que Robiquet había usado antes en sus investigaciones químicas, no es otra cosa que la lejiviación antiguamente conocida.

Se practica de preferencia para lavar algunos cuerpos, siempre que la cantidad de materias solubles sea corta con relación á la masa; cuando se quieren tener líquidos muy concentrados ó hacer la evaporación en el menor tiempo posible. Si la sustancia que se desea obtener es soluble en frío, ó si hay otras pocas solubles á la temperatura y presión comunes, se prefiere el vehículo en su estado ordinario: de lo contrario, se usa caliente ó hirviendo.