

calis. 4.^a Dejar por la incineración la menor cantidad posible de residuo.

Es muy conveniente, al hacer los filtros de papel, no quebrar demasiado las partes dobladas; no poner el líquido que se requiere filtrar, sino cuando haya sido lavado y amoldado el filtro en el embudo; y por último, hacer que el líquido caiga primero sobre una varilla de vidrio, evitando el choque directo sobre el papel.

24. MEZCLA Y COMBINACIÓN, SOLUCIÓN Y DISOLUCIÓN.—Es muy conveniente fijarse en el significado de estas palabras, ya por el uso frecuente que se hace de ellas, y ya por no estar de acuerdo todos los autores en el que deben tener. En la parte final y bajo el rubro de *apéndice*, se hallarán los fundamentos que he tenido para preferir las siguientes definiciones.

MEZCLA.—Se da este nombre á la interposición más ó menos íntima, y en proporciones arbitrarias, de dos ó más cuerpos sólidos, líquidos ó gaseosos; pero conservando cada uno las propiedades que tenían, y sin que al unirse presenten fenómeno alguno apreciable, aun empleando los medios de observación más delicados.

COMBINACIÓN.—Es la unión molecular, en proporciones definidas, de dos ó más cuerpos de naturaleza diferente, cuyo producto es homogéneo, aun en la más pequeña partícula. También pudiera decirse que es la afinidad puesta en acción.

SOLUCIÓN Y DISOLUCIÓN.—Hay autores que confunden estas dos voces, dándoles una misma significación; pero otros llaman solución á la desaparición de un cuerpo en un líquido, sin los indicios comunes á las combinaciones. Por el contrario, dicen que hay disolución cuando se nota una reacción ó sea la combinación propiamente dicha. Veremos en las adiciones los fundamentos que hay para confundir las dos voces, diciendo: que *se entiende por solución ó disolución, la unión íntima de un cuerpo sólido ó gaseoso en un vehículo apropiado, que dé por resultado un todo homogéneo*. Cuando al verificarse esa unión hay cambio notable en la temperatura, desarrollo de electricidad, y en general, los signos comunes y muy manifiestos de las combinaciones, se llama *solución química*. Si, por el contrario, esos signos no son manifiestos, se llama *solución simple*. Ejemplo de lo primero, es la desaparición del mercurio en el ácido azótico; y de lo segundo, la del azúcar en el agua.

El estudio de las propiedades particulares de cada uno de los cuer-