**COMPUESTOS QUÍMICOS**

En [química](http://es.wikipedia.org/wiki/Qu%C3%ADmica), un **compuesto** es una [sustancia](http://es.wikipedia.org/wiki/Sustancia_qu%C3%ADmica) formada por la unión de dos o más [elementos](http://es.wikipedia.org/wiki/Elemento_qu%C3%ADmico) de la [tabla periódica](http://es.wikipedia.org/wiki/Tabla_peri%C3%B3dica_de_los_elementos). Una característica esencial es que tiene una [fórmula química](http://es.wikipedia.org/wiki/F%C3%B3rmula_qu%C3%ADmica). Por ejemplo, el [agua](http://es.wikipedia.org/wiki/Agua) es un compuesto formado por [hidrógeno](http://es.wikipedia.org/wiki/Hidr%C3%B3geno) y [oxígeno](http://es.wikipedia.org/wiki/Ox%C3%ADgeno) en la razón de 2 a 1 (en número de átomos). .

En general, esta razón fija es debida a una propiedad intrínseca (ver [valencia](http://es.wikipedia.org/wiki/Valencia_%28qu%C3%ADmica%29)). Un compuesto está formado por [moléculas](http://es.wikipedia.org/wiki/Mol%C3%A9cula) o iones con [enlaces](http://es.wikipedia.org/wiki/Enlace_qu%C3%ADmico) estables y no obedece a una selección humana arbitraria. Por este motivo el [bronce](http://es.wikipedia.org/wiki/Bronce) o el [chocolate](http://es.wikipedia.org/wiki/Chocolate) son denominadas [mezclas](http://es.wikipedia.org/wiki/Mezcla) o [aleaciones](http://es.wikipedia.org/wiki/Aleaci%C3%B3n), pero no compuestos.

Los elementos de un compuesto no se pueden dividir o separar por procesos físicos (decantación, filtración, destilación, etcétera), sino sólo mediante [procesos químicos](http://es.wikipedia.org/wiki/Reacci%C3%B3n_qu%C3%ADmica).