

Ley de la **COMPOSICIÓN DEFINIDA**.

Conocida también como **ley de las proporciones definidas** o *ley de la composición constante*. Enuncia que cuando dos o más elementos se combinan para formar un compuesto, lo hacen en una relación o proporción definida de números enteros de átomos.

En 1800 Proust efectuó una observación que para la molécula de agua, siempre se tendrá un 11.1% de hidrógeno y un 88.9% de oxígeno en peso no importando cual sea el estado del agua.

Define la ley de las proporciones definidas, como la relación en peso de los elementos presentes en cualquiera de los compuestos idéntico es siempre la misma.

Para el caso agua, H₂O

Elemento	%	W(g)	Peso Atómico	Átomogramo	Relación
H	11.1	11.1	1	11.1	2
O	88.9	88.9	16	5.55	1

Para el ejemplo de dióxido de estaño, SnO₂, tendremos:

Elemento	%	W(g)	P.A.	Átomog	Relación
Sn	79	79	118.7	0.66	1
O	21	21	16	1.31	1.98≈2

O para el óxido de estaño, se tendría

Elemento	%	W(g)	P.A.	Átomog	Relación
Sn	88	88	118.7	0.74	1
O	12	12	16	0.75	1

O el caso del sulfuro de hierro, será:

Elemento	%	W(g)	P.A.	Átomog	Relación
Fe	63.6	63.6	55.9	1.13	1
S	36.4	36.4	32	1.13	1