



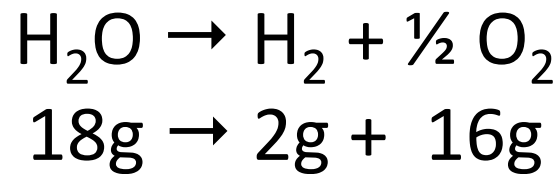
Leis Ponderais

Talita M.

Lei da Conservação da Massa (de Lavoisier)

- A massa final de um recipiente fechado, após ocorrer uma reação química dentro dele, é sempre igual à massa inicial.
- A massa dos produtos é igual à massa dos reagentes.

Exemplo:



Leis Ponderais – Talita M.



Lei das Proporções Constantes (de Proust)

H ₂ O	→	H ₂	+	½ O ₂
9g		1g		8g
18g		2g		16g
27g		3g		24g
100g		11,11g		88,89g

8x

Ou seja, em massa, tem-se 1 parte de H₂ para 8 partes de O₂.

CO ₂	→	C	+	O ₂
11g		3g		8g
22g		6g		16g
44g		12g		32g
100g		27,27g		72,73g

Qual a proporção?

3 partes de C para 8 partes de O₂.

Leis Ponderais – Talita M.

