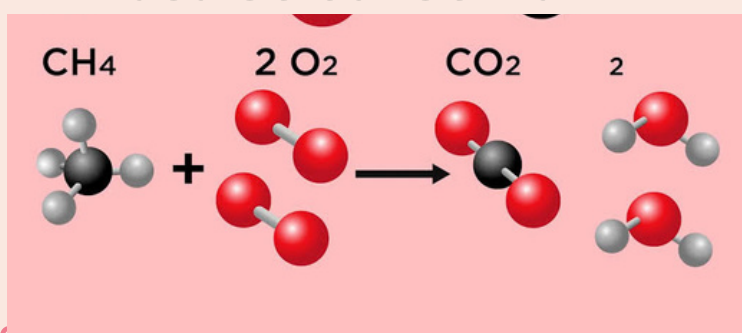


LEYES PODERALES

1 Ley de la conservación de la masa de A. Lavoisier:

La materia no se crea ni se destruye solo transforma .
En toda reacción química la masa se conserva



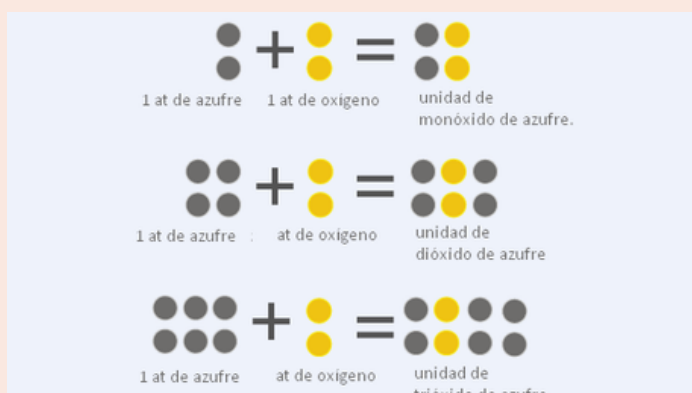
2 Ley de las proporciones definidas de J.L. Proust:

Diferentes átomos se combinan en relaciones simples de número enteros para formar compuestos.



3 Ley de las proporciones múltiples de Dalton:

Siempre que los mismos dos elementos forman más de un compuesto .



Autor: por wuolah

04/01/2024. Leyes ponderales.

Woulah.<https://wuolah.com/blog/leyes-ponderales->