

Teoria de conservação das massas de Lavoisier

Através dos resultados de seus experimentos, Lavoisier formulou uma lei que pode ser enunciada da seguinte maneira:

“Em qualquer transformação química feita em recipiente fechado, a soma das massas dos reagentes é igual a soma das massas dos produtos”.

Dando continuidade aos seus experimentos, Lavoisier chegou ainda a uma complementação fundamental de sua lei.

“Nas reações químicas, não apenas a massa das substâncias envolvidas se conserva, mas também a massa dos elementos que constituem as substâncias permanece constante”.

Isso significa que, nas reações químicas, os elementos não se transformam uns nos outros. Essa conclusão pôs um ponto final, naquela época, às ideias de transmutação dos metais dos alquimistas.