

قانون حفظ الكتلة

قانون حفظ الكتلة: مجموع كتل المواد الناتجة عن التفاعل الكيميائي تساوي دائماً مجموع كتل المواد الأصلية (المتفاعلة)؛ أي أن الكتلة لا تفنى ولا تُستحدث خلال التفاعل الكيميائي.

مثال:

عند حرق كمية محددة من الخشب، فإن كتلة الخشب المحترقة تساوي مجموع كتل الرماد والغازات الناتجة.