

المعادلة الكيميائية الموزونة



لكي تكون المعادلة الكيميائية موزونة يجب أن تحقق الشرطين التاليين:

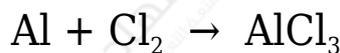
1. قانون حفظ المادة: تساوي أعداد الذرات وأنواعها في طرفي المعادلة الكيميائية.
2. قانون حفظ الشحنة الكهربائية: تساوي المجموع الجبري للشحنات في طرفي المعادلة.

وعليه يمكن تعريف المعادلة الكيميائية الموزونة على النحو التالي:

المعادلة الكيميائية الموزونة: هي المعادلة التي تحقق قانوني حفظ المادة وحفظ الشحنة الكهربائية.

سؤال :

فسر سبب كون المعادلتين التاليتين غير موزونتين:



الحل:

المعادلة الأولى: لم تحقق قانون حفظ الشحنة الكهربائية.

المعادلة الثانية: لم تحقق قانون حفظ المادة.

طرق موازنة معادلات التأكسد والاختزال

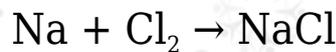
1. طريقة المحاولة والخطأ.
2. طريقة نصف التفاعل (أيون - إلكترون).

الموازنة بطريقة المحاولة والخطأ

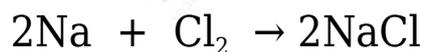
تستخدم طريقة المحاولة والخطأ لموازنة تفاعلات التأكسد والاختزال البسيطة.

مثال:

وازن معادلة التفاعل التالي بطريقة المحاولة والخطأ:

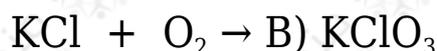
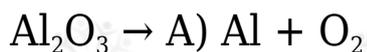


بمجرد النظر نلاحظ أنه يلزم ضرب كل من Na , NaCl في (2) لتصبح المعادلة موزونة.



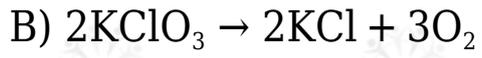
سؤال:

وازن معادلتى التفاعل التاليتين بطريقة المحاولة والخطأ:



الحل:





ولكن هذه الطريقة لا تصلح للتفاعلات الأكثر تعقيداً، لذا توزن المعادلات بطريقة نصف التفاعل.