

الخطة العلاجية للاختبار التكويني

الفرع	المادة	كيمياء 1	الفصل الدراسي	الثالث	اسم الطالب
القسم	الثانوي	الصف	1ث	أسبوع التطبيق	الفصل

يحدد قانون حفظ الكتلة من المفهوم الدال عليه

اسم المهارة

شرح المهارة

قانون حفظ الكتلة Law of onservation of Mass

تأخر استعمال العلماء للأدوات الكمية في دراسة التفاعلات الكيميائية حتى أواخر القرن الثامن عشر؛ حيث تم تطوير الميزان الحساس في ذلك الوقت. وعند استعمال الميزان في قياس كتل المتفاعلات والنواتج لكثير من التفاعلات لوحظ أن الكتلة الكلية في التفاعل تبقى ثابتة. وقد لخص الكيميائيون هذه الملاحظات في قانون علمي سمي **قانون حفظ الكتلة**. وهو ينص على أن الكتلة لا تفنى ولا تستحدث في أثناء التفاعل الكيميائي - إلا بقدره الله تعالى - أي أنها محفوظة، بمعنى أن كتلة النواتج تساوي كتلة المتفاعلات، ويعبر عن ذلك بالمعادلة:

قانون حفظ الكتلة

كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج

تقييم المهارة

1	الكتلة ثابتة في التفاعلات كيميائية أي أنها لا تنقص ولا تزيد إلا بقدره الله , قانون :	a	النسب المتضاعفة	b	النسب الثابتة	c	حفظ الكتلة	d	النسبة المئوية بالكتلة
2	كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج , قانون :	a	النسب المتضاعفة	b	حفظ الكتلة	c	النسب الثابتة	d	بقاء الطاقة

الأداء	أتقن	لم يتقن	ملاحظات المعلم
--------	------	---------	----------------