

## ورقة عمل درس التغيرات الكيميائية 2

الطالب:..... الفصل:.....

أولاً: أملئ الفراغ بما يناسبه من الآتي :-

المواد المتفاعلة

معادلة كيميائية

قانون حفظ الكتلة

المواد الناتجة

هذه تسمى

2 جزيء ماء + 2 جزيء صوديوم → جزيء هيدروجين + 2 جزيء هيدروكسيد الصوديوم

ما تم تحديده باللون الأحمر هو

2 جزيء ماء + 2 جزيء صوديوم → جزيء هيدروجين + 2 جزيء هيدروكسيد الصوديوم

ما تم تحديده باللون الأحمر هو

2 جزيء ماء + 2 جزيء صوديوم → جزيء هيدروجين + 2 جزيء هيدروكسيد الصوديوم

هذا تعريف

قانون يعني بأن المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تتحول من شكل إلى آخر

ثانياً: صل العبارة من العمود (أ) بما يناسبها من العمود (ب) :-

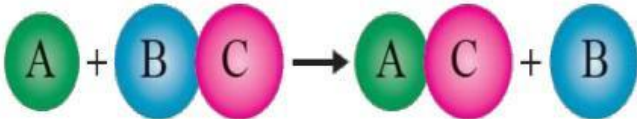
(أ)

تفاعل الاتحاد

تفاعل التحلل الكيميائي

تفاعل الإحلال

(ب)



ثالثاً: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

1- ما التفاعلات التي تحدث في أجسامنا يومياً؟

2- ما التفاعل الذي يستخدم في الصناعة لإنتاج المواد الكيميائية عامة؟

3- ما التفاعل الذي يكون ملح الطعام؟