



المدرسة الوطنية
الأرثوذكسية - الشميساني

الفصل الدراسي الثاني

الإجابة النموذجية

ورقة عمل (6) موازنة المعادلات الكيميائية

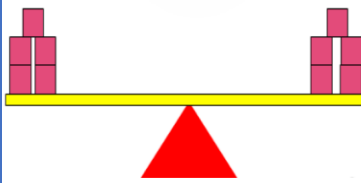
وحدة الروابط و التفاعلات الكيميائية

الصف : الثامن ()

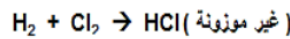
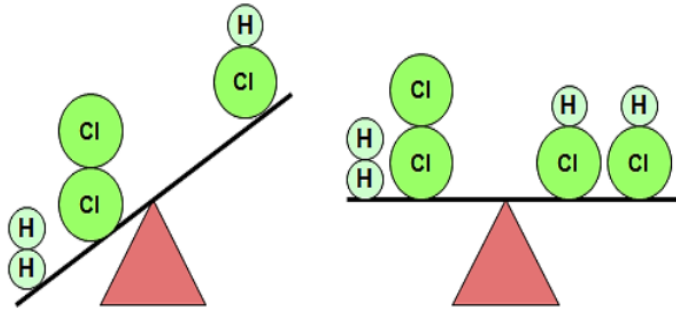
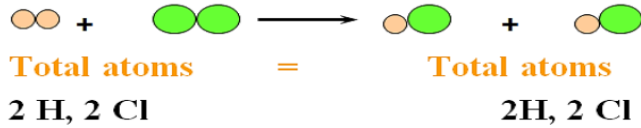
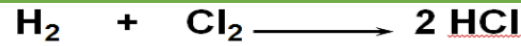
التاريخ :

الاسم :

■ ماذا نعمل للحصول على الاتزان؟؟

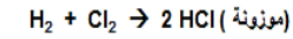


وزن المعادلات



نواتج متفاعلات

H	2	1
Cl	2	1

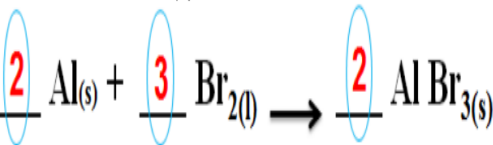


نواتج متفاعلات

H	2	2
Cl	2	2

المعاملات :

المعامل هو رقم يوضع أمام الصيغة الكيميائية في المعادلة ، لجعل عدد ذرات كل عنصر متساويا في طرفي المعادلة .
و إذا كان المعامل رقم 1 فلا أحتاج إلى كتابته .



Accredited by



Cambridge Assessment
International Education
Cambridge International School

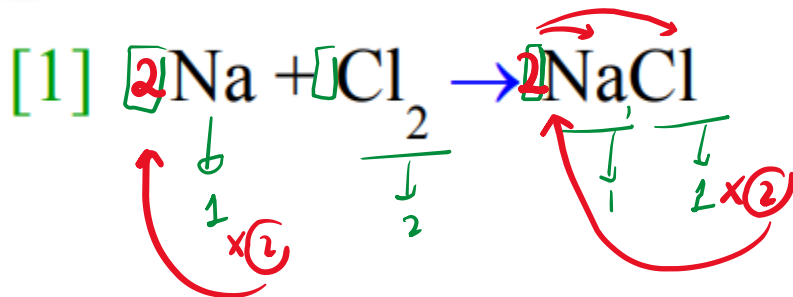
edexcel

CIS
COUNCIL OF
INTERNATIONAL
SCHOOLS

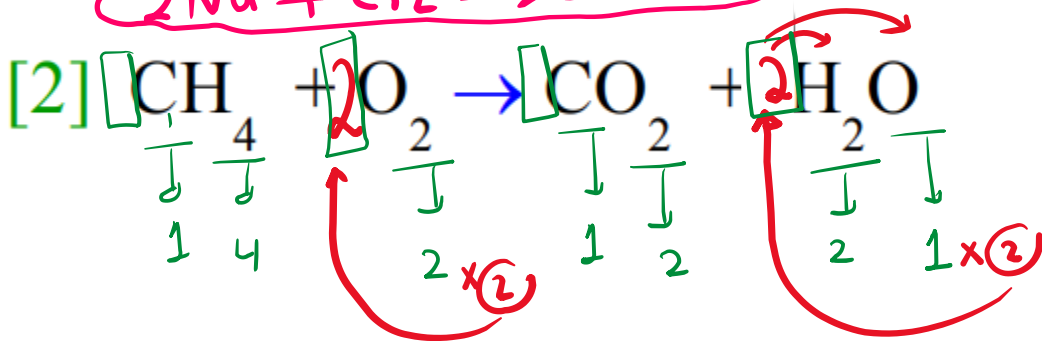


معتمدة من

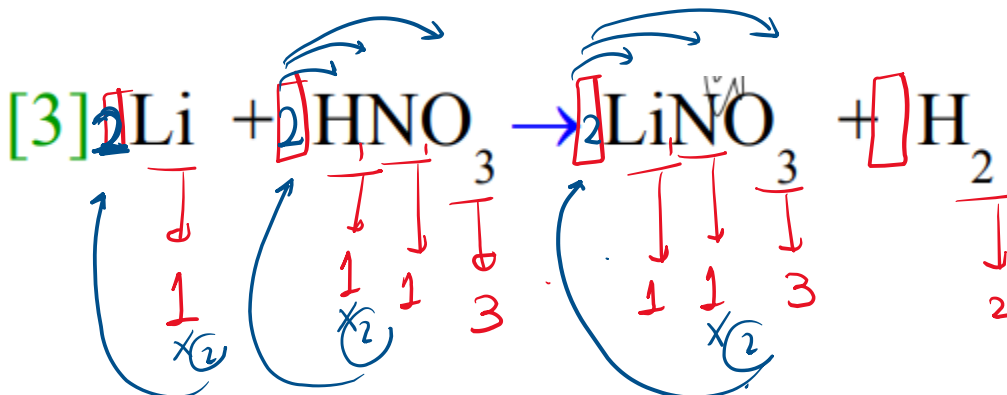
أزن المعادلات الكيميائية الآتية :



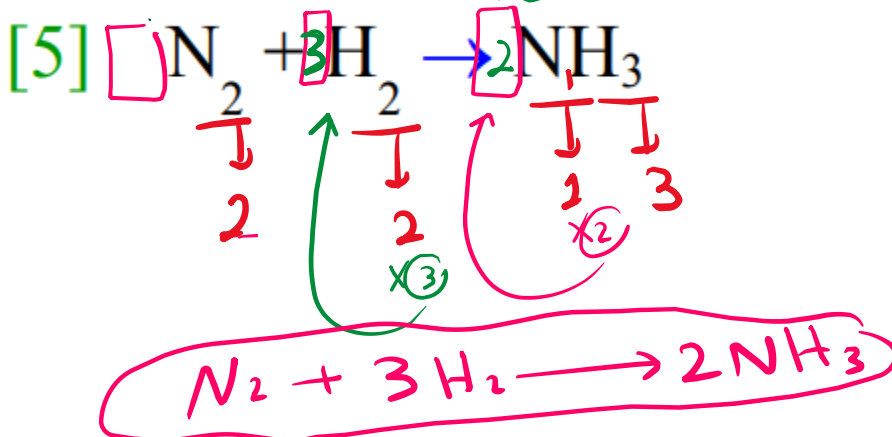
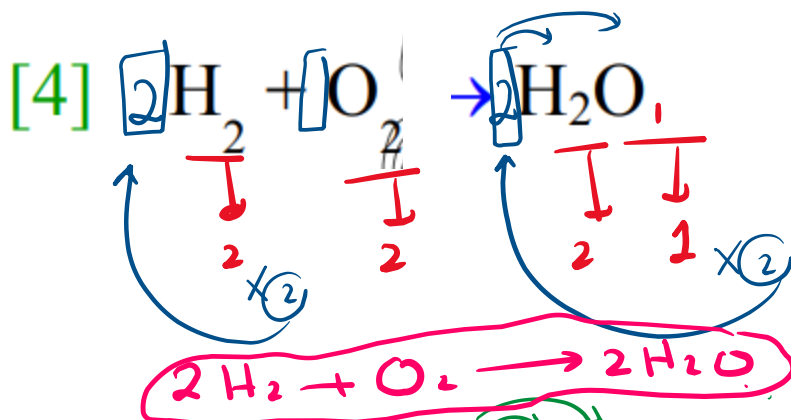
المعادلة بعد الموازنة $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$



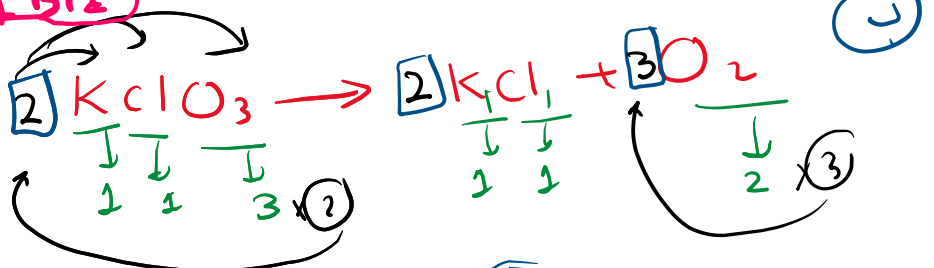
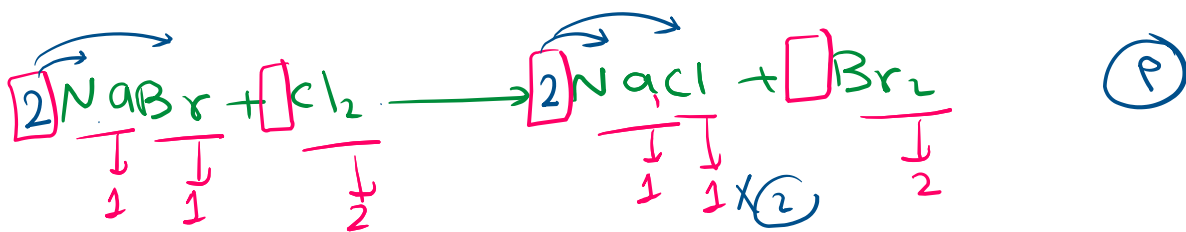
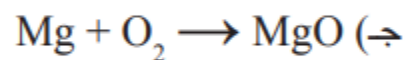
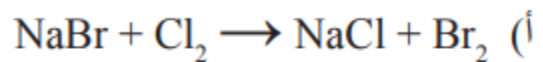
$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

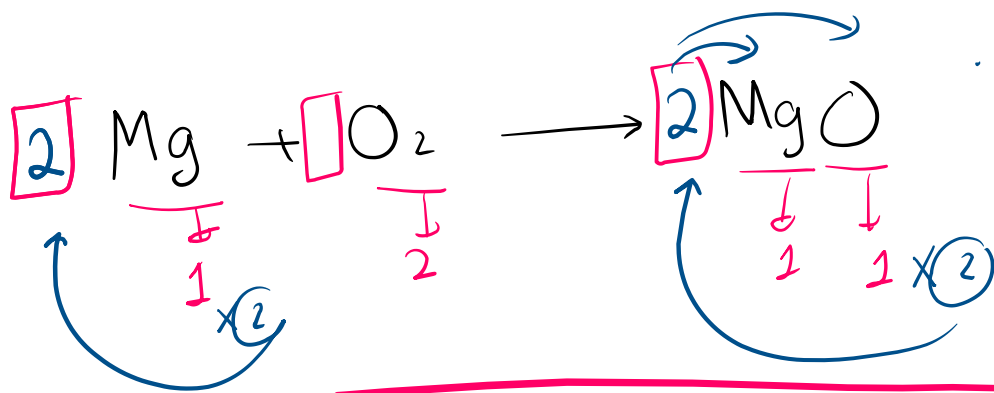


$2\text{Li} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow 2\text{LiNO}_3 + \text{H}_2$



أزّن المعادلات الكيميائية الآتية:





معلمة المادة : وسام المشني



أمثلة إضافية :

