



المدرسة الوطنية
الأرثوذكسية - الشميساني

الفصل الدراسي الثاني

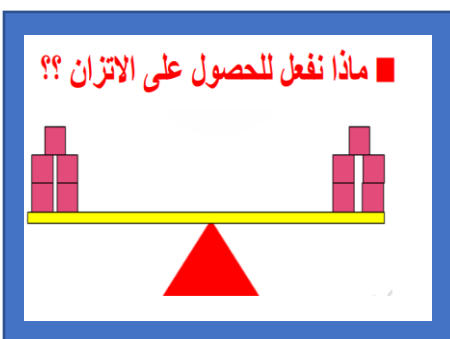
ورقة عمل (5) موازنة المعادلات الكيميائية

وحدة الروابط و التفاعلات الكيميائية

الصف : الثامن ()

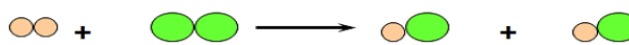
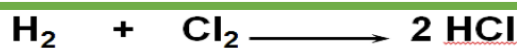
التاريخ :

الاسم :

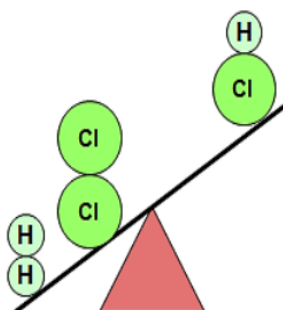


ماذا نعمل للحصول على الاتزان؟؟

وزن المعادلات



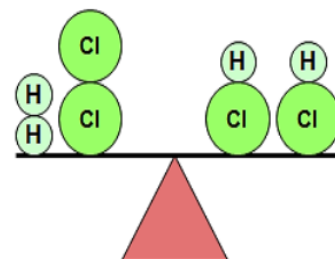
Total atoms = Total atoms
2 H, 2 Cl = 2H, 2 Cl



$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$ (غير موازنة)

نواتج متفاعلات

H	2	1
Cl	2	1



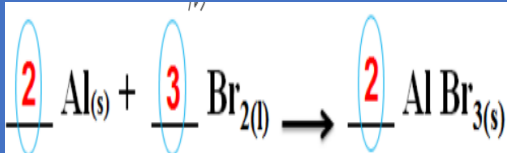
$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{HCl}$ (موازنة)

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

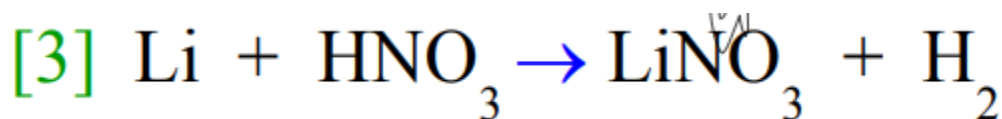
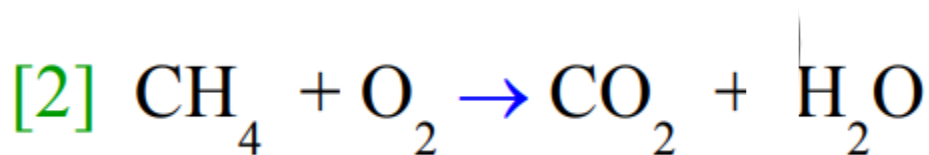
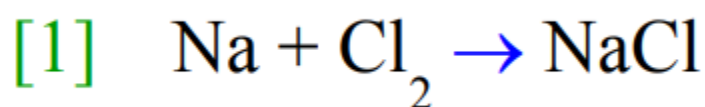
edexcel

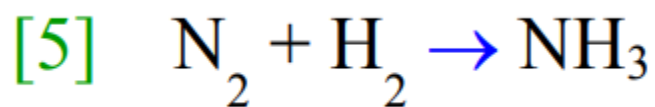
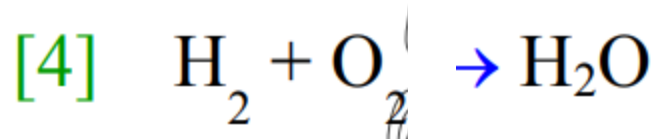
CIS
COUNCIL OF
INTERNATIONAL
SCHOOLS



مُعتمدة من

أزن المعادلات الكيميائية الآتية :





أزّن المعادلات الكيميائية الآتية:

