الفصل3: التفاعلات الكيميائية

(3-2) تصنيف التفاعلات الكيميائية

ادرسى انواع التفاعلات التالية ثم اجيبى عن السؤال الذى يليه:

نوع التفاعل	التعريف	معادلة رمزية افتراضية
تكوين	تفاعل كيميائى تتحد فيه مادتين أو أكثر لتكوين مادة واحدة	$A + B \rightarrow AB$
تفكك	تفاعل يتفكك فيه مركب واحد لإنتاج عنصرين أو أكثر أو مركبات جديدة	$AB \rightarrow A + B$
احتراق	تفاعل كيميائى يتحد فيه الأكسجين مع مادة كيميائية مطلقا طاقة على شكل حرارة أو ضوء	$A + O_2 \rightarrow$ مادة جديدة + طاقة
إحلال بسيط	تفاعل تحل فيه ذرات عنصر محل عنصر آخر فى مركب	$A + BC \rightarrow AC + B$
إحلال مزدوج	تفاعل كيميائى يحدث عند تبادل أيونات بين مركبين وينتج عنه غاز أو ماء أو راسب	$AB + CD \rightarrow AD + CB$

س1: صنفى التفاعلات التالية:

الرقم	المعادلات الكيميائية	نوع التفاعل
1	$BaCl_2 + K_2CO_3 \rightarrow KCl + BaCO_3$	
2	$C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	
3	$AgNO_3 + Cu \rightarrow Ag + Cu(NO_3)_2$	
4	$Cl_2 + Na \rightarrow NaCl$	
5	$C + O_2 \rightarrow CO_2$	
6	$NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$	
7	$NaBr + F_2 \rightarrow Br_2 + NaF$	
8	$Br_2 + Al \rightarrow AlBr_3$	
9	$H_2SO_4 + NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$	
10	$Al_2O_3 \rightarrow O_2 + Al$	

LIVEWORKSHEETS