

الفصل 3: التفاعلات الكيميائية
 تصنيف التفاعلات الكيميائية (3-2)

ادرسى انواع التفاعلات التالية ثم اجيبى عن السؤال الذى يليه:



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

س 1: صنفى التفاعلات التالية:

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