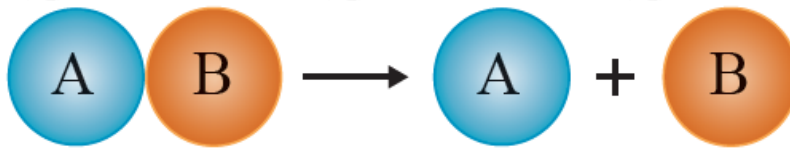
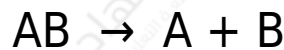


تفاعلات التحلل (التفكك)

Decomposition Reactions

تفاعل التحلل: تفاعل يتحلل فيه مركب واحد بوجود طاقة حرارية أو ضوئية أو كهربائية لإنتاج مادتين أو أكثر.

الصيغة العامة لتفاعل التحلل:



تقسم تفاعلات التحلل إلى ثلاثة أقسام، هي:

تفاعلات التحلل

تحلل مركب لإنتاج عناصر ومركبات

تحلل مركب لإنتاج مركبين

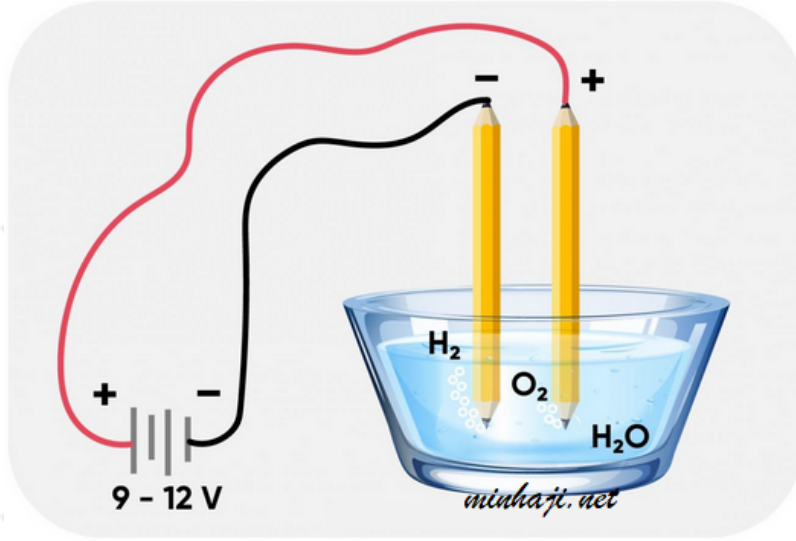
تحلل مركب لإنتاج عنصرين

(1) تحلل مركب لإنتاج عنصرين

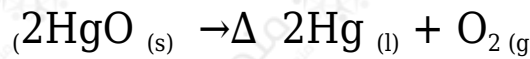
أمثلة:

• التحليل الكهربائي للماء لإنتاج عنصري الأكسجين والهيدروجين:

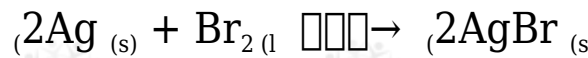




• تحلل أكسيد الزئبق بالحرارة لإنتاج غاز الأكسجين والزنبق:



• تحلل بروميد الفضة بوجود الضوء لإنتاج عنصري الفضة والبروم:



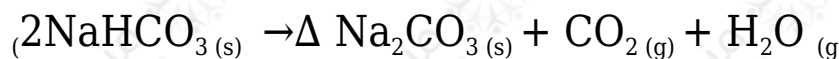
(2) تحلل مركب لإنتاج مركبين أو أكثر

أمثلة:

• تحلل كربونات الفلزات بالحرارة يعطي أكسيد الفلز وغاز ثاني أكسيد الكربون:



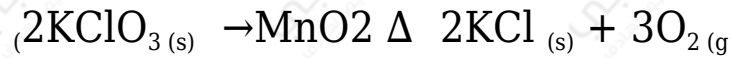
• تحلل كربونات الفلزات الهيدروجينية بالحرارة يعطي كربونات الفلز وغاز ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء:



(3) تحلل مركب لإنتاج عناصر ومركبات

أمثلة:

• تحلل كلورات الفلزات بالحرارة لإنتاج كلوريد الفلز وغاز الأكسجين، مثل تحلل كلورات البوتاسيوم يوجد العامل المساعد ثاني أكسيد المنغنيز لإنتاج كلوريد البوتاسيوم وغاز الأكسجين:



• تحلل دايكرومات الأمونيوم بالحرارة، لإنتاج أكسيد الكروم وبخار الماء وغاز النيتروجين:

