

أولاً: تفاعلات الانحلال الحراري

تفاعل الانحلال الحراري: تفاعل يتفكك فيه المركب بالحرارة إلى مكوناته البسيطة.

ويمكن تمثيلة بالصيغة العامة الرمزية التالية:



أمثلة على تفاعلات الانحلال الحراري:

(1) تنحل بعض أكاسيد الفلزات بالحرارة إلى الفلز والأكسجين.

مثال:

ينحل أكسيد الزئبق الأحمر بالحرارة إلى زئبق وغاز الأكسجين.



(2) تنحل بعض هيدروكسيدات الفلز بالحرارة إلى أكسيد الفلز والماء.

مثال:

ينحل هيدروكسيد النحاس بالحرارة إلى أكسيد النحاس وبخار الماء.



(3) تنحل معظم كربونات الفلز بالحرارة إلى أكسيد الفلز وغاز ثاني أكسيد الكربون.

مثال:

تنحل كربونات النحاس بالحرارة إلى أكسيد النحاس وغاز ثاني أكسيد الكربون.



(4) تنحل معظم كبريتات الفلز بالحرارة إلى أكسيد الفلز وغاز ثالث أكسيد الكبريت.

مثال:

تنحل كبريتات النحاس بالحرارة إلى أكسيد النحاس وغاز ثالث أكسيد الكبريت.



(5) تنحل بعض نترات الفلز بالحرارة إلى نيتريت الفلز وغاز الأكسجين.

مثال:

تنحل نترات الصوديوم بالحرارة إلى نيتريت الصوديوم وغاز الأكسجين.

