

ملخص أنواع التفاعلات / الأسبوع السادس

طالبي العزيزة، أجب على الأسئلة التالية ثم افتحي الكتاب لكتابة الإجابات الصحيحة

سؤال 8
صفحة 104

حدد إن كان كل من التفاعلات التي تمثلها المعادلات اللفظية هو: تفاعل احتراق أو أكسدة أو تعادل أو تفكك حراري

a. أكسيد النحاس → نحاس + أكسجين

b. أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون → كربونات المغنيسيوم

c. كبريتات الكالسيوم + ماء → حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الكالسيوم

d. ثاني أكسيد الكربون + ماء → ميثان + أكسجين

احتراق

أكسدة

تفكك حراري

تعادل

سؤال 12
صفحة 105

أكمل المعادلات اللفظية التالية:

a. → خارصين + أكسجين

b. + ثاني أكسيد الكربون → طاقة حرارية كربونات الكالسيوم

c. → حمض النيتريك + هيدروكسيد الصوديوم

افتحي دفترك واكتبي المعادلات التالية:

أكمل الفراغات التالية باختيار المناسب فيما يلي:

أكسيد الباريوم + باريوم

هيدروكسيد الصوديوم + حمض الهيدروكلوريك

أكسيد النحاس + كربونات النحاس

ألومنيوم + أكسجين

صلي بين المعادلة اللفظية ونوع التفاعل المناسب

اكتب نواتج التفاعلات