

الإجابة النموذجية



المدرسة الوطنية  
الأرثوذكسية - الشميساني

الفصل الدراسي الثاني

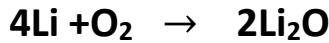
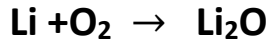
ورقة عمل (7) تفاعل الفلزات مع الاكسجين و الماء

الصف : الثامن ( ) وحدة الروابط و التفاعلات الكيميائية

الاسم : التاريخ :

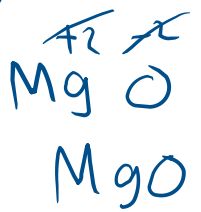
اكتب المعادلة اللفظية و المعادلة الرمزية ثم زن معادلة التفاعل الكيميائي لكل من :  
(أ) تفاعل فلز الليثيوم مع الاكسجين .

ليثيوم + أكسجين ← أكسيد الليثيوم



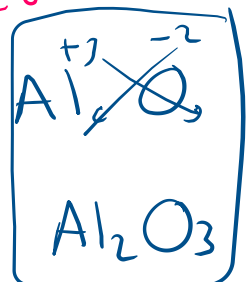
(ب) تفاعل المغنيسيوم مع الاكسجين .

مغنيسيوم + أكسجين ← أكسيد المغنيسيوم



(ج) تفاعل الألمنيوم مع الاكسجين .

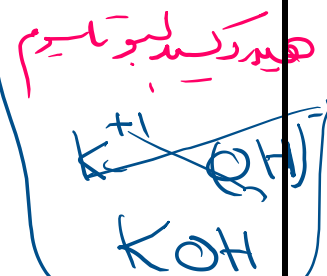
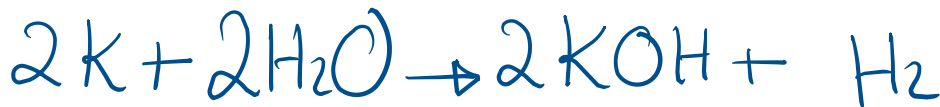
ألمنيوم + أكسجين ← أكسيد الألمنيوم





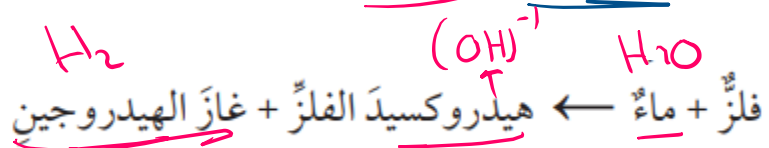
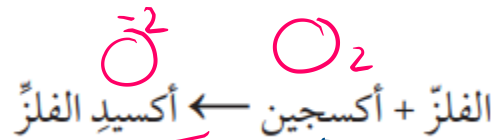
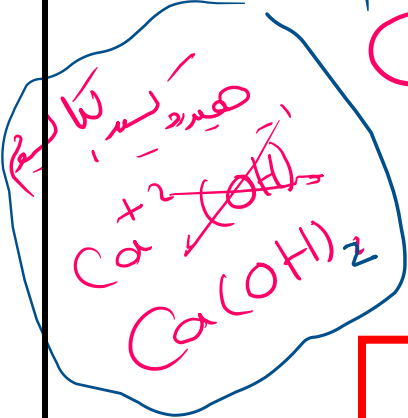
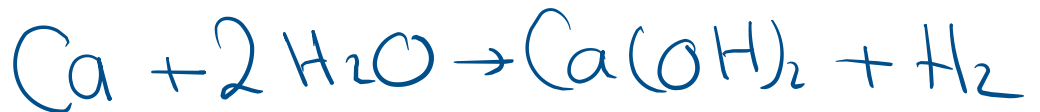
(د) تفاعل البوتاسيوم مع الماء .

بوتاسيوم + ماء ← هيدروكسيد البوتاسيوم + هيدروجين



(هـ) تفاعل الكالسيوم مع الماء .

كالسيوم + ماء ← هيدروكسيد الكالسيوم + هيدروجين



معلمة المادة : وسام المشني