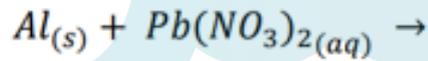
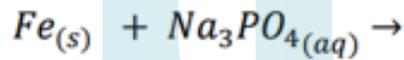
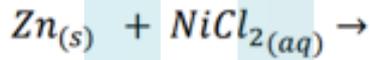



واجب (2) :

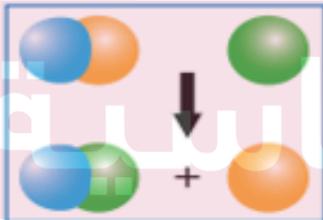
سؤال 1: صنف المعادلات الكيميائية الآتية إلى أنواعها الرئيسية:

1- $S_{(s)} + Mg_{(s)} \longrightarrow MgS_{(s)}$	
2- $2HgO_{(s)} \xrightarrow{\Delta} 2Hg_{(l)} + O_{2(g)}$	
3- $Fe + 2AgNO_3 \longrightarrow Fe(NO_3)_2 + 2 Ag$	
4- $2Zn_{(s)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2ZnO_{(s)}$	
5- $Fe_{(s)} + Cu(NO_3)_{2(aq)} \longrightarrow Cu_{(s)} + Fe(NO_3)_2$	
6- $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3 CO_2 + 4H_2O$	
7- $2 Al_{(s)} + 3Cl_{2(s)} \longrightarrow 2AlCl_{3(s)}$	
8- $Mg_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \longrightarrow Cu_{(s)} + MgSO_{4(aq)}$	
9- $CdCO_3 \xrightarrow{\Delta} CdO_{(s)} + CO_{2(g)}$	

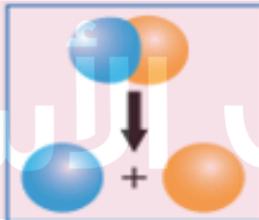
سؤال 2 : توقع إذا كان التفاعل سيحدث أم لا؟ ووازن المعادلة النهائية



سؤال 3: أميز التفاعلات الواردة في النماذج الآتية وأفسرها:



c



b



a