

**التمرين 03**

يتفاعل الزئبق مع ثنائي الكلور حسب المعادلة الكيميائية:  $Hg(l) + Cl_2(g) \rightarrow HgCl_2(s)$

تنجز احتراق خليط من 1,0 mol من الزئبق و 1,5 mol من غاز ثنائي الكلور.

1- أوجد قيمة التقدم الأقصى للتفاعل الكيميائي.

2- أعط جردا لمكونات المجموعة عند نهاية التفاعل.