

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. أنشئ جدولا يمكن من تتبع تطور المجموعة أثناء التفاعل الكيميائي باستعمال تقدم التفاعل.
 2. أعط جردا لكميات المادة عندما يبلغ تقدم التفاعل 0,50 mol.