

الأولى بكالوريا	تتبع تطور تفاعل كيميائي	كيمياء تمارين 04
-----------------	-------------------------	------------------

### التمرين 03

[www.pc-lycee.com](http://www.pc-lycee.com)

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

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

1. أُنشئ جدولا يمكن من تتبع تطور المجموعة أثناء التفاعل الكيميائي باستعمال تقدم التفاعل.

2. أعط جردا لكميات المادة عندما يبلغ تقدم التفاعل 0,50 mol.

Mohammed Sobhi

[www.pc-lycee.com](http://www.pc-lycee.com)