

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

التمرين 06

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

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

ننجز 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.

Mohammed Sobhi

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