

حل التمرين 03

يتفاعل 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. الجدول الوصفي للتفاعل :

$Hg(l)$	+	$Cl_2(g)$	\rightarrow	$HgCl_2(s)$	معادلة التفاعل
$n_i(Hg) = 1mol$		$n_i(Cl_2) = 1,5mol$		0	الحالة البدئية t=0
$n(Hg) = 1 - x$		$n(Cl_2) = 1,5 - x$		x	حالة مرحلية t
$n_f(Hg) = 1 - x_{max}$		$n_f(Cl_2) = 1,5 - x_{max}$		x_{max}	الحالة النهائية

2. في حالة $x=0,5mol$:

$$n(Hg) = 1 - 0,5 = 0,5mol$$

$$n(Cl_2) = 1,5 - 0,5 = 1mol$$

$$n(HgCl_2) = x \Rightarrow n(HgCl_2) = 0,5mol$$