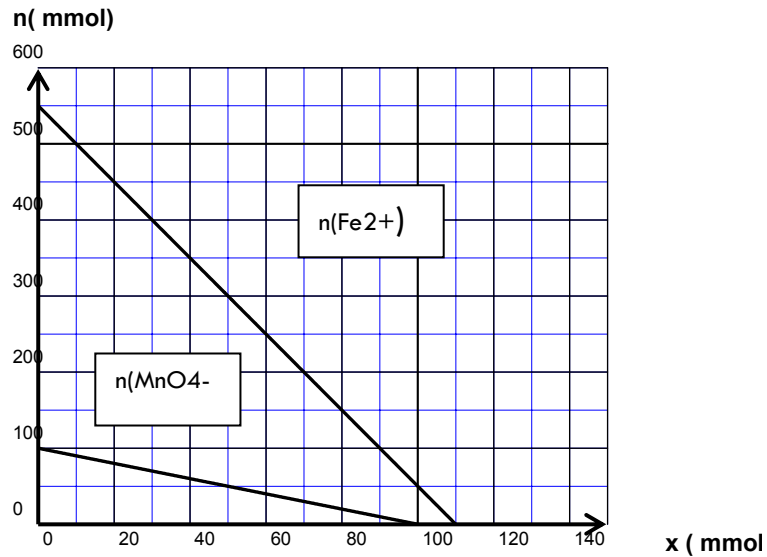


équation de la réaction		MnO_4^-	$+ 5 \text{Fe}^{2+}$	$+ 8 \text{H}^+$	$\longrightarrow \text{Mn}^{2+}$	$+ 5 \text{Fe}^{3+}$	$+ 4 \text{H}_2\text{O}$
état du système	avancement	$n(\text{MnO}_4^-)$	$n(\text{Fe}^{2+})$	$n(\text{H}^+)$	$n(\text{Mn}^{2+})$	$n(\text{Fe}^{3+})$	$n(\text{H}_2\text{O})$
état initial	0	0,1	0,55	5	0	0	0
état intermédiaire	x	$0,1 - x$	$0,55 - 5x$	$5 - 8x$	x	$5x$	$4x$
état final	$x_{\max} = 0,1$	0	0,05	4,2	0,1	0,5	0,4



équation de la réaction		2KClO_3	$+ 3 \text{C}$	$\longrightarrow 3 \text{CO}_2$	$+ 2 \text{KCl}$
état du système	avancement	$n(\text{KClO}_3)$	$n(\text{C})$	$n(\text{CO}_2)$	$n(\text{KCl})$
état initial	0	1	1,5	0	0
état intermédiaire	x	$1 - 2x$	$1,5 - 3x$	$3x$	$2x$
état final	$x_{\max} = 0,5$	0	0	1,5	1

équation de la réaction		2KClO_3	$+ 3 \text{C}$	$\longrightarrow 3 \text{CO}_2$	$+ 2 \text{KCl}$
état du système	avancement	$n(\text{KClO}_3)$	$n(\text{C})$	$n(\text{CO}_2)$	$n(\text{KCl})$
état initial	0	0,206	3,3	0	0
état intermédiaire	x	$0,206 - 2x$	$3,3 - 3x$	$3x$	$2x$
état final	$x_{\max} = 0,103$	0	2,991	0,309	0,206