

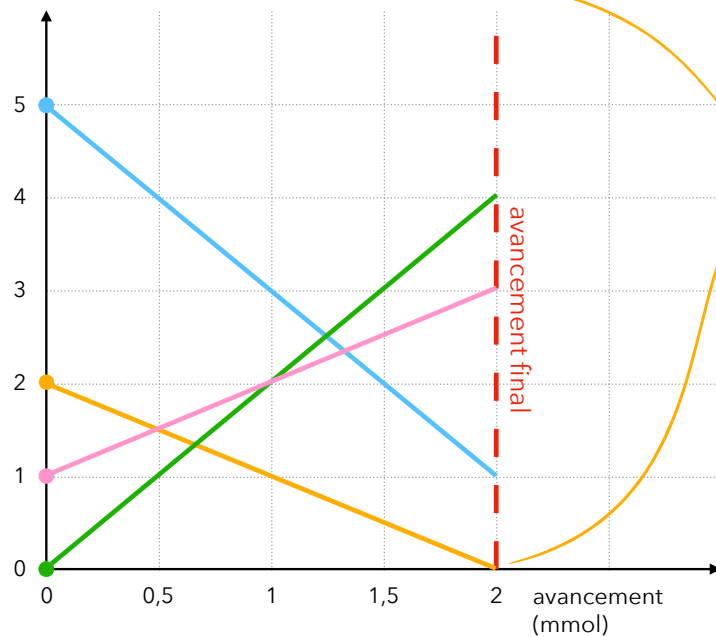
tableau d'avancement

	Avancement (en mol)	$\text{I}_2(\text{aq}) + 2\text{S}_2\text{O}_3^{2-}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{I}^-(\text{aq}) + \text{S}_4\text{O}_6^{2-}(\text{aq})$			
état initial	$x = 0$	$n_{\text{I}_2, \text{initial}} = 2,0 \text{ mmol}$	$n_{\text{S}_2\text{O}_3^{2-}, \text{initial}} = 5,0 \text{ mmol}$	$n_{\text{I}^-, \text{initial}} = 0 \text{ mol}$	$n_{\text{S}_4\text{O}_6^{2-}, \text{initial}} = 1,0 \text{ mmol}$
état intermédiaire	$x$	$n_{\text{I}_2, \text{initial}} - x$	$n_{\text{S}_2\text{O}_3^{2-}, \text{initial}} - 2x$	$n_{\text{I}^-, \text{initial}} + 2x$	$n_{\text{S}_4\text{O}_6^{2-}, \text{initial}} + x$

réactifs

produits

quantité de  
matière (mmol)



l'avancement de réaction  $x$  (en mol)  
traduit la progression d'une  
transformation chimique

état initial :  $x = 0 \text{ mol}$

état final :  $x = x_f$

$x_f \leq x_{\text{max}}$

réactif limitant

l'avancement est  
alors **maximal**  
 $x = x_{\text{max}}$

transformation **totale** :  
un des réactifs est  
entièrement consommé

$x_f = x_{\text{max}}$