

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

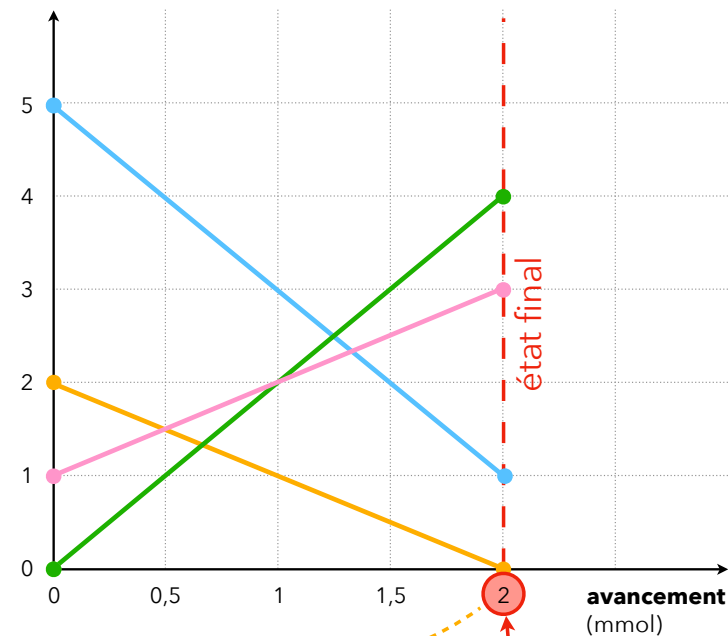
tableau d'avancement

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	$-x$	$-2x$	$+2x$	$+x$

réactifs

produits

quantité de matière (mmol)



état initial : $x = 0 \text{ mol}$

état final : $x = x_f$

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

réactif limitant

transformation totale :

un des réactifs est entièrement consommé

l'avancement final est alors maximal

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