

tableau d'avancement

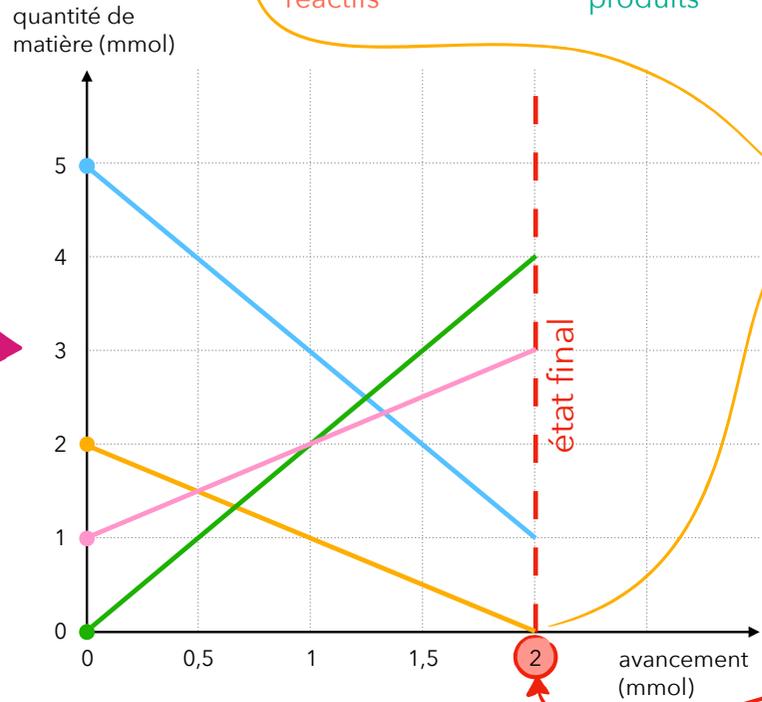
Avancement (en mol)		$I_2(aq) + 2S_2O_3^{2-}(aq) \rightarrow 2I^-(aq) + S_4O_6^{2-}(aq)$			
état initial	$x = 0$	$n_{I_2,initial} = 2,0 \text{ mmol}$	$n_{S_2O_3^{2-},initial} = 5,0 \text{ mmol}$	$n_{I^-,initial} = 0 \text{ mol}$	$n_{S_4O_6^{2-},initial} = 1,0 \text{ mmol}$
état intermédiaire	$x$	$n_{I_2,initial} - x$	$n_{S_2O_3^{2-},initial} - 2x$	$n_{I^-,initial} + 2x$	$n_{S_4O_6^{2-},initial} + x$

réactifs                      produits

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

état initial :  $x = 0 \text{ mol}$   
 état final :  $x = x_f$

$x_f \leq x_{max}$



réactif limitant

transformation totale : un des réactifs est entièrement consommé

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

$x_f = x_{max}$