



espèces	$\text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})}$	$2 \text{H}^+_{(\text{aq})}$	$2 \text{I}^-_{(\text{aq})}$	=	$2 \text{H}_2\text{O}$	$\text{I}_{2(\text{aq})}$
Date t = 0 (littéral)	$C_{\text{ox}} \cdot V_{\text{ox}}$	$2 C_{\text{a}} \cdot V_{\text{a}}^{(1)}$	$C_{\text{iod}} \cdot V_{\text{iod}}$			
(mol) (numérique)						
Date t quelconque			?			x

(1) Remarque : l'acide sulfurique concentré est d'environ $18 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ et libère 2 moles d'ions $\text{H}^+_{(\text{aq})}$ par mole d'acide.

Déduire le réactif limitant de la réaction eau oxygénée avec les ions iodures est l'eau oxygénée.

Nous savons :

la concentration de l'eau oxygénée est de $1,00 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
et son volume est de 10mL soit $1,00 \cdot 10^{-2} \text{ L}$

la concentration de l'acide sulfurique est de $18,0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
et son volume est de $1,00 \cdot 10^{-3} \text{ L}$

la concentration de l'iodure de potassium est de $1,00 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
et son volume est de 0,1 L