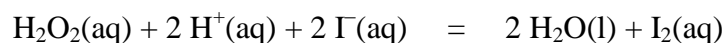
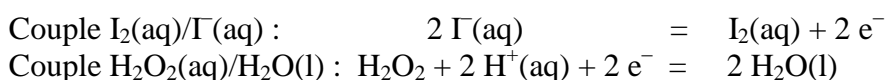


Oxydation des ions iodure par l'eau oxygénée
Influence du facteur cinétique « concentration initiale d'un réactif »


Regardons l'action de l'acide chlorhydrique sur une solution de thiosulfate de sodium (par rétroprojection) en fonction de la concentration de l'acide utilisé : plus la concentration initiale de l'acide est élevée, plus la transformation évolue rapidement au cours du temps.

Ceci est vrai pour le réactif non limitant, ou bien lorsque les deux réactifs sont en proportions stoechiométriques.

Menons l'étude visant à montrer l'influence du facteur « concentration initiale d'un réactif » sur la vitesse de réaction sur l'oxydation des ions iodure $\Gamma^-(aq)$ par l'eau oxygénée $H_2O_2(aq)$.



On prépare l'expérience suivante.

3 béchers du haut: 15 mL d'eau oxygénée H_2O_2 à $0,06 \text{ mol.L}^{-1}$		
		
3 béchers du bas: solutions d'iodure de potassium KI à $0,4 \text{ mol.L}^{-1}$		
5 mL + 30 mL	15 mL + 20 mL	30 mL + 5 mL
d'eau distillée	d'eau distillée	d'eau distillée

A une date choisie comme $t = 0$, on mélange les béchers du haut avec les béchers du bas. Le volume total de chaque bécher, après mélange, est de 50 mL.

