

Valeur théorique:  $A = K \times [I_2(aq)]$

$A = 0,5 \times 1,28 = 0,64$ , donc la valeur

théorique et expérimentale coïncident.

11. Le suivi spectrophotométrique de la transformation permet de mesurer  $A$  en fonction du temps, par  $[I_2(aq)]_{\text{formé}}$ . Grâce à la relation précédente, on obtient  $[I_2(aq)]_{\text{formé}}$ .  
 $A = \beta_1([I_2(aq)]) \Leftrightarrow A = K \times [I_2(aq)]$ , comme  $K$  et  $[I_2(aq)]$  sont inversement proportionnels.  $[I_2(aq)] = \frac{A}{K}$   
 L'évolution de  $[I_2(aq)]_{\text{formé}} = \beta_2(t)$ , avec la concentration molaire au cours du temps.

$t(s)$	0	20	40	60	80	100	120
$X$ ( $10^{-5}$ mol)	!!!	$3,15 \times 10^{-5}$	$3,56 \times 10^{-5}$	$3,66 \times 10^{-5}$	$3,74 \times 10^{-5}$	$3,82 \times 10^{-5}$	$3,88 \times 10^{-5}$

$t(s)$	140	160	180	200	220	240
$X$ ( $10^{-5}$ mol)	$3,96 \times 10^{-5}$	$3,48 \times 10^{-5}$	$4,10 \times 10^{-5}$	$4,1 \times 10^{-5}$	$4,14 \times 10^{-5}$	$4,18 \times 10^{-5}$

$t(s)$	260	...	300	360	4020	4080	1200
$X$ ( $10^{-5}$ mol)	$4,22 \times 10^{-5}$		$5,0 \times 10^{-5}$	$5,0 \times 10^{-5}$	$5,0 \times 10^{-5}$	$5,0 \times 10^{-5}$	$5,0 \times 10^{-5}$