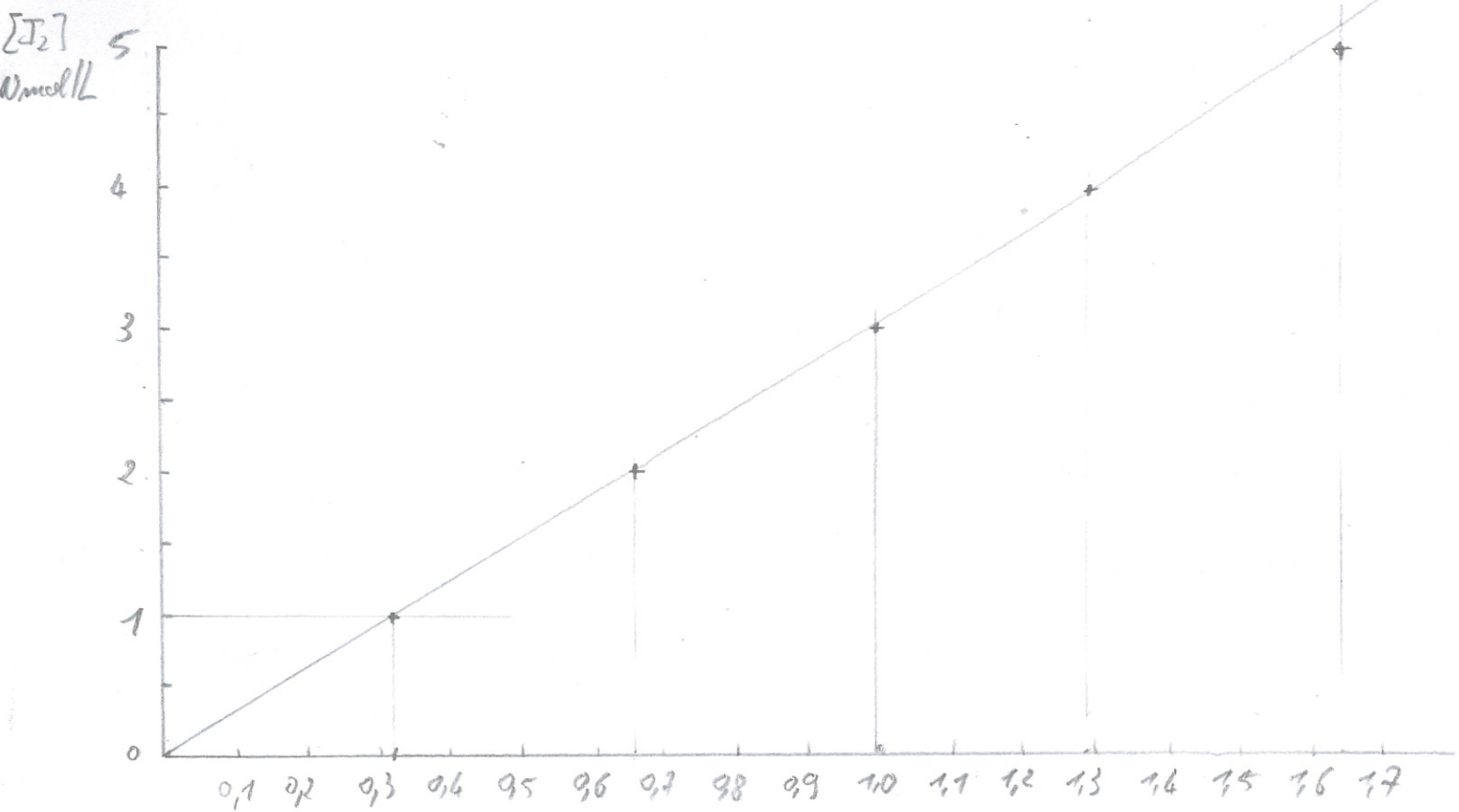
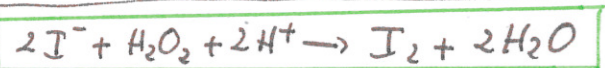
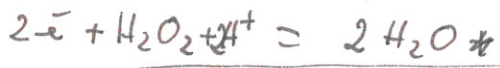
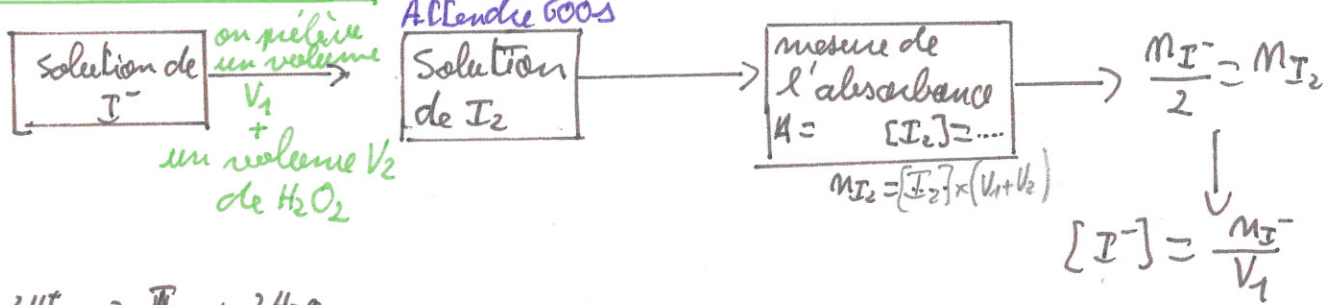




Pour mesurer la concentration en $[I_2]$ on utilise l'absorbance de la solution après avoir introduit de l'eau oxygénée. On choisit $\lambda = 350 \text{ nm}$



Protocole



$2 I^- + H_2O_2 + 2 H^+ \rightarrow I_2 + 2 H_2O$	
I^-	m_{I^-}
I^-	$m_{I^-} - 2xg$
	xg

Al'EF $m_{I^-} - 2xg = 0 \Leftrightarrow m_{I^-} = 2xg = 2m_{I_2}$

Si on fait l'hypothèse $V_1 \gg V_2$ (H_2O_2 très concentrée), alors $[I] = 2[I_2]$
 Si $[I] \approx 0,5 \text{ mol/L} \Rightarrow [I] = 0,06 \text{ mol/L}$ et $[I_2] = \frac{0,06}{2} = 0,03 \text{ mol/L}$, l'absorbance est trop faible pour être mesurée précisément, mais détectable.
 Si la dilution en I^- est trop grande, on ne pourra plus détecter les I^-