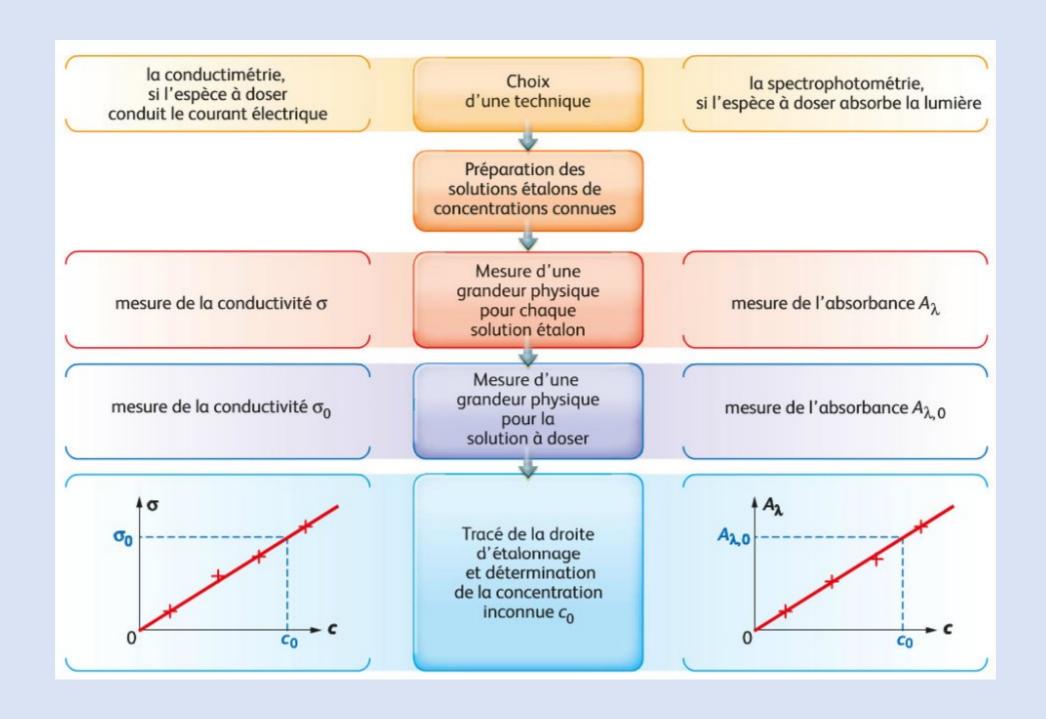
Leçon nº6

DOSAGES



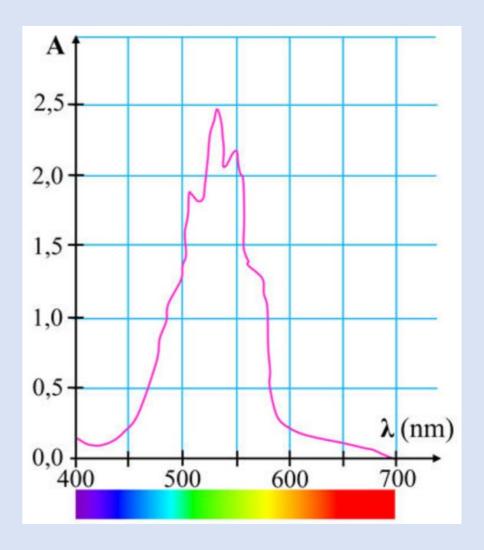
Technique utilisée	Relation	Grandeur physique mesurée
conductimétrie	$\sigma = \sum_{i=1}^{n} \lambda_i [X_i]$	σ
spectrophotométrie	$A_{\lambda} = \sum_{i=1}^{n} (\varepsilon_{\lambda, i} \ell) [X_{i}]$ $\varepsilon \text{ en mol}^{-1} \cdot L \cdot \text{cm}^{-1}$ $\ell \text{ en cm}$ $[X_{i}] \text{ en mol} \cdot L^{-1}$ $A_{\lambda} \text{ sans unité}$	A_{λ}

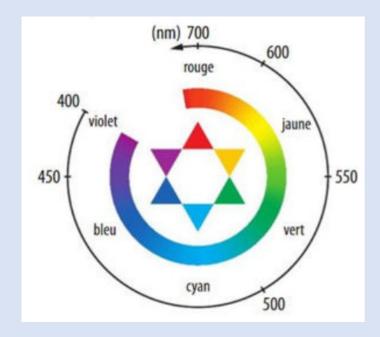
ÉTIQUETTE D'UNE EAU DE DAKIN

Pour un volume V = 100 mL:

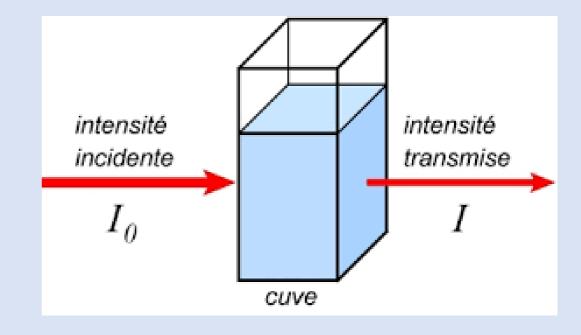
- solution concentrée d'hypochlorite de sodium, quantité correspondant à 0,500 g de chlore actif;
- permanganate de potassium 0,0010 g;
- dihydrogénophosphate de sodium dihydraté;
- eau purifiée ;

En outre, l'eau de Dakin contient des ions chlorure.

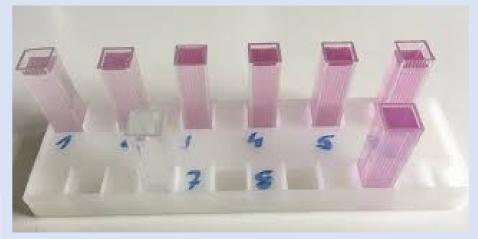




Longueur d'onde (nm)	Perception		
400-440	Violet		
440-510	Bleu		
510-570	Vert		
570-590	Jaune		
590-610	Orange		
610-750	Rouge		

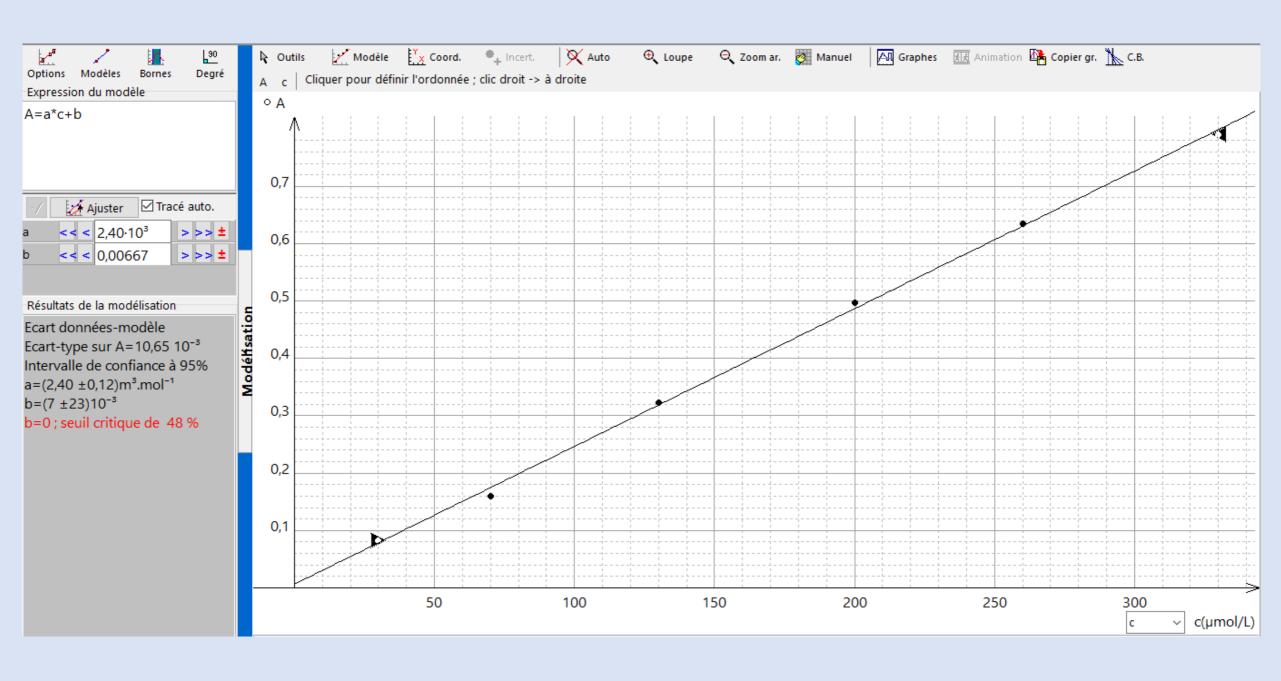


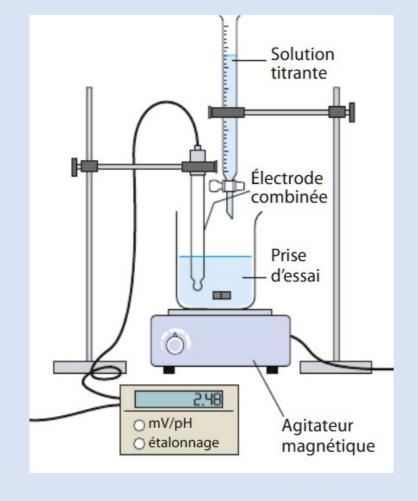
	S ₀	S ₁	S ₂	S_3	S ₄	S ₅
F	1	1,25	1,67	2,5	5	10
V ₀ (mL)	10	8	6	4	2	1
V _{eau} (mL)	0	2	4	6	8	9
C _i (mol/L)	3,3x10 ⁻⁴	2,6x10 ⁻⁴	2,0x10 ⁻⁴	1,3x10 ⁻⁴	0,7x10 ⁻⁴	0,3x10 ⁻⁴
Α	0,790	0,635	0,497	0,323	0,160	0,083

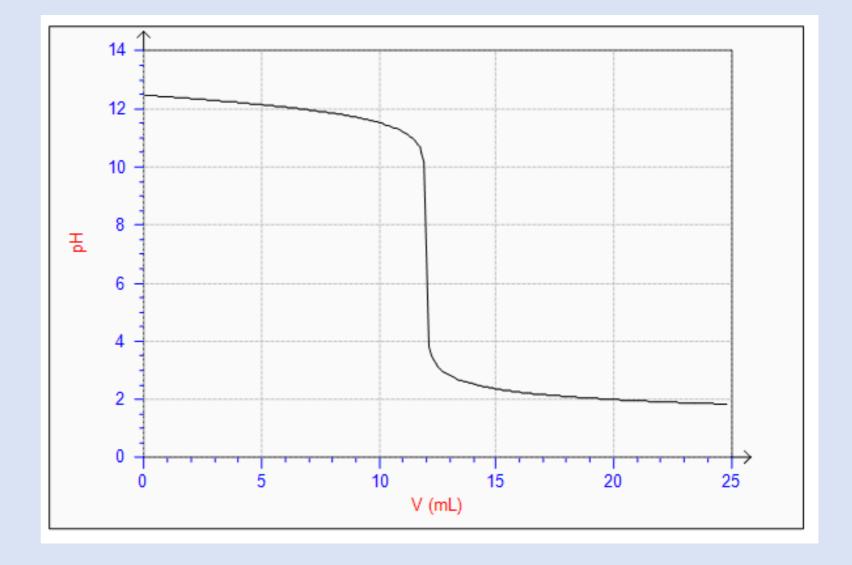


Mesure absorbance de l'echantillon :

A = 0,137







Réaction de support acido-basique : $H_3O^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \longrightarrow 2 H_2O(I)$

