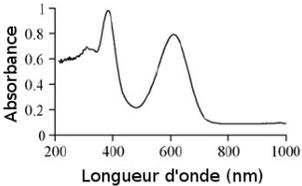
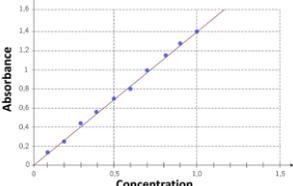
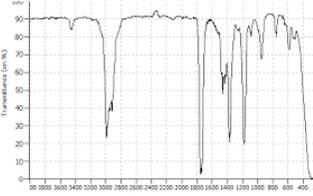
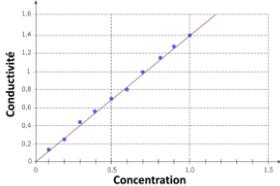


Chapitre 1 : Récapitulatif

Grandeur mesurée	Absorbance A Domaine : UV-Visible		Absorbance A Domaine : UV-Visible	Transmittance T (%) Domaine : IR	Conductivité σ (S·m ⁻¹)	pH
Appareil de mesure	Spectrophotomètre 				Conductimètre 	pH-mètre 
Remarque	<ul style="list-style-type: none"> Mesures pour toutes les longueurs d'onde 		<ul style="list-style-type: none"> Solution colorée Mesures pour une seule longueur d'onde Mesures pour des solutions de concentrations différentes 	<ul style="list-style-type: none"> Mesures pour toutes les longueurs d'onde 	<ul style="list-style-type: none"> Solution contenant des ions Mesures pour des solutions de concentrations différentes 	
Information déduite	Couleur de la solution	Molécule	Concentration de la solution	Groupe caractéristique de la molécule	Concentration de la solution	Concentration en H ₃ O ⁺ dans la solution
Loi ou outil utilisé	Outils : roue chromatique	Outils : spectre d'autres espèces chimiques connues	Loi : loi de Beer-Lambert (Solutions peu concentrées)	Outils : tableau des bandes d'absorptions	Loi : loi de Khaulrosh (Solutions peu concentrées)	Définition du pH
Méthode	Exploitation du spectre 	Comparaison des spectres	Tracé et exploitation d'une courbe d'étalonnage 	Exploitation du spectre 	Tracé et exploitation d'une courbe d'étalonnage 	Calcul $[H_3O^+] = c^0 \times 10^{-pH}$