

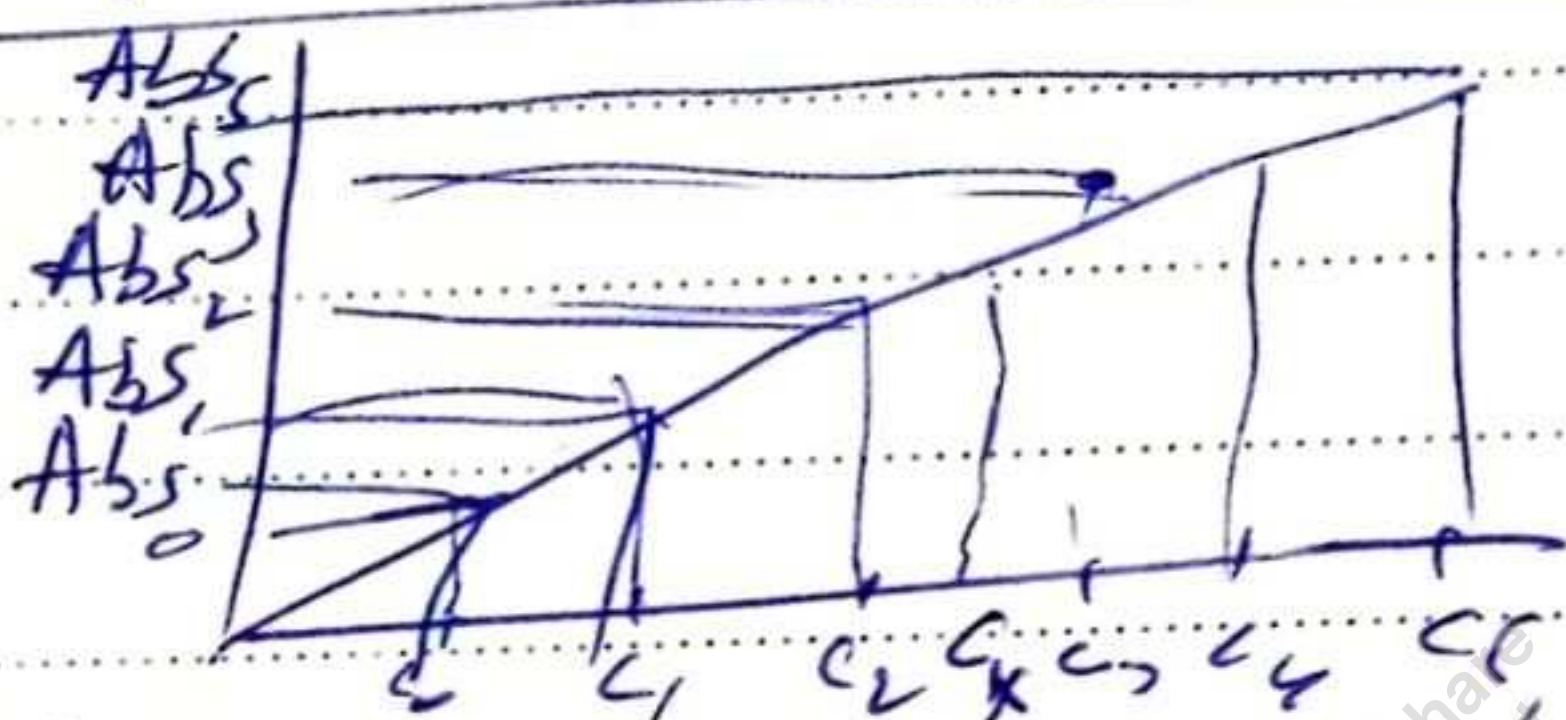
Chimie Minérale - 2 - M-1

1/ La méthode spectrophotométrie utilisée dans le laboratoire : Dans la phase organique la solution est colorée du au I_2 couleur Brune. donc on cherche le λ_{max} par l'appareil Spectromètre et on prépare des standard des solutions de I_2 dans le même solvant CCl_4 de 5 concentrations minimum et on trace la courbe de calibration / I_2 (mg/L ou mol/L).

5

C_{I_2}	C_0	C_1	C_2	C_3	C_4	C_5
ABS						

tous les absorbances mesurées par l'appareil.

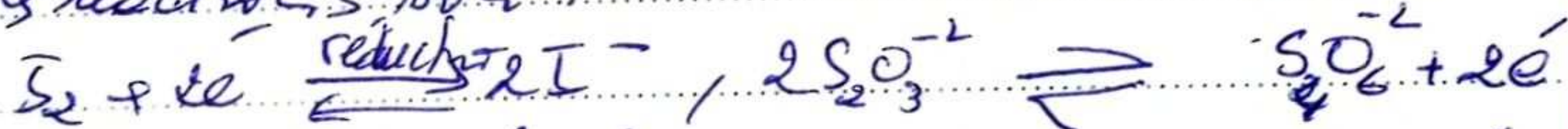


C_x sera la $[I_2]$ inconnue

on peut maintenant mesurer n'importe quelle concentration de solution à base de I_2 dissous dans le CCl_4 utilisé comme blanc de référence de la solution.

2/ Dans la deuxième phase aqueuse : on tire le I_2 par $Na_2S_2O_3$ on réduit le I_2 par le $Na_2S_2O_3$

5 les réactions sont :



la réaction globale d'oxydo-réduction :



3/ $n_{S_2} = \frac{1}{2} n_{S_2O_3^{2-}} \Leftrightarrow C_{S_2} V_{S_2} = \frac{1}{2} C_{S_2O_3^{2-}} V_{S_2O_3^{2-}}$

5 $\Rightarrow C_{S_2} = \frac{1}{2} C_{S_2O_3^{2-}} \frac{V_{S_2O_3^{2-}}}{V_{S_2}} = 8,5 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

5 burette $S_2O_3^{2-}$
étalonnage de I_2
changement de couleur brune $\rightarrow$ incolore.

4/ on peut le pH pour le contrôle de l'eau car le pH donne la nature de la solution basique > 7 ou < 7 acide ou $= 7$ neutre.

5/ et on peut aussi le résidu à sec car il donne la nature de l'eau si elle est dure ou molle. c'est à dire la présence ou l'absence de Ca^{2+} et Mg^{2+} lié avec plusieurs anion CO_3^{2-} , HCO_3^- , Cl_2 , NO_3^- etc. donc c'est la dureté calcique ou magnésique qui par forme du carbonate ou de précipités en solution.



Liste de présence

Année Universit.

2021 / 2022

Date: 27/03/2022

Année Etude:

1ere année Master

durée: du 13/03 au 14/03

Filrière Etude:

Chimie des matériaux

Salle: 16

Semestre: 02

Module: TP chimie Minérale - 2 - M-1

Responsable du module: BELAID Mustapha Signature: [Signature]

N°Ins	Nom et Prenom	Signature	Examen	CC TD ou TP
48232005498	ALLAILI NOUR-EL-HOUDA	[Signature]	17/20	13
48232005504	BENOUADAH HAKIM	ABS	Remplacer. 01/20	12
48232005502	BENSENNIA FADELA	[Signature]	15/20	13
48232005493	BOUGHARI FATIHA	[Signature]	16/20	13,5
48232005494	BOUHEDIBA AHLAM	[Signature]	16/20	12,9
48232005501	GHILES AMEL	GHILES	10/20	13
48232005499	MAAFA HAYET	[Signature]	10/20	13
48232005497	MAHIA LYNDA	[Signature]	17/20	13,5
48232005505	MERARI ASMAA	[Signature]	10/20	13
48232005496	SADJI MERIEM	[Signature]	12/20	13
48232005500	ZERROUKI YAMINA	[Signature]	16/20	13