

DETERMINATION CTE PARTAGE DU ~~DIO~~ DIODE entre DEUX SOLVANTES H_2O et C_6H_{12} (CYCLOHEXANE)

→ "Floiré de chimie protique", Page 125
 → en ligne de traces de l'ENS...

① On a préparé une solution de I_2 dans cyclohexane à $0,04 \frac{mol}{L}$
 Δ C'est long à faire, pour le préparer il faut agiter pendant ~ 1h. Il suggère de le faire à $0,02 \frac{mol}{L}$
 Pour $0,04 \frac{mol}{L}$ on a utilisé 1g de I_2 et 100 ml de C_6H_{12}
 (on rappelle que le $M_{I_2} = 253,8 \approx 250g \dots$)

② On suit les instructions et on prépare 2 solutions

1) H_2O 200 ml
 Sol (I_2/C_6H_{12}) 20 ml

2) H_2O 200 ml
 Sol (I_2/C_6H_{12}) 10 ml
 C_6H_{12} 10 ml

Il faut mélanger pendant 30 min

③ On laisse decanter pendant ~ 15 min ~~pour~~ équilibrer
 (regarder les photos du matériel utilisé)

TABLEAU AVANCEMENT

④ DOSAGE Phase aq I_2 devient jaune pâle
 On rajoute un traceur qui le fait devenir noir ~~ou~~ on continue le dosage jusqu'à ce qu'il devienne noir.
 Phase org I_2 devient orange
 SUIVRE INDICATION Comme il est mentionné on va juste voir que ça devient orange.

Essai	V_e (aqueux) ^{ml}	V_e (orga) ^{ml}	$[I_2]$ ($\frac{mol}{L}$)	$[I_2]'$ ($\frac{mol}{L}$)	K
1 (20/0)	5,8 ml	35,6 ml			61,4
2 (10/10)	2,6 ml	17,4 ml			66,9

$V_{I_2} = 50 \text{ ml aq} \rightarrow$ AQUEUX
 $= 5 \text{ ml orga} \rightarrow$ OK44
 Estimer les erreurs.