

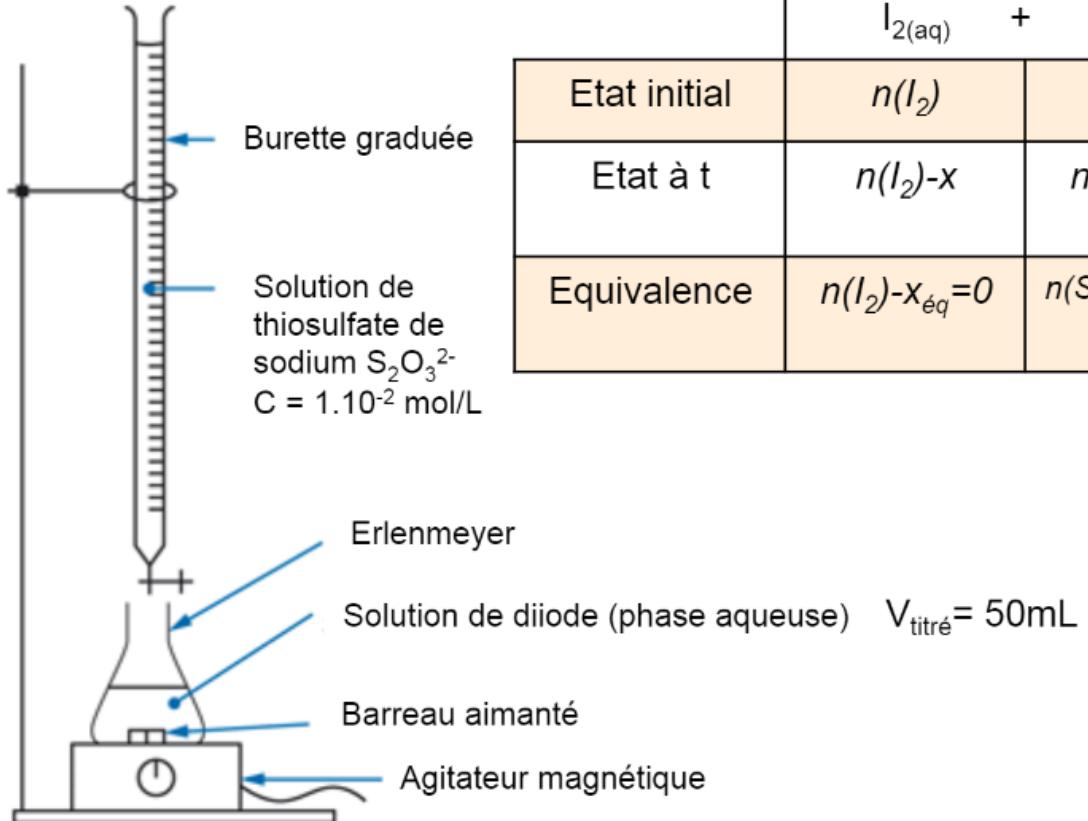
LC15 : Solvants

Mathieu Markovitch

Classification de quelques solvants

Solvant	Moment dipolaire	Permittivité relative	Proticité	Catégorie	Solubilise
Eau	1,85 D	80,1	Oui	Polaire, protique, très dissociant	Composés ioniques et partiellement ioniques (anions fortement solvatés)
Acétone	2,88 D	20,7	Non	Polaire, aprotique, dissociant	Composés ioniques et partiellement ioniques (cations fortement solvatés)
Toluène	0,38 D	2,38	Non	Apolaire, aprotique, peu dissociant	Composés apolaires
Cyclohexane	0 D	2,02	Non	Totallement apolaire, aprotique, peu dissociant	Composés apolaires

Titrage colorimétrique



	$I_{2(aq)}$	$+ 2S_2O_3^{2-(aq)}$	$= S_4O_6^{2-(aq)} + 2I^{-}_{(aq)}$	
Etat initial	$n(I_2)$	$n(S_2O_3^{2-})$	0	0
Etat à t	$n(I_2)-x$	$n(S_2O_3^{2-})-2x$	x	$2x$
Equivalence	$n(I_2)-x_{éq}=0$	$n(S_2O_3^{2-})-2x_{éq}=0$	$x_{éq}$	$2x_{éq}$

Conclusion

- Nombreuses applications des solvants
- Prendre en compte les caractéristiques du solvant (caractère polaire, protique, dissociant) selon l'usage.
- Toujours privilégier un solvant moins dangereux pour nous...
- ... Et pour l'environnement : chimie verte