

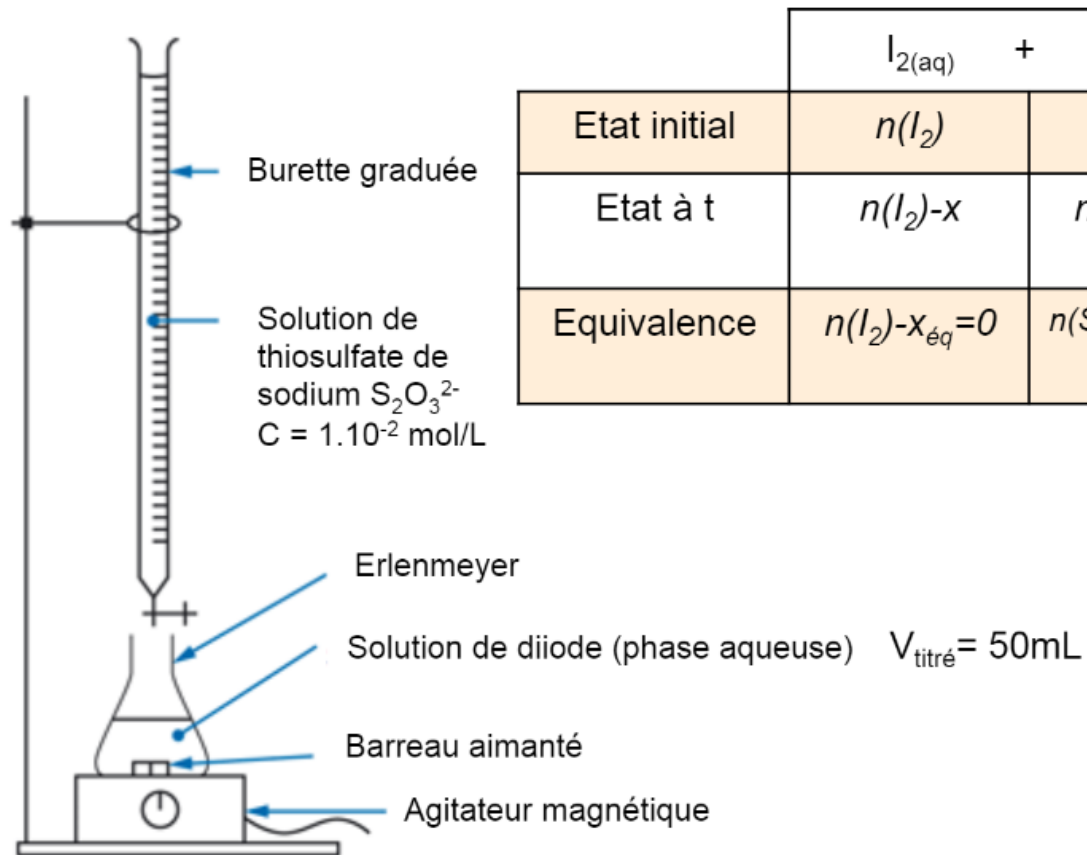
LC15 : Solvants

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	Totalement apolaire, aprotique, peu dissociant	Composés apolaires

Titrage colorimétrique



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