

III - Interactions solute-solvant et soluté-solvant

Manip: Transfert de charge par K_{H_2O} , Réaliser 1 droite échantillon de H_2O et déterminer ϵ (K_{H_2O})

⑩: Définir IUPAC solvant (RICD) + soluté.
Il peut caractériser + comprendre la dissolution d'un solvant par \Rightarrow mélange - dépend de la solubilité, réactivité, μ , ν , des espèces en solution.

I - Interactions soluté-solvant.

1) Interactions de VDW (1^h30) **Duvernoy p125/Foster/TEMA**

Manip: Coeff. de partage de I_2 dans C_6H_6 et H_2O
Faire mélange par $\Theta = \Theta_{\text{dans}}$ - terme conductivité (NICD)

Δ Extrac - Tirage - Calculs.

Discours: Type d'interactions, Formules des ART associés, E_p et polarité (sur ϵ), Equivoque de tirage.

Le solvant \rightarrow praticité, polarité, Cite dielectric \Rightarrow solubilité. Comparaison interactions solvant-solvant (1), solvant-solvé (2) et soluté - soluté (3) \rightarrow Si (1), (3) $>$ (2) \Rightarrow solubilité faible.

Solvant solutisé \rightarrow les cas qui lui riment. I_2 or H_2O en interaction $H_2O + I_2 \rightarrow$ Debye. Ca I_2 est polarisable. Tirage I_2 / SiO_2 .

Tr: Qu'en est il si espèces chargées présentes?

2) Solubilité d'un sel (1^h) **Ch. Rodon p / Duvernoy p133**

Manip: Demer potabilité. des ions Cl^- par Ag^+ .
Appliqué à la purification du sel gris de Guérande: Ag^+ + Electrol Ag (de Carpié par oxyde \rightarrow Ag par ν).

Δ Cluete de burette μ $\Delta E = f(V)$ ou Regnera (ou l'hi μ)

Discours: Solvatochromie des ions alcalins (sphère de solvatochromie interaction-solvant) favorable des solvants polaires / format d'interaction ion-dipôle (ion R_1 or R_2 soluté) / possible conductivité (loi de Stokes, μ , loi Kohlrausch \rightarrow ν), pouvoir dissociant (ϵ) de l'eau \rightarrow Eau - Inertituden.

Tr: On peut également jouer sur la solvatochromie des interactions soluté - soluté.

III - Interactions soluté-solvant. (1^h) **Foster p 377.**

Manip: Transfert de charge par K_{H_2O} , Réaliser 1 droite échantillon de H_2O et déterminer ϵ (K_{H_2O})

Δ Répertoire de soluté + spectre UV-visible (bande cuve)

Discours: Hypothèse = abs de ϵ vs l'eau et le toluène. Transfert de charge facile influence du solvant. Car / transfert de phase: oxydant et K_{H_2O} . Le format de paire d'ions. μ ions peu solubles can μ (3) $>$ (2) \Rightarrow utilisation d'un ion.

Tr: P contains or il faut considérer les 2 types d'interactions pour expliquer la formation de produits.

III - Compétition entre interactions pour l'assemblage par K_{H_2O} = le **Nicollon (2^h) Foster p 390 - JE car 97 p 127.**

Manip: CTC du SDS - mesure de conductivité on parle de σ / ν - mesure absolue de σ . (on le mesure + dilute) Δ Eau thermostatée can T or ϵ dépendent de Θ .

Δ Répertoire de soluté / dilution, mesure de conductivité sur ν .

Discours: Nicollon \rightarrow format \rightarrow parler de CMC (pointe hydrophobe + amphiphile).

Auhs a mélange on l'explique can interactions soluté-solvant Θ favorable μ soluté solvant (ν cmc).
Dépendance de λ en ν ou en $1/\nu$ - Enroulage de Na^+ \rightarrow ν \rightarrow Eau \rightarrow la linéarité \rightarrow correcte dilution + format cylindres. Utilitaires de surface mesurer (synthèse). σ peu toxique en soluté.

⑩ En sel + charges interactions (on Θ des le format / remplissage) -

\Rightarrow Solubilité \neq suivant solvant or autres solvants présents + variabilité des prop. χ des solutés en soluté. Ouverture - Influence négative conductivité C / Θ allégat.