


FICHE DE PREPARATION

DATE : Mardi 3/1 Professeur : Morazzani Classe : 1S1 Heure :8h30-10h30
DATE : Mardi 10/1 Professeur : Clément Classe : 1S3 Heure :8h30-12h30
DATE : Mardi 10/1 Professeur : Femenias Classe : 1S2 Heure : 8h30-12h30

NIVEAU : 1S  **THEME :** TP C6 Dissolution solide ionique électrisation

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Modèle moléculaire chlorure de sodium
- Burette + cyclohexane sous hotte (hotte « haute » pouvant contenir burette, celle de la salle 305)
- peau de chat
- Chlorure de cuivre (II) dihydraté
- Balance
- 2 portoirs tubes à essais sur bureau

MATÉRIEL ÉLÈVES : 9 groupes

- ordinateur allumé
- 1 tube à essais
- Fiole jaugée 50 mL
- Fiole jaugée 100 mL
- Coupelle de pesée
- Burette graduée
- 2 béchers 100 mL
- Peau de chat
- Éprouvette **plastique** 50 mL (pour expérience électrisation)

A PREPARER :

- Copier 1S-TPC6-NaCl.pdb
- Copier 1S-TPC6-Dissolution-NaCl.swf

Remarques Prof :

Lors de l'appel Q16. Le professeur vérifie et explique individuellement « centres géométriques des + et des – » confondus alors molécule non polaire, si centres non confondus molécule polaire.

Explications rapides au tableau avec un schéma proche de celui donné dans le photocopié de correction.

Donner au tableau le principe de la dilution solution mère/fille

Gpe 1 : 4/9 ont fait la dissolution, gpe 2 : tous ont fait la dissolution, les calculs pour la dilution sont bien avancés, mais pas le temps de la faire.

Voir livre Nathan chapitre 13 p218 et chapitre 12 p 200

C6	Dissolution, solution ionique	<p>Recueillir et exploiter des informations sur les applications de la structure de certaines molécules (super absorbants, tensioactifs, alginates, ...)</p> <p>Prévoir si un solvant est polaire.</p> <p>Écrire l'équation de la réaction associée à la dissolution dans l'eau d'un solide ionique.</p> <p>Savoir qu'une solution est électriquement neutre.</p> <p><i>Élaborer et réaliser un protocole de préparation d'une solution ionique de concentration donnée en ions.</i></p> <p>(Solide moléculaire. Interaction de Van der Waals, liaison hydrogène ; Électronégativité ; Effet du caractère polaire d'un solvant lors d'une dissolution ; Conservation de la matière lors d'une dissolution)</p>
----	-------------------------------	---

<http://www.ampere.cnrs.fr/labo/corpslegers.php>

déviations de différents liquides par un objet électrisé :

<http://www.ice.divched.org/JCESoft/CCA/CCA1/R1MAIN/CD1R3430.HTM#3430>