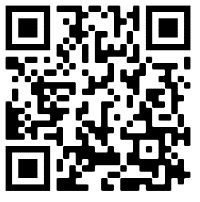
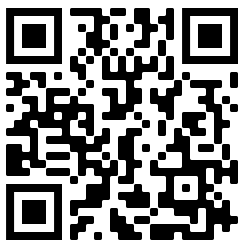
|  |
| --- |
| **Plan de travail CH2 : *Solutions aqueuses : un exemple de mélange*** |



Date de fin : 21/10/2022

Evaluation finale : 08/11/2022

**Capsules vidéo du cours :**



Solution, concentration et solubilité

dissolution

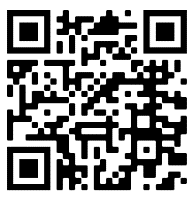
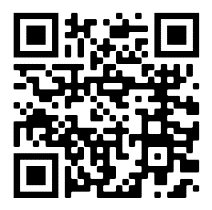
dilution

Méthodes calcul Vmère

Echelle de teinte

Dosage par étalonnage

**Mettre en pratique :** dissolution dilution



* TP4 : Quelle verrerie choisir ?
* TP5 : Bouillie bordelaise
* TP6 : Alodont®

**Travail à faire : Facultatif :**

***Séance 1 :*** 😐 Je ne me sens pas encore à l’aise :

* Ex 17 p.39 🞏 QCM p.38
* Ex 14 p.39 🞏 ex 12 p.39
* Ex 25 p.41 🞏 ex 13 p.39
* Ex 11 p.39 🞏 ex 22 p.41

***Séance 2****:*  🞏 ex 28 p.42

* Ex 15p.39 (SF 2 p.36) 🞏 ex 21 p.40
* Ex 24 p.41 (SF 1 p.36) ☺ Je me sens à l’aise :
* Ex 18 p.39 🞏 ex 26 p.42

***Séance 3 :*** 🞏 ex 31 p.43

* Ex 19 p.39 🞏 ex 36 p.44
* Ex 29 p.39 (SF 3 p.36)
* Ex 20 p.40 (cacher le corrigé)

|  |
| --- |
| **Objectifs à maitriser pour l’évaluation**   * Evaluer une incertitude type de mesure. * Écrire, avec un nombre adapté de chiffres significatifs, le résultat d’une mesure. * Comparer qualitativement un résultat à une valeur de référence. * Identifier le soluté et le solvant à partir de la composition ou du mode opératoire de préparation d’une solution. * Distinguer la masse volumique d’un échantillon et la concentration en masse d’un soluté au sein d’une solution. * Déterminer la valeur de la concentration en masse d’un soluté à partir du mode opératoire de préparation d’une solution par dissolution ou par dilution. * Connaître les protocoles de dilution et dissolution. * Déterminer la valeur d’une concentration en masse et d’une concentration maximale à partir de résultats expérimentaux. * Déterminer la valeur d’une concentration en masse à l’aide d’une gamme d’étalonnage (échelle de teinte ou mesure de masse volumique). |