**Questions possibles**

**Qu’est-ce qu’un titrage ? Qu’est-ce que l’équivalence ?**

*Un tirage est une méthode destructive de détermination d’une concentration qui s’appuie sur une réaction chimique qui est rapide, unique et totale.*

*L’équivalence est le point au niveau duquel les réactifs ont été introduits en proportion stœchiométrique.*

**Étapes de mise en solution ?**

*Dissociation (liée au caractère polaire) : création de la paire d’ions*

*Dispersion (liée à la permittivité diélectrique) : séparation de la paire d’ions*

*Solvatation : les ions s’entourent de molécules d’eau*

**Unité du quotient de réaction ?**

*Il n’en a pas, c’est une grandeur adimensionnée. Cependant, on oublie souvent les concentrations standards dans son expression ce qui peut créer une confusion.*

**Il existe un lien direct en Ks et s, donc travailler avec l’un ou l’autre doit revenir au même ?**

*Ks ne permet pas de comparer des composants entre eux contrairement à la solubilité.*

**Pourquoi l’acide est-il mauvais pour les dents ?**

*On a vu que la solubilité du calcium du tartre augmente pour des espèces acides donc l’acide solubilise mieux le calcium et donc fragilise les dents*

**Peut-on parler d’équilibres de précipitation pour un gaz ?**

*Peut-être pas de précipitation mais de solubilisation oui sans problème*

**Est-ce que le diiode est soluble dans l’eau ?**

*Oui, faiblement mais oui*

**Pouvez-vous définir une solution saturée ?**

*Une solution saturée est une solution dans laquelle sont dissous des espèces ioniques mais dans laquelle du solide reste sous cette forme.*

**Pouvez-vous définir la solubilité ?**

*La solubilité correspond à la quantité maximale d’un composé solide ou gazeux que l’on peut dissoudre dans un solvant. Elle s’exprime en mol/Lou en g/L.*

**Pourquoi faut-il étalonner le conductimètre ?**

*Comme on souhaite remonter à une grandeur tabulée, cet étalonnage est indispensable.*

**De quoi dépend une constante d’équilibre ?**

*Uniquement de la température*

**Vous avez dit que la solubilité était bien « définie », est-ce vrai ?**

*Oui c’est vrai pour un solvant donné*

**Pourquoi faire la manip de la pluie d’or sous la hotte ?**

*Afin d’envoyer les projections possibles dans le fond de cette dernière*