**Questions possibles**

**Quelle est l’origine du changement de couleur dans le cas d’un titrage colorimétrique ?**

*Utilisation d’un indicateur coloré qui existe à la fois pour les titrages acido-basiques et les titrages reposant sur de l’oxydoréduction.*

**Comment fonctionne les électrodes pour la pH-métrie ?**

*Électrode de verre et électrode de référence (ECS)*

**Comment choisir la méthode de titrage ou de dosage ?**

*Espèces chargées : dosage par étalonnage ou titrage conductimétrique ; titrages colorimétriques ou potentiométriques*

*Espèces acido-basiques : titrage pH-métrique, potentiométrique ou colorimétrique*

*Titrage par complexation également*

**Conditions d’application de la loi de Beer-Lambert ?**

*Pas de réactions sous l’influence de la lumière*

*Solution pas trop concentrée pour éviter la formation d’agrégats*

*Solution homogène*

**Comment trouver le pKa d’un acide faible ?**

*À la demi-équivalence, on peut remonter au pKa*

**Pourquoi n’a-t-on pas des vraies droites en conductimétrie ?**

*Ceci est dû à la dilution au fur et à mesure du titrage*

**Comment ramener mathématiquement la méthode pH-métrique à une droite ?**

*Par la méthode de Grann*