**Questions possibles**

**Comment faites-vous pour traiter ce problème de température ?**

*Utilisation de béchers thermostatés*

**Comment faire pour garantir le caractère adiabatique d’une réaction ?**

*Utilisation d’un calorimètre*

**Quelle peut être l’erreur classique de l’expérimentateur pour un titrage ?**

*Estimation de l’équivalence*

**Pourquoi le diiode change de couleur dans le cyclohexane et dans l’eau ?**

*Question de complexation je crois*

**Choix de la longueur d’onde pour faire la spectrophotométrie UV-Visible ?**

*Longueur d’onde maximale pour améliorer la sensibilité de l’appareil et la précision de la mesure*

**La loi de Beer-Lambert est-elle toujours valable ?**

*Non, il ne faut pas une trop grande réaction pour éviter la formation d’agrégat*

*Il faut une solution homogène*

*Il faut que le faisceau incident soit monochromatique*

*Il ne faut pas de réaction due à la lumière*

**Pile Daniell : sommes-nous dans une situation d’équilibre ?**

*Non on n’est pas à l’équilibre mais sur une courte durée, le système est à l’équilibre thermodynamique local.*