**Questions possibles**

**Postulat de Hammond ?**

*Deux états proches en énergie dans le profil réactionnel sont proches en structure.*

*On distingue les états précoces et tardifs.*

**Où intervient l’énergie d’activation dans la réaction ?**

*Cette énergie est liée à la loi d’Arrhenius.*

**Existe-t-il des réactions sans solvant ?**

*Oui, on parle de mécanosynthèse car la mise en contact des réactifs est faite mécaniquement. C’est le cas de la synthèse de la chalcone.*

**Quels sont les autres rôles du solvant en chimie ?**

*Fluide caloporteur par exemple*

**Le moment dipolaire dépend d’une charge mais laquelle ?**

*Cette charge représente la différence de charge entre les deux atomes d’une liaison*

**Quelle est la dimension du moment dipolaire ?**

*Le moment dipolaire s’exprime en Cm (ou en Debye)*

**Quels sont les ordres de grandeur des liaisons hydrogène et des interactions de van der Waals ?**

*Liaison hydrogène : de l’ordre 30 kJ/mol*

*van der Waals : entre 5 et 20kJ/mol*

**À quoi sert le classement des différents solvants ?**

*Savoir rapidement quels solvants je peux utiliser pour faire une CCM rapidement*

**Est-ce que la miscibilité d’un alcool avec l’eau dépend de la longueur de la chaine ?**

*À partir du butanol la miscibilité n’est plus assurée*

**Comment on voit si deux liquides sont miscibles ou pas ?**

*Différence d’indice dans les deux phases*

**De quoi dépend le coefficient de partage ?**

*Comme toute constante d’équilibre, ce coefficient dépend uniquement de la température*