

Khôlle semaines du 6 et 13 Janvier

ELEVE :

QUESTIONS DE COURS susceptibles d'être posées	Note /6
<p>Vous devez faire un <u>mini-exposé construit</u> et choisir des exemples CONCRETS et JUDICIEUX.</p> <p><input type="checkbox"/> Les interactions de Van der Waals : principe, conséquences (s'appuyer sur des exemples)</p> <p><input type="checkbox"/> Les liaisons H : principe, conséquences (s'appuyer sur des exemples)</p> <p><input type="checkbox"/> Les solvants : utilité, caractéristiques</p>	
EXERCICES susceptibles d'être posés	Note /14
<p><input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre O2 : Spectroscopies</p> <p><input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre AM4 : Forces intermoléculaires et solvant</p>	

CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE...	Acquis	Non acquis
Chap. O2 : Spectroscopies		
<input type="checkbox"/> Savoir utiliser la loi de Beer-Lambert		
<input type="checkbox"/> Savoir comparer deux maxima d'absorption en fonction de la délocalisation des électrons sur la molécule.		
<input type="checkbox"/> Savoir interpréter un spectre infrarouge et attribuer un nombre d'onde en fonction de la force de la liaison		
<input type="checkbox"/> Savoir interpréter un spectre RMN ; savoir calculer une constante de couplage		
<input type="checkbox"/> Savoir prévoir la multiplicité d'un signal : cas A_nX_n et $A_nM_pX_n$		
<input type="checkbox"/> Savoir trouver un composé à partir de sa formule brute et des spectres IR/RMN		
Chap. AM4 : Forces intermoléculaires et solvants		
<input type="checkbox"/> Savoir interpréter les différences de propriétés physiques dues à la présence d'interactions de Van der Waals et de liaisons hydrogène		
<input type="checkbox"/> Savoir définir les trois caractéristiques des solvants : proticité, pouvoir dispersant, pouvoir ionisant		

A améliorer :



Points positifs :



A améliorer :

