

Khôle semaine du 18 Novembre

Note :

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"/> Bilan de matière instantané dans un RCPA</p> <p><input type="checkbox"/> Stéréoisomérisie de configuration : chiralité, énantiomérisie, diastéréoisomérisie, choisir des exemples judicieux.</p> <p><input type="checkbox"/> Conformations chaise du cyclohexane et du cyclohexane monosubstitué : exemples</p> <p><input type="checkbox"/> Analyse conformationnelle du butane</p>	
EXERCICES susceptibles d'être posés	Note /14
<p><input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre O1 : Stéréochimie des molécules organiques : configurations et conformations</p> <p><input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre AM1 : Structure électronique de l'atome</p>	

Ce qu'il faut savoir faire...	Acquis	Non acquis
<i>Chap. O1 : Stéréochimie : tout le cours</i>		
<input type="checkbox"/> Savoir déterminer le stéréodescripteur d'un centre stéréogène (R/S, Z/E)		
<input type="checkbox"/> Savoir reconnaître la relation d'isomérisie entre deux composés		
<input type="checkbox"/> Savoir reconnaître une molécule chirale		
<input type="checkbox"/> Savoir représenter tous les stéréoisomères de configuration d'une molécule.		
<input type="checkbox"/> Savoir utiliser la nomenclature cis ou trans.		
<input type="checkbox"/> Savoir utiliser la loi de Biot		
<input type="checkbox"/> Savoir représenter les deux conformations chaise du cyclohexane		
<input type="checkbox"/> Savoir réaliser l'analyse conformationnelle d'un alcane		
<input type="checkbox"/> Savoir manipuler les conformations chaise pour des cyclohexanes substitués		
<input type="checkbox"/> Savoir expliquer le dédoublement racémique (sera vu à turgot le mardi après midi 19 Novembre)		
<i>Chap. AM1 : Structure électronique de l'atome</i>		
<input type="checkbox"/> Associer un type de transition énergétique au domaine du spectre électromagnétique correspondant.		
<input type="checkbox"/> Déterminer la longueur d'onde d'une radiation émise ou absorbée		
<input type="checkbox"/> Enoncer les 3 règles qui permettent de donner la configuration électronique d'un atome.		
<input type="checkbox"/> Etablir un diagramme qualitatif des niveaux d'énergie électroniques d'un atome donné.		
<input type="checkbox"/> Etablir la configuration électronique d'un atome ou d'un ion dans son état fondamental.		
<input type="checkbox"/> Calculer une énergie d'ionisation.		
<input type="checkbox"/> Calculer l'énergie d'un niveau pour l'atome d'hydrogène		

Points positifs :



A améliorer :

