

Khôlle semaine du 25 Novembre

Note :

ELEVE :

<i>QUESTIONS DE COURS susceptibles d'être posées</i>	Note /6
<p>Vous devez faire un <u>mini-exposé construit</u> et choisir des exemples CONCRETS et JUDICIEUX.</p> <p><input type="checkbox"/> Construction et principe de la classification périodique</p> <p><input type="checkbox"/> Périodicités des propriétés atomiques : rayon atomique, électronégativité</p> <p><input type="checkbox"/> Conformations chaise du cyclohexane et du cyclohexane monosubstitué : exemples</p> <p><input type="checkbox"/> Dédoublément racémique : principe, exemple</p>	
<i>EXERCICES susceptibles d'être posés</i>	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> <p><input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre AM2 : Classification périodique des éléments</p>	

<i>Ce qu'il faut savoir faire...</i>	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 dédoublément racémique		

<i>Chap. AM2 : Classification périodique</i>		
<input type="checkbox"/> Citer les éléments des périodes 1 à 3 de la classification, de la colonne des halogènes et de celle des gaz nobles.		
<input type="checkbox"/> Comparer l'électronégativité de deux éléments connaissant leur position dans la classification.		
<input type="checkbox"/> Relier le caractère oxydant ou réducteur d'un corps simple à l'électronégativité d'un élément.		
<input type="checkbox"/> Expliquer la construction de la classification périodique (structure en blocs, ...)		
<input type="checkbox"/> Déterminer la position dans la classification périodique d'après la structure électronique et le nombre d'électrons de valence		
<input type="checkbox"/> Déterminer la structure électronique et le nombre d'électrons de valence d'après la position dans la classification périodique et vice versa.		
<input type="checkbox"/> Interpréter l'évolution du rayon atomique et de l'électronégativité dans la classification.		
<input type="checkbox"/> Interpréter la différence de valeur entre le rayon d'un atome et celui de ses ions.		
<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"/> Énoncer les 3 règles qui permettent de donner la configuration électronique d'un atome.		
<input type="checkbox"/> Établir un diagramme qualitatif des niveaux d'énergie électroniques d'un atome donné.		
<input type="checkbox"/> Établir 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 :

