

Khôlle semaine du 2 Décembre

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"/> Construction et principe de la classification périodique</p> <p><input type="checkbox"/> Périodicités des propriétés atomiques : rayon atomique, électronégativité</p> <p><input type="checkbox"/> La règle de l'octet et ses limites ; exemples</p> <p><input type="checkbox"/> Dédoublement racémique : principe, exemple</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 AM2 : Classification périodique des éléments</p> <p><input type="checkbox"/> Exercices sur des structures de Lewis</p>	

<i>Ce qu'il faut savoir faire...</i>	Acquis	Non acquis
Chap. O1 : Stéréochimie : tout le cours		
<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		

Chap. AM3 : Structure électronique des molécules		
<input type="checkbox"/> Etablir un ou plusieurs schémas de Lewis pour une molécule ou un ion polyatomique		
<input type="checkbox"/> Identifier les écarts à la règle de l'octet : savoir placer les lacunes électroniques et reconnaître un atome hypervalent.		
Chap. AM2 : Classification périodique		
<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.		

Points positifs :



A améliorer :

