

CHIMIE PCSI PC

MATIÈRE	ALLÈGEMENTS		NOUVEAUTÉS	REPORTS	
	Suppression	1° année vers 2°		Période 1 vers 2	1° année Période 2 vers 1
Architecture de la matière	<p>Modèle de Bohr.</p> <p>Spectre d'émission de l'atome d'hydrogène.</p> <p>Polarisabilité et pouvoir polarisant. (Les constantes d'écran sont fournies.)</p> <p>Règle des 18 électrons.</p> <p>Le diagramme des orbitales moléculaires est fourni.</p> <p>Champ cristallin.</p>		<p>Echelle de Pauling.</p> <p>Utilisation des spectres IR comme signature de groupes fonctionnels en TP.</p> <p>Description de : LiH et HF</p> <p>Liaisons de faible énergie : interactions de Van der Waals, liaison hydrogène.</p>	<p>Toute la partie orbitale de la description de l'atome.</p> <p>Dans la première partie, on se contente de l'aspect énergétique du modèle en couche.</p>	
Cinétique	<p>Peu de changements pour cette partie.</p> <p>L'usage de l'outil informatique permet de faciliter la compréhension des phénomènes et d'éviter les calculs fastidieux.</p> <p>La définition quantitative de « longueur de chaîne » est hors programme.</p>		<p>Méthode différentielle</p> <p>Ordre initial, ordre courant.</p>		
Organique	<p>Dans le chapitre RX, l'élimination E1 est seulement signalée en compétition avec SN1.</p> <p>L'étude de la déshydratation des alcools est très réduite.</p>	<p>Élaboration de matériaux organiques thermoplastiques</p>	<p>Alcool : caractères acide et basique.</p> <p>Amines : basicité et alkylation.</p> <p>Coupures par ozonolyse (mécanisme exclu)</p>	<p>Étude de la liaison C-X et C-O.</p>	<p>Alcènes RMgX</p>
Thermo	<p>Très peu de modifications, seulement quelques précisions. Cette étude est faite en relation avec le cours de Physique.</p> <p>C_p° est considéré comme indépendant de la température.</p>				
Solutions aqueuses	<p>Présentation unitaire des bilans de transfert de particules.</p> <p>On précise que les calculs de pH se limitent à établir le pH de solutions courantes dans des domaines de concentrations réalistes.</p>		<p>Le critère de précipitation est relié au quotient réactionnel de la</p>		

			réaction.		
--	--	--	-----------	--	--