

10 Sem 47	2020	https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html	
Mardi 17 Nov	Cours de 8h à 10h	<p><i>Synthèse Regressi</i> 6-4-3 <i>Autres méthodes de datation :</i> 6-5- <u>Effets biologiques de la radioactivité et radioprotection :</u></p> <p><u>Doc et illustration sur le nucléaire</u></p> <p>Atomistique 2 : Configuration électronique des atomes</p> <p><u>I - Les différents modèles et visions de l'atome :</u></p> <p><u>II - Niveaux d'énergie quantifiés :</u></p> <p>2-1 <i>Nature de la lumière.</i> 2-2 <i>Quantification de l'énergie de l'atome.</i> 2-2-1 Postulats de Bohr. 2-2-2 Diagramme d'énergie de l'atome d'hydrogène. 2-2-3 Diagramme d'énergie d'un atome quelconque .</p>	D.M.2 (Révisions TC4+ Atom1) pour Ven 27
Mardi 17 No	TD 1hx2	TD noyau atomique : Ex 6,7,8 puis TIPE (2h)	
Jeudi 19 Nov	Crs2h	<p>Compte-rendu TPC1</p> <p>Suite Atomistique 2 :</p> <p><u>III - Quatre nombres quantiques pour décrire l'état d'un électron :</u></p> <p>3-1 <i>Nombre quantique principal n.</i> 3-2 <i>Nombre quantique secondaire l.</i> 3-3 <i>Nombre quantique magnétique m_l.</i> 3-4 <i>Nombre quantique magnétique de spin m_s.</i></p>	
Ven 20 Nov	Cours/ TD 2hx2	<p><u>IV Configuration électronique de l'atome.</u></p> <p><u>4-1 Principe d'élaboration</u></p> <p>Principe d'exclusion de Pauli Règle de Klechkowsky Règle de Hund</p> <p><u>Exemples</u></p> <p><u>4-2 Configuration électronique</u></p> <p>Exemples Irrégularités règle de Klechkowsky Configuration électronique des ions.</p>	Atom2 : Ex 5,8,9,10