

11Sem48	2020	https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html	Travail
Mardi 24 Nov		<p style="text-align: center;">Fin Atomistique 2</p> <p>V <u>Description probabiliste de l'atome.(polycop)</u></p> <p>Exercice :Densité probabilité (partie radiale)</p> <p>VI <u>Classification périodique des éléments.</u></p> <p>6-1 Organisation générale. 6-2 Familles d'éléments.</p>	
Mardi 24 Nov	TD 1hx2	Exos Atomistique 2 : Niveaux d'énergie Nombres quantiques ; configurations électroniques puis TIPE 2h	
Jeudi 26 Nov	Cours 2h	<p>6-3 Évolution des propriétés atomiques : Électronégativité Autres évolutions. Les éléments de transition</p> <p style="text-align: center;">Atomistique 3 : Liaison covalente</p> <p>I - La liaison covalente localisée :</p> <p>1-1 Nature de la liaison covalente. 1-2 Théorie de Lewis. 1-2-1 Définition de la liaison covalente. 1-2-2 Règles de l'octet et du duet (règles de stabilité). 1-2-3 Liaisons simples et liaisons multiples . 1-2-4 Lien avec la structure électronique des atomes. 1-2-5 Valence de l'atome.</p>	
Ven 27 nov		<p style="text-align: center;">Q.C.M. Socrative Atomistique</p> <p>1-2-6 Réactivité des molécules. 1-2-6-1 Radicaux. 1-2-6-2 Acides et bases de Lewis. 1-2-7 Charges formelles(séparation de charges dans une molécule). 1-2-8 Méthodologie d'écriture de la formule de Lewis. 1-2-9 Hypervalence (Extension de la règle de l'octet pour $n \geq 3$). 1-2-9-1 Exemples de composés hypervalents.</p>	<p style="text-align: center;">DM2 Rendu</p> <p style="text-align: center;">Pour Mardi</p> <p style="text-align: center;">Ex 14,15,16</p>