

9 Sem 46	2020	https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html	
Mardi 10 Nov	Matin de 8h à 10h	<p>Compte-rendu TPC1</p> <p>Suite et fin TC4 : Application à la chimie analytique</p> <p>V - Spectrophotométrie UV-visible – Loi de Beer-Lambert :</p> <p>5-1 <u>Principe de la technique :</u></p> <p>5-2 <u>Mise en œuvre pratique :</u></p> <p>5-3 <u>Application au dosage par étalonnage du bleu brillant :</u></p> <p>Utilisation régression linéaire à la calculatrice</p> <p>VI - Réfractométrie :</p> <p>Utilisation réfractomètre</p> <p>Atomistique 1 : NOYAU ATOMIQUE</p> <p>1 - <u>Rappels sur l' atome et l'élément chimique :</u></p> <p>1-1- <u>Historique :</u></p> <p>1-2- <u>Constitution de l'atome :</u></p> <p>1-3 <u>L'élément chimique :</u></p> <p>2 – <u>Masse, énergie et stabilité des noyaux :</u></p> <p>2-1- <u>Approche documentaire :</u></p> <p>2-2- <u>Masse et énergie :</u></p>	
Mardi 10 Nov	TD 2x1h15	<p>Feuille sem8 : ex 4,7 et 8</p> <p>(TC4 : Titrages acido-basiques et redox) puis TIPE (2h)</p>	
Jeudi 12 Nov	Crs2h	<p>Atomistique 1 : NOYAU ATOMIQUE (Suite)</p> <p>2-3- <u>Défaut de masse et énergie :</u></p> <p>2-4- <u>Types de réactions nucléaires :</u></p> <p>2-5- <u>Exploitation de la courbe d'Aston :</u></p> <p>3 – <u>Réactions nucléaires provoquées de fission et de fusion :</u></p> <p>3-1- <u>Fission nucléaire :</u></p> <p>3-2- <u>Fusion nucléaire :</u> Exemples</p> <p>4 – <u>Réactions nucléaires spontanées : La radioactivité:</u></p> <p>4-1- <u>Stabilité des noyaux :</u></p> <p>4-2- <u>Les différents types de radioactivité :</u></p> <p>5 – <u>Bilan de masse et d'énergie d'une réaction nucléaire :</u></p> <p>5-1- <u>Cas général :</u></p> <p>5-2- <u>Réactions nucléaires spontanées : radioactivité α et β :</u></p> <p>5-3- <u>Réaction nucléaire provoquées : fission et fusion :</u></p> <p>6 – <u>Décroissance radioactive:</u></p> <p>6-1- <u>Approche du phénomène aléatoire de radioactivité :</u></p> <p>6-2- <u>Loi de décroissance exponentielle :</u></p> <p>6-3- <u>Paramètres caractéristiques et représentation graphique:</u></p> <p>6-3-1 <u>Demi-vie radioactive :</u></p> <p>6-3-2 <u>Activité et représentation graphique :</u></p> <p>6-4- <u>Application de la radioactivité à la datation :</u></p> <p>6-4-1 <u>Principe:</u></p> <p>6-4-2 <u>Principe de la datation au carbone 14 :</u></p> <p>Exemple de datation (Stonehenge)</p>	
Ven 13 Nov		<p>T.P. Chimie C2 : Spectrophotométrie</p> <p>Dosage par étalonnage</p> <p>Détermination des dilutions à réaliser et du matériel à utiliser.</p> <p>Loi de Beer-Lambert</p> <p>Tracé de spectres ;Point isobestique ;détermination de pKa</p>	<p>(Atomistique 1)</p> <p>Ex pour Mardi : 6,7 et 8</p> <p>Et finir exploitation TPC1</p>