## Table des matières

Cha	apitre 1. <b>Quelques rappels sur le langage Python</b>	9
I.	L'environnement de développement Pyzo	10
II.	Calculs simples	11
III.	Manipuler des variables	12
IV.	Programmes simples dans l'éditeur	14
V.	Fonctions mathématiques	16
Cha	apitre 2. <b>Quelques rappels sur les tracés de graphiques</b>	19
I.	Instructions utiles	20
II.	Tracé d'une courbe	20
III.	Tracé de deux courbes sur un même graphique	21
Cha	apitre 3. <b>Quelques rappels sur les méthodes numériques</b>	23
I.	Résoudre une équation linéaire ou non linéaire	24
II.	Résoudre une (ou plusieurs) équation(s) différentielle(s)	27
Cha	apitre 4. <b>Mesures et incertitudes</b>	37
I.	Représenter un histogramme associé à une série de mesures (lycée)	38
II.	Simuler un processus aléatoire illustrant la détermination de la valeur d'une grandeur (terminale et CPGE1)	41
Cha	apitre 5. <b>Mécanique</b>	47
I.	Tracer la trajectoire d'un point matériel (seconde)	49
II.	Tracer des vecteurs vitesse (seconde)	52
III.	Relier la variation du vecteur vitesse d'un système et la somme des forces appliquées (lycée)	54
IV.	Effectuer le bilan énergétique d'un système en mouvement (lycée)	59
V.	Vérifier les lois de Kepler (terminale, MPII)	63

VI.	Exploiter une équation différentielle vérifiée par la vitesse dans le cas d'une force de frottement fluide (MPSI, PTSI, PCSI)	66			
VII.	Résoudre une équation différentielle du deuxième ordre non-linéaire et faire apparaître l'effet des termes non-linéaires (MPSI, MPII, PTSI, PCSI)	69			
VIII	Mettre en évidence le non-isochronisme des oscillations du pendule pesant (MPSI, PTSI, PCSI)	73			
IX.	Obtenir une trajectoire d'un point matériel soumis à un champ de force centrale conservatif (MPSI, PTSI, PCSI)	76			
Cha	Chapitre 6. Ondes et signaux				
I.	Représenter un signal périodique (première)	80			
II.	Représenter la somme de deux signaux périodiques (terminale)	83			
III.	Visualiser le point de fonctionnement d'un circuit (CPGE1)	87			
IV.	Simuler la réponse d'un système linéaire du premier ordre à une excitation de forme quelconque (MPSI, MPII, PTSI, PCSI)	90			
V.	Simuler la réponse d'un système linéaire du deuxième ordre à une excitation de forme quelconque (MPII)	94			
VI.	Simuler l'action d'un filtre sur un signal périodique (MPSI, MPII, PTSI, PCSI)	98			
Chapitre 7. Constitution et transformation de matière					
Cha	pitre /. Constitution et transformation de matiere	103			
Cha <b>I.</b>	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)				
	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège	105			
I.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)	105			
I. II.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)	105 108 113			
I. III. IV.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)  Représenter l'évolution des quantités de matière des espèces lors d'un titrage acide-base (terminale)  Déterminer le taux d'avancement final d'une transformation, modélisée par la réaction d'un acide sur l'eau (terminale)  Déterminer l'état final d'un système siège d'une transformation modélisée par une réaction à partir de conditions initiales et de la valeur de la constante d'équilibre (MPSI, PTSI, PCSI).	105 108 113			
I. III. IV. V.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)  Représenter l'évolution des quantités de matière des espèces lors d'un titrage acide-base (terminale)  Déterminer le taux d'avancement final d'une transformation, modélisée par la réaction d'un acide sur l'eau (terminale)  Déterminer l'état final d'un système siège d'une transformation modélisée par une réaction à partir de conditions initiales et de la valeur de la constante d'équilibre (MPSI, PTSI, PCSI).  Tracer le diagramme de distribution des espèces d'un couple acide-base (terminale, PCSI)	105 108 113			
I. III. IV. V.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)	105 108 113 118 121			
I. III. IV. V.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)	105 108 113 118 121			
I. III. IV. V.	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)  Représenter l'évolution des quantités de matière des espèces lors d'un titrage acide-base (terminale)  Déterminer le taux d'avancement final d'une transformation, modélisée par la réaction d'un acide sur l'eau (terminale)  Déterminer l'état final d'un système siège d'une transformation modélisée par une réaction à partir de conditions initiales et de la valeur de la constante d'équilibre (MPSI, PTSI, PCSI)  Tracer le diagramme de distribution des espèces d'un couple acide-base (terminale, PCSI)  Tracer le diagramme de distribution des espèces de plusieurs couples acide-base (PCSI)  pitre 8. Cinétique chimique et mécanismes réactionnels  Tester une relation donnée entre la vitesse volumique de la réaction	105 108 113 118 121 124 127			
II. III. IV. V. Cha	Déterminer la composition à l'état final d'un système siège d'une transformation chimique totale (première)  Représenter l'évolution des quantités de matière des espèces lors d'un titrage acide-base (terminale)  Déterminer le taux d'avancement final d'une transformation, modélisée par la réaction d'un acide sur l'eau (terminale)  Déterminer l'état final d'un système siège d'une transformation modélisée par une réaction à partir de conditions initiales et de la valeur de la constante d'équilibre (MPSI, PTSI, PCSI).  Tracer le diagramme de distribution des espèces d'un couple acide-base (terminale, PCSI)  Tracer le diagramme de distribution des espèces de plusieurs couples acide-base (PCSI)	105 108 113 118 121 124 127			

III.	Tracer l'évolution temporelle d'une concentration, d'une vitesse volumique de formation ou de consommation, d'une vitesse volumique de réaction (BCPST1)	139	
IV.			
V.	Mettre en évidence les approximations de l'étape cinétiquement déterminante ou de l'état stationnaire d'un intermédiaire réactionnel (PCSI chimie)	148	
VI.	Mettre en évidence le contrôle cinétique et le contrôle thermodynamique (PCSI chimie)	151	
VII.	Tracer l'évolution des concentrations dans le cas de deux actes élémentaires opposés : état d'équilibre d'un système (BCPST1)		
Chapitre 9. <b>Thermodynamique</b>			
I.	Comparer le comportement d'un gaz réel au modèle du gaz parfait sur des réseaux d'isothermes expérimentales (MPSI, PTSI, PCSI)	158	
II.	Étudier les variations de pression et température de l'atmosphère (PCSI)	164	