

MECANIQUE 1 :

Mécanique 3 APPROCHE ENERGETIQUE DU MOUVEMENT D'UN POINT MATERIEL

EN TD UNIQUEMENT.

Notions et contenus	Capacités exigibles
2.3. Approche énergétique du mouvement d'un point matériel	
Puissance, travail et énergie cinétique Puissance et travail d'une force dans un référentiel.	Reconnaître le caractère moteur ou résistant d'une force.
Théorèmes de l'énergie cinétique et de la puissance cinétique dans un référentiel galiléen, dans le cas d'un système modélisé par un point matériel.	Utiliser le théorème approprié en fonction du contexte.
Champ de force conservative et énergie potentielle Énergie potentielle. Lien entre un champ de force conservative et l'énergie potentielle. Gradient.	Établir et citer les expressions de l'énergie potentielle de pesanteur (champ uniforme), de l'énergie potentielle gravitationnelle (champ créé par un astre ponctuel), de l'énergie potentielle élastique. Déterminer l'expression d'une force à partir de l'énergie potentielle, l'expression du gradient étant fournie. Déduire qualitativement, en un point du graphe d'une fonction énergie potentielle, le sens et l'intensité de la force associée.
Énergie mécanique Énergie mécanique. Théorème de l'énergie mécanique. Mouvement conservatif.	Distinguer force conservative et force non conservative. Reconnaître les cas de conservation de l'énergie mécanique. Utiliser les conditions initiales.
Mouvement conservatif à une dimension.	Identifier sur un graphe d'énergie potentielle une barrière et un puits de potentiel. Déduire d'un graphe d'énergie potentielle le comportement qualitatif : trajectoire bornée ou non, mouvement périodique, positions de vitesse nulle.
Positions d'équilibre. Stabilité.	Déduire d'un graphe d'énergie potentielle l'existence de positions d'équilibre. Analyser qualitativement la nature, stable ou instable, de ces positions.
Petits mouvements au voisinage d'une position d'équilibre stable, approximation locale par un puits de potentiel harmonique.	Établir l'équation différentielle du mouvement au voisinage d'une position d'équilibre. <u>Capacité numérique</u> : à l'aide d'un langage de programmation, résoudre numériquement une équation différentielle du deuxième ordre non-linéaire et faire apparaître l'effet des termes non-linéaires.

Mécanique 4 MOUVEMENTS DE PARTICULES CHARGÉES DANS DES CHAMPS ÉLECTRIQUES ET MAGNÉTIQUES UNIFORMES ET STATIONNAIRES

EN COURS ET TD.

Notions et contenus	Capacités exigibles
2.4. Mouvement de particules chargées dans des champs électrique et magnétostatique, uniformes et stationnaires	
Force de Lorentz exercée sur une charge ponctuelle ; champs électrique et magnétique.	Évaluer les ordres de grandeur des forces électrique ou magnétique et les comparer à ceux des forces gravitationnelles.
Puissance de la force de Lorentz.	Justifier qu'un champ électrique peut modifier l'énergie cinétique d'une particule alors qu'un champ magnétique peut courber la trajectoire sans fournir d'énergie à la particule.
Mouvement d'une particule chargée dans un champ électrostatique uniforme.	Mettre en équation le mouvement et le caractériser comme un mouvement à vecteur accélération constant. Effectuer un bilan énergétique pour déterminer la valeur de la vitesse d'une particule chargée accélérée par une différence de potentiel.
Mouvement d'une particule chargée dans un champ magnétostatique uniforme dans le cas où le vecteur vitesse initial est perpendiculaire au champ magnétostatique.	Déterminer le rayon de la trajectoire et le sens de parcours.

ARCHITECTURE DE LA MATIÈRE :

Structure Mat 1

CLASSIFICATION PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

EN COURS UNIQUEMENT.

Notions et contenus	Capacités exigibles
Schéma de Lewis d'une molécule ou d'un ion monoatomique ou d'un ion polyatomique pour les éléments des blocs s et p.	Déterminer, pour les éléments des blocs s et p, le nombre d'électrons de valence d'un atome à partir de la position de l'élément dans le tableau périodique. Établir un schéma de Lewis pertinent pour une molécule ou un ion. Comparer les électronégativités de deux atomes à partir de données ou de leurs positions dans le tableau périodique.
	Positionner dans le tableau périodique et reconnaître les métaux et non métaux.

I – Rappels : Constitution de l'atome :

II – Rappels : L'élément chimique :

III – Construction de la classification périodique :

1 – Aspect historique : a – L'élément :

b – Classification de Mendéléïeff :

2 – La classification actuelle : a – Définition :

b – La classification à 18 colonnes :

IV – Analyse de la classification périodique :

1 – Analyse horizontale :

2 – Analyse verticale : Configuration électronique externe et schéma de Lewis d'un élément :

3 – Configuration électronique de valence des ions :

V – Électronégativité :

1 – Définition :

2 – Evolution de l'électronégativité dans la classification périodique :

VI – Le rayon atomique

TOURNER SVP !!

Notions et contenus	Capacités exigibles
4.2.1 Structure des entités chimiques	
Modèle de la liaison covalente Liaison covalente localisée. Schéma de Lewis d'une molécule ou d'un ion monoatomique ou d'un ion polyatomique pour les éléments des blocs s et p.	Citer les ordres de grandeur de longueurs et d'énergies de liaisons covalentes. Déterminer, pour les éléments des blocs s et p, le nombre d'électrons de valence d'un atome à partir de la position de l'élément dans le tableau périodique. Établir un schéma de Lewis pertinent pour une molécule ou un ion. Identifier les écarts à la règle de l'octet.
Géométrie et polarité des entités chimiques Électronégativité : liaison polarisée, moment dipolaire, molécule polaire.	Associer qualitativement la géométrie d'une entité à une minimisation de son énergie. Comparer les électronégativités de deux atomes à partir de données ou de leurs positions dans le tableau périodique.
	Prévoir la polarisation d'une liaison à partir des électronégativités comparées des deux atomes mis en jeu. Relier l'existence ou non d'un moment dipolaire permanent à la structure géométrique donnée d'une molécule. Déterminer direction et sens du vecteur moment dipolaire d'une liaison ou d'une molécule de géométrie donnée.

I – Pourquoi une liaison chimique ?

1 – Son origine :

2 – Interprétation de longueur et énergie de liaison :

II – Théorie de Lewis ; Liaison covalente :

1 – Définition d'une liaison covalente :

2 – Schéma de Lewis des atomes :

3 – Schéma de Lewis des molécules :

a – Règles de l'octet et du duet :

b - Exemples de molécules à liaisons covalentes simples :

c - Exemples de molécules à liaisons covalentes multiples :

d - Insuffisances de la règle de l'octet :

e - Longueur et énergie de liaison :

f - Limites du modèle de Lewis : Espèces ayant plusieurs formes de Lewis possibles :

III – Méthode V.S.E.P.R : Géométrie des édifices :

1 – Principe de la méthode V.S.E.P.R :

2 – Formes géométriques possibles :

IV – Caractéristiques électriques des molécules :

1 – Polarité ; Moment dipolaire permanent :

a – Molécule polaires :

b – Molécule apolaires :

2 – Polarisabilité ; Moment dipolaire induit :

a – Le phénomène

b – Polarisabilité d'une liaison :