

Module :
Planification des
apprentissages

مجزوءة:
تخطيط التعلمات

Planification des apprentissages

تخطيط التعلم

Sous encadrement de **M. Azougagh**

La planification permet à l'enseignant d'anticiper l'action pédagogique, d'éviter l'improvisation et de garantir l'atteinte des compétences.

Niveaux de planification :

- **Long terme** : Organisation annuelle/semestre.
- **Moyen terme** : Planification d'une unité (concepts, prérequis, obstacles).
- **Court terme** : Fiche pédagogique pour une séance spécifique.

Approches :

- **APC** : Mobilisation des savoirs dans des situations-problèmes.
- **DI** : Situation-problème → Hypothèses → Expérimentation → Analyse → Institutionnalisation.

Outils : Manuel, matériel expérimental, ressources numériques.

Évaluation :

Diagnostic, formative, sommative → ajuste la stratégie pédagogique.

Tâche demandée 01 :

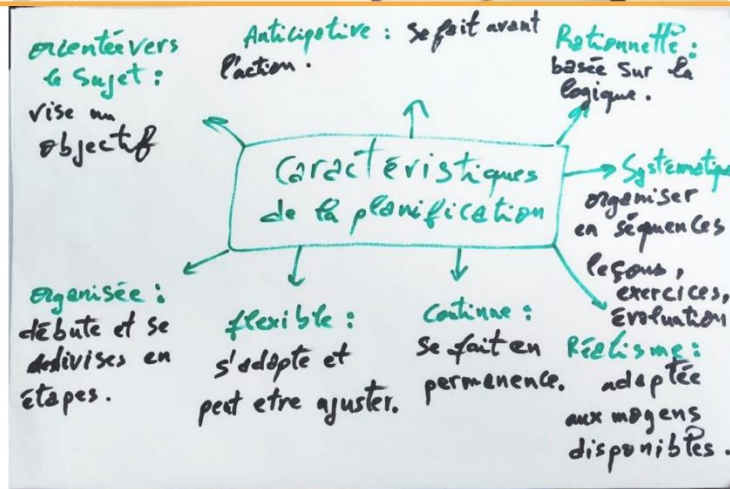
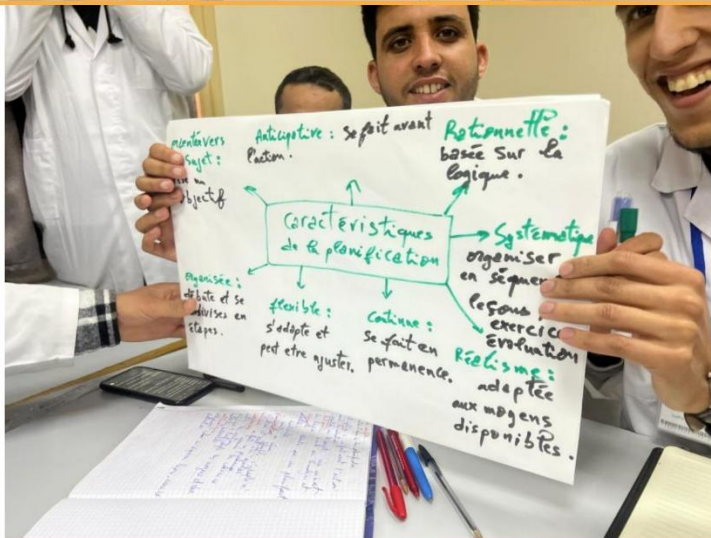
Analyser l'importance et le processus de la **planification**. La mission consistait à définir le concept, identifier les facteurs justifiant sa nécessité, et détailler les **caractéristiques**, les niveaux, ainsi que les conditions de réussite d'une planification efficace.

- Pourquoi planifier?

Pourquoi planifier est important ?

- Les facteurs qui justifient l'importance de la planification
- Les caractéristiques de la planification?
- Définition
- niveaux et types de planification
- Conditions de la planification

Travail réalisé 01 :



Tâche demandée 02 :

Réaliser une analyse du curriculum et des programmes scolaires de l'enseignement secondaire, spécifiquement pour la discipline de la Physique-Chimie (PC).

Analyse de curriculum et des programmes scolaires de l'enseignement secondaires de la PC

- ★ Les entrées, les choix principaux et les constituants du curriculum / le livre blanc ;
- ★ Les approches et les démarches adoptées officiellement dans l'enseignement de la PC ;
- ★ Progression des compétences et des contenus selon les domaines disciplinaires de la PC;

Travail réalisé 02:

Royaume du Maroc Ministère de l'Éducation Nationale, du Prélèvement et des Sports Centre Régional des Métiers de l'Éducation & de la Formation (CRMEF) Marrakech-Safi Module de la planification: Analyse du curriculum et des programmes  Encadré par: Pr:Youssef Azougagh Présenté par : Khalid Ait Zenni, El Mahdi Labroumi, Yassine Tadili, Said morchid, Imad benosman, Mohammed El Asri, Mbarek Iadel Année de formation 2025-2026	Introduction Le curriculum définit les orientations de l'enseignement de la Physique-Chimie. Il s'appuie sur le Livre Blanc de l'Éducation. Objectif : former un apprenant compétent et autonome. Il combine savoirs scientifiques, compétences pédagogiques, didactiques et technologiques, afin de transformer les contenus scientifiques en savoirs adaptés aux élèves et à leurs besoins.
Sommaire: • Introduction – Entrée par compétences – L'entrée par valeurs – L'entrée par contextualisation • Les entrées du curriculum (Livre blanc). • Choix principaux • les constituants du curriculum (Livre blanc). • Les approches et démarches adoptées officiellement l'enseignement de la PC. – Approche par compétences: – Approche constructiviste – Approche socioconstructiviste: – Démarche expérimentale: – Démarche de la résolution de problèmes: • La progression des compétences et des contenus selon les domaines disciplinaires de la PC.	Les entrées du curriculum Le Livre blanc repose sur plusieurs entrées principales : Entrée par compétences L'élève doit mobiliser ses connaissances pour résoudre des situations-problèmes. L'entrée par compétences est une approche pédagogique qui vise à développer chez l'apprenant la capacité de mobiliser savoirs, savoir-faire et savoir-être pour résoudre une situation-problème dans un contexte donné. Exemple: • Situation : Une voiture freine brusquement. - On demande à l'élève : • Identifier le type de mouvement • Expliquer la variation de la vitesse • Représenter un graphique Il mobilise plusieurs connaissances en même temps.

Les entrées du curriculum L'entrée par valeurs • Développement de : • L'esprit scientifique • L'autonomie • La rigueur • La responsabilité Exemple: • Beaucoup d'élèves pensent qu'un objet lourd tombe plus vite qu'un objet léger. • L'enseignant : • Propose une expérience de chute libre • Les élèves observent que les deux objets tombent en même temps L'élève corrige lui-même sa représentation.	Les entrées du curriculum L'entrée par contextualisation Basée sur les travaux de Vygotsky, elle affirme que l'apprentissage se fait par interaction sociale. Le savoir se construit grâce : • Au travail en groupe • À la discussion • À l'échange d'idées Exemple: • Les élèves travaillent en groupe pour établir la loi d'Ohm : • Ils mesurent la tension et l'intensité • Ils discutent des résultats • Ils déduisent la relation $U = R \times I$ La connaissance est construite collectivement.
Les choix principaux du curriculum Le système éducatif marocain a fait plusieurs choix stratégiques : • Adoption de l'approche par compétences. • Intégration des TIC. • Promotion de la pédagogie active. • Orientation vers la formation du citoyen. En PC, cela signifie : • Mettre l'élève en situation d'investigation. • Favoriser l'expérimentation. • Développer le raisonnement scientifique.	Les constituants du curriculum Le curriculum comprend : • Objectifs généraux • Compétences spécifiques • Contenus (concepts, lois, théories) • Activités pédagogiques • Méthodes d'évaluation • Supports didactiques

Approches adoptées en Physique-Chimie

• Approche par compétences:

L'approche par compétences vise à développer chez l'élève la capacité à **mobiliser ses connaissances, ses capacités et ses attitudes** pour résoudre une situation réelle ou complexe.

Ce n'est pas seulement "savoir", mais "savoir agir".

En Physique-Chimie

L'élève doit :

- **Analyser** un phénomène.
- **Interpréter** un graphique.
- **Résoudre** un problème scientifique.
- **Justifier** ses réponses.

Approches adoptées en Physique-Chimie

— Approche constructiviste

Cette approche considère que l'élève **construit lui-même son savoir** à partir de ses idées initiales.

L'apprentissage se fait grâce à un **conflit cognitif** (quand l'élève découvre que son idée est fausse).

Exemple:

Beaucoup d'élèves pensent qu'un objet lourd tombe plus vite qu'un objet léger.

L'enseignant :

Propose une expérience de chute libre

Les élèves observent que les deux objets tombent en même temps

L'élève corrige lui-même sa représentation.

Approches adoptées en Physique-Chimie

— Approche socioconstructiviste:

Le savoir se construit grâce des **interactions sociales** :

- Au travail en groupe
- À la discussion
- À l'échange d'idées

Exemple

Les élèves travaillent en groupe pour établir la loi d'Ohm :

- Ils mesurent la tension et l'intensité
- Ils discutent des résultats
- Ils déduisent la relation $U = R \times I$

La connaissance est construite collectivement.

Approches adoptées en Physique-Chimie

— Démarche expérimentale:

- Elle repose sur la **démarche scientifique** : observer, formuler des hypothèses, expérimenter, analyser et conclure.

C'est l'approche centrale en Physique-Chimie.

Exemple

Étude de la masse volumique :

Mesurer la masse

Mesurer le volume

Calculer $\rho = m / V$

Comparer différentes substances

L'élève apprend par manipulation.

Approches adoptées en Physique-Chimie — Démarche de la résolution de problèmes: L'enseignement commence par une situation-problème qui pousse l'élève à réfléchir avant de recevoir la théorie. Exemple Problème : Pourquoi les airbags réduisent-ils les blessures lors d'un accident ? Les élèves doivent : • Comprendre la notion de force. • Analyser le temps de contact. • Relier avec les lois de Newton. La théorie vient après la réflexion.	Démarches pédagogiques en PC • Démarche scientifique : • Les élèves doivent se poser des questions on se basant sur des expériences , des recherches documentaires ou des observations , • L'enseignant doit les accompagner les orienter et les guider .
Démarche scientifique : Etapes : 1)Observation et questionnement: Susciter la curiosité et identifier un problème ou un phénomène à étudier. 2)Recherche documentaire et hypothèses Amener les élèves à se documenter et à formuler des hypothèses explicatives.	Démarche scientifique : 3)Expérimentation et collecte des données Vérifier les hypothèses par des expériences pratiques. 4)Analyse et interprétation des résultats Tirer des conclusions à partir des données expérimentales. 5)Communication et synthèse Développer l'esprit critique et les compétences de communication scientifique.

Tâche demandée 03 :

Situation-problème

Vous êtes professeur stagiaire de Physique-Chimie dans un collège. Vous allez prendre en charge une classe de **première année, deuxième année ou troisième année du collège**. Le professeur d'application vous demande de préparer votre enseignement de manière rigoureuse et professionnelle, en tenant compte du programme officiel, du niveau des élèves, du temps scolaire et des objectifs de formation.

Travail demandé

1) Progression des compétences et des contenus selon les domaines et les niveaux

- Déterminez les domaines disciplinaires en Physique-Chimie au collège.
- Quel est le principe général de la progression ?
- Déterminez la progression des notions par domaine pour chaque niveau d'enseignement.
- Comment les compétences transversales évoluent-elles d'un niveau à l'autre ?

2) Planification à long terme

- Expliquez les fondements de la planification à long terme.
- Proposez les grandes lignes d'une planification annuelle ou semestrielle.
- Élaborer une fiche de planification annuelle :

- 1^{re} année : G1 et G2
- 2^e année : G3 et G4
- 3^e année : G5 et G6

Modèle de la planification annuelle

Etablissement :

Niveau :

Année scolaire :

Professeur :

Semestre 1	Mois	Semaines	Nombre d'heures	Unités	Remarque
		08sept - 14sept			
Semestre 2					

3) Planification à moyen terme

Unité : la mécanique - 3AC

- Faites l'analyse conceptuelle de cette unité.
- Élaborez une fiche d'unité en précisant :
 - Les objectifs
 - Les compétences
 - Les contenus
 - La durée
 - Les activités pédagogiques

Page | 121

	S2	Du 03 au 08	Le circuit électrique simple - Éléments d'un circuit électrique simple ; - Représenter un circuit électrique par un schéma normalisé de ses éléments; - Réaliser un circuit simple à partir de son schéma et inversement; - Définir un dipôle, un conducteur et un isolant; - Distinguer conducteurs et isolants électriques. Les types de montages électriques Montage en parallèle - En série en dérivation. - Réalisation des montages comportant certains matériaux constituant d'objets en conducteurs et en isolants électriques.	Connaitre les éléments d'un circuit électrique simple ; - Représenter un circuit électrique par un schéma normalisé de ses éléments; - Réaliser un circuit simple à partir de son schéma et inversement; - Définir un dipôle, un conducteur et un isolant; - Distinguer conducteurs et isolants électriques.	3h
	S3	Du 10 au 15	Le courant électrique continu Du 10 au 15	Mobiliser de façon intégrée des savoirs, savoir-faire, (concernant les propriétés du courant et de la tension électriques, la fonction d'un dipôle dans un circuit ou un montage électrique, l'énergie électrique, la puissance électrique et les dangers du courant électrique) pour résoudre des situations problèmes liées au transport de l'énergie électrique, sa rationalisation et à la sécurité de l'homme, des outils et des appareils électriques domestiques.	3h
	S7	Du 10 au 15	La tension électrique Du 17 au 24	Connaitre les sources du courant électrique continu ; - Connaitre les propriétés du courant électrique continu ; - Utiliser des appareils de mesure pour mesurer l'intensité du courant et la tension - Connaitre l'unité de l'intensité du courant électrique et l'unité de la tension dans le système international des unités.	3h
	S9	Du 24 au 31	La tension électrique		3h

	Avril	S10	Du 31 au 05	L'effet de la résistance électrique - Observation et découverte des conducteurs ohmiques en tant que dipôles différenciés de ceux précédemment étudiés. - Utiliser un multimètre en ohmmètre : - Utilisation de l'ohmmètre pour mesurer la valeur d'une résistance électrique (ou résistance). - Influence de la valeur de la résistance sur l'intensité du courant dans un circuit électrique - Réalisation des expériences pour mettre en évidence l'influence de la résistance électrique sur la valeur de l'intensité du courant dans un circuit électrique. - Code des couleurs : Utilisation du code des couleurs pour déterminer	Savoir qu'un conducteur ohmique est un dipôle caractérisé par sa résistance électrique : - Connaître le symbole et l'unité d'une résistance électrique ; - Déterminer la valeur de la résistance à l'aide d'un ohmmètre ; - Connaître l'influence de la valeur de la résistance électrique sur l'intensité du courant ; - Déterminer la valeur d'une résistance électrique par le code des couleurs	3h

	Mai	S13	Du 21 au 26	La loi des nœuds Réalisation des expériences pour la vérification de la loi des nœuds (ou d'additivité des intensités) dans un circuit électrique. - Réalisation des expériences pour la vérification de la loi d'additivité des tensions dans un circuit électrique	Connaître la loi d'unicité de l'intensité de courant dans un circuit en série ; - Connaître la loi des nœuds et son application ; - Connaître la loi d'additivité des tensions et son application	2h

	Juin	S17	Du 18 au 19	Devoir maison N°2 + Contrôle continu N°3 + Correction du contrôle continu		32h

	Juin	S18	Du 25 au 26	Contrôle continu N°3 + Correction du contrôle continu		12h

	Juin	S19	Du 02 au 03	Activité de Soutien et trois contrôles continus		32h

	Juin	S20	Du 09 au 10	Soutien, exercices et trois contrôles continus		32h

	Juin	S21	Du 16 au 17	HORAIRE TOTAL DU SEMESTRE		32h

916	Du 12 au 17	Les dangers du courant électriques - Recherche des causes de panne ; - Adoption des expériences simples pour rechercher des causes de panne dans un montage électrique. - Court - circuit ; - Présentation d'un court-circuit à l'aide des expériences simples, mise en évidence de ses dangers et comment l'éviter en utilisant un fusible. - Réalisation des recherches collectives ou individuelles sur les dangers du courant électrique, pour les personnes, et les précautions à prendre pour éviter ces dangers. - Savoir comment rechercher les pannes électriques simples. - Connaître le court-circuit et quelques-uns de ses dangers ;	Savoir comment rechercher les pannes électriques simples. - Connaître le rôle du protecteur d'un fusible ; - Connaître quelques dangers du courant électrique et les précautions à prendre pour les éviter.	3h
-----	-------------	---	---	----

Planification annuelle 1 AC

Année scolaire: 2025 - 2026

Semestre	Mois	Semaine	Période	Partie	Contenu	Horaire	Remarque
1	Septembre	S1	Du 08 au 13	Matière et environnement	Evaluation diagnostique + sa Correction	50 min	
		S2	Du 15 au 20		Activités de Soutien et de Remédiation	3h	
		S3	Du 22 au 27		L'eau dans notre environnement	3h	
		S4	Du 29 au 04		Les propriétés physiques de la matière	3h	
	Octobre	S5	Du 06 au 11		Volume des liquides et des solides	3h	
		S6	Du 13 au 18		Masse des solides et des liquides et Notion de masse volumique	3h	
		S7	Du 20 au 25		intermédiaire Première Vacance عطلة البنية الأولى		
		S8	Du 27 au 01		Correction devoir maison 1 + Activités de soutien et de remédiation	3h	
	Novembre	S9	Du 03 au 08		Contrôle continu N°1 + Correction du contrôle continu	3h	
		S10	Du 10 au 15		Notion de pression-Pression atmosphérique	3h	
		S11	Du 17 au 22		Le modèle particulaire de la matière-Interprétation des états physique de la matière	3h	
		S12	Du 24 au 29		Chaleur et Température et les changements d'états physiques de la matière	3h	
	Décembre	S13	Du 01 au 01		Correction Devoir maison N°2 + Activités de soutien et de remédiation	3h	
		S14	Du 08 au 13		عطلة البنية الثانية		
		S15	Du 15 au 20		Contrôle continu N°2 + Correction du contrôle continu	3h	
		S16	Du 22 au 27		Séparation des constituants d'un mélange	3h	
		S17	Du 29 au 03		Le corps pur et ses caractéristiques	3h	

S18	Janvier	Du 05 au 10	Electricité			Traitement des eaux	3h	
		Du 12 au 17				Correction devoir maison N 3 + contrôle continu N°3	3h	
		Du 19 au 24				Correction contrôle continu N°3	3h	
		Du 26 au 31				عطلة منتصف السنة الدراسية		
S22	Février	Du 27 au 02				L'électricité autour de nous	3h	
S23		Du 03 au 08				Le circuit électrique simple	3h	
S24		Du 10 au 15				Les types de montages électriques Montage en série	3h	
S25		Du 17 au 22				Les types de montages électriques Montage en parallèle	3h	
S26	Mars	Du 24 au 01				Devoir maison N°1 + activité de soutien et de remédiation	3h	
S27		Du 03 au 08				Contrôle continu N°1 + Correction du contrôle continu	3h	
S28		Du 10 au 15				Le courant électrique continu	3h	
S29		Du 17 au 23				عطلة الفترة البينية الثالثة		
S30	Avril	Du 24 au 29				La tension électrique	3h	
S31		Du 31 au 05				L'effet de la résistance électrique	3h	
S32		Du 07 au 12				Devoir maison N° 2 + Activités de soutien et de remédiation	3h	
S33		Du 14 au 19				Contrôle continu N°2 + Correction du contrôle continu	3h	
S34	Mai	Du 21 au 26				La loi des nœuds	3h	
S35		Du 28 au 03				La loi d'additivité des tensions	3h	
S36		Du 05 au 11				عطلة الفترة البينية الرابعة		
S37		Du 12 au 17				Les dangers du courant électriques	3h	

Planification annuelle 1 AC

Année scolaire: 2025 - 2026

Semestre	Mois	Semaine	Période	Partie	Contenu	Horaire	Remarque
1	Septembre	S1	Du 08 au 13	Matière et environnement	Evaluation diagnostique + sa Correction	50 min	
		S2	Du 15 au 20		Activités de Soutien et de Remédiation	3h	
		S3	Du 22 au 27		L'eau dans notre environnement	3h	
		S4	Du 29 au 04		Les propriétés physiques de la matière	3h	
	Octobre	S5	Du 06 au 11		Volume des liquides et des solides	3h	
		S6	Du 13 au 18		Masse des solides et des liquides et Notion de masse volumique	3h	
		S7	Du 20 au 25		intermédiaire Première Vacance		عطلة البينية الأولى
		S8	Du 27 au 01		Correction devoir maison 1 + Activités de soutien et de remédiation	3h	
	Novembre	S9	Du 03 au 08		Contrôle continu N°1 + Correction du contrôle continu	3h	
		S10	Du 10 au 15		Notion de pression-Pression atmosphérique	3h	
		S11	Du 17 au 22		Le modèle particulaire de la matière-Interprétation des états physique de la matière	3h	
		S12	Du 24 au 29		Chaleur et Température et les changements d'états physiques de la matière	3h	
	Décembre	S13	Du 01 au 01		Correction Devoir maison N°2 + Activités de soutien et de remédiation	3h	
		S14	Du 08 au 13				عطلة البينية الثانية
		S15	Du 15 au 20		Contrôle continu N°2 + Correction du contrôle continu	3h	
		S16	Du 22 au 27		Séparation des constituants d'un mélange	3h	
		S17	Du 29 au 03		Le corps pur et ses caractéristiques	3h	

Démarche d'investigation		Activités de l'enseignant	Activités de l'apprenant	Evaluation et observations	La durée
Rappel					
Situation de départ					
Formulation du problème					
Formulation d'hypothèses					
Elaboration d'un protocole expérimental et Expérimentation (Investigation)					
Analyse et interprétation des résultats					
Conclusion et structuration (Institutionnalisation)					
Evaluation (réinvestissement)					

Exemple

FICHE PEDAGOGIQUE

Établissement :
 Matière : Physique chimie Durée : 2h
 Professeur :
 Unité : Niveau :
 Chapitre / leçon : Solutions acides et solutions basiques – notion de pH

Compétences attendues :

Objectifs :

Connaître la signification du pH:

Utiliser le pH-mètre et le papier

- pH pour mesurer le pH d'une solution aqueuse;

+ Classer les solutions aqueuses en solutions acides, basiques et neutres selon les valeurs de pH:

- Connaître à partir des étiquettes quelques dangers des solutions acides et basiques, et prendre les précautions préventives lors de leur utilisation;

- Reconnaître l'opération de dilution d'une solution acide ou d'une solution basique et connaître son effet sur la valeur du pH.

Pré-requis : Les mélanges, solution et soluté, les ions

Outils didactiques : Tableau, questions orales, béchers, solutions, papier pH, indicateurs, agitateur

Références : Manuels scolaires.....

Démarche d'investigation	Connaissances et habilités	Activités de l'enseignant	Activités des apprenants	Évaluation / Observations	Durée
Rappel		- Que signifie "solution aqueuse" ? - Que contient une solution ?	- Une solution est un mélange homogène. - Elle contient un solvant et un soluté.	Vérification des prérequis - maîtrisé - en cours d'acquisition - non maîtrisé	5 min
Situation de départ		- Que remarquez-vous	- Elles ont des goûts	Observation de la	5 min

		sur ces différentes solutions (vinaigre, citron, savon, eau) ?- Ont-elles les mêmes propriétés ?	différents.- Certaines piquent la langue.- Certaines font des bulles avec le savon.	participation et curiosité	
Formulation du problème		- Comment peut-on distinguer une solution acide d'une solution basique ?	- En goûtant (non recommandé). - En utilisant un indicateur. - En mesurant le pH.	Capacité à formuler un problème scientifique	5 min
Formulation d'hypothèses		- Quelle expérience peut nous aider à répondre à ce problème ?- Que pensez-vous qu'il se passera si on utilise un indicateur ?	- Utiliser du papier pH .- Ajouter un indicateur coloré. - La couleur changera selon le type de solution.	Pertinence des hypothèses proposées	5 min
Elaboration du protocole expérimental et expérimentation		- Comment allons-nous procéder pour tester nos hypothèses ?- Quelles mesures devons-nous prendre ?	- Placer des solutions dans des béchers .- Ajouter l'indicateur. - Observer la couleur ou mesurer le pH. - Noter les résultats.	Observation de la démarche expérimentale et respect des consignes	15 min
Analyse et interprétation des résultats		- Que pouvez-vous conclure à partir des couleurs obtenues ou des valeurs de pH ?- Quelle solution est acide, basique	- Le vinaigre et le citron sont acides.- L'eau est neutre.- L'eau savonneuse est basique.	Capacité à interpréter les résultats expérimentaux	10 min

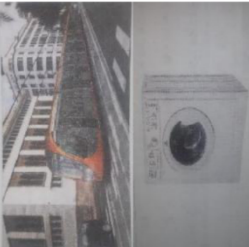
		ou neutre ?			
Conclusion et structuration (Institutionnalisation)		- Qu'est-ce qu'une solution acide ?- Qu'est-ce qu'une solution basique ?- Quelle est la valeur du pH neutre ?	- Acide : solution qui a un pH < 7.- Basique : solution qui a un pH > 7.- Neutre : solution avec pH = 7.	Vérification de la compréhension	10 min
Évaluation / Réinvestissement		- Classez ces solutions selon leur pH : jus de citron, eau, savon, vinaigre.- Quelle solution est la plus acide ?	- Jus de citron et vinaigre : acides. - Eau : neutre. - Savon : basique. - Le plus acide : jus de citron.	Évaluation formative des acquis	10 min

Veuillez ajouter l'expérience et les exercices d'évaluation

Travail réalisé 04 :

FICHE PÉDAGOGIQUE	
Éléments d'identification	
Établissement	CRMEF Marrakech – Safi Ibno Roched
Matière / Niveau	Physique-Chimie / 1ère Année Collège (1AC)
Professeur	Khalid Ait Zenni
Unité / Leçon	Unité : Électricité / Leçon : L'électricité qui nous entoure
Durée	1 heure
Compétence visée	Mobiliser de façon intégrée les connaissances, les méthodes et les attitudes pour identifier et classer les différentes sources d'énergie électrique et ses domaines d'utilisation.
Objectifs d'apprentissage	• Connaître l'importance et les domaines d'utilisation de l'électricité dans la vie quotidienne. • Identifier les différentes sources de production de l'énergie électrique. • Distinguer les énergies renouvelables des énergies non renouvelables. • Distinguer l'électricité naturelle (foudre, influx nerveux) de l'électricité artificielle. • Identifier les sources de production : centrales thermiques, nucléaires, hydrauliques, éoliennes et solaires. • Connaître les domaines d'utilisation (Domestique, Communication, Transport).
Prérequis	Notions de base sur l'énergie, les appareils électriques du quotidien.
Outils didactiques	Vidéoprojecteur, documents iconographiques (anguille, centrales, éoliennes), manuel de l'élève.

Situation	Connaissances et habilités	Activités de l'Enseignant	Activités de l'Apprenant (Réponses possibles)	Évaluation / Moyens	Durée
S. Départ – Rappel Situation Problème - Hypothèses	• Mobiliser les prérequis sur le circuit électrique simple. • Identifier les fonctions des composants (générateur/récepteur).	Rappel : Quels sont les éléments d'un circuit simple ? Quel est le rôle de la pile et de la lampe ?	Le circuit comprend une pile, une lampe et des fils. La pile produit l'électricité et la lampe la consomme.	Év : Vérification des prérequis (maîtrisé / non maîtrisé). Rappel (5 min)	S.P. (10 min)
	• Poser une problématique scientifique. • Formuler des hypothèses basées sur l'observation du quotidien.	Présente la Situation Problème (S.P.) : « Nos maisons sont éclairées, mais d'où vient cette électricité ? ». Note les idées au tableau.	S'interroge sur l'origine de l'énergie. Propose des hypothèses : piles, barrages, soleil ou vent.	Moyens : Images d'appareils. Év : Curiosité et formulation du problème.	
S. de Construction Observation - Interprétation	• Utiliser une démarche documentaire. • Analyser des données sur les modes de production. • Identifier les domaines d'usage.		Observe les documents (p. 68/70). Identifie les domaines : éclairage, industrie, transport. Interprète : l'eau ou le vent font tourner un alternateur.	Moyens : Manuel, Projecteur. Év : Capacité à extraire des informations.	25 min

			Présente des documents sur les centrales et les domaines d'usage (santé, transport). Guide l'analyse de la conversion d'énergie par l'alternateur.			
S. de Structuration Conclusion - Généralisation	• Structurer le savoir construit. • Différencier les sources renouvelables et non renouvelables.	Aide à classer les sources d'énergie (soleil vs fossiles). Formalise la conclusion scientifique. Souligne les devoirs de sécurité et d'économie.	Distingue les sources : renouvelables (eau, vent) et non renouvelables (pétrole, nucléaire). Rédige la synthèse sur la conversion d'énergie.	Moyens : Cahier, Tableau. Év : Validation du savoir construit.	15 min	
S. d'Évaluation - Exercices	• Réinvestir les acquis. • Proposer des solutions citoyennes pour l'économie d'énergie.	Propose un exercice de mise en relation (centrale / ressource). Citer des gestes pour économiser l'énergie.	Résout l'exercice (ex : relier éolienne à vent). Suggère des gestes : « Éteindre les lampes inutiles ».	Moyens : Fiche d'exercice. Év : Évaluation formative	5 min	

Tâche demandée 05 :

Travail réalisé 05 :

Grille d'analyse de la planification pédagogique

Gr.06

Critères d'analyse	Indicateurs (brefs)	Échelle d'appréciation (Oui / Partiellement / Non)	Commentaires
1. Objectifs d'apprentissage	Objectifs clairs, mesurables et adaptés		
2. Situation problème	Motive et mobilise les prérequis		
3. Activités d'enseignement-apprentissage	Centrée sur l'élève et logique		
4. Supports didactiques	Pertinents, variés et exploitables		
5. Modalités d'évaluation	Vérifient l'atteinte des objectifs		
6. Cohérence globale	Alignement objectifs – activités – évaluation		
7. Gestion du temps	Réaliste et bien répartie		
8. Différenciation pédagogique	Tient compte des niveaux et besoins		
9. Interactions et participation	Favorise échange et implication		
10. Maîtrise des contenus	Contenu exact et conforme au programme		
11. Utilisation des TIC	Pertinente pour enrichir la séance		
12. Auto-évaluation du professeur	Prévoit l'analyse de sa pratique		