

Formation scientifique

Révisions examens de juin 2015

1. Thème 1: Milieu, un mot piège!

SAVOIR-FAIRE

- Formuler des questions à partir de l'observation.
- Concevoir et adopter une procédure expérimentale.
- Recueillir des informations par des observations.
- Repérer et noter une information issue d'un croquis, d'un schéma...
- Repérer et noter une information issue d'un écrit scientifique.
- Comparer, trier, classer (utilisation d'une fiche de la boîte à outils).
- Élaborer un concept, une loi....
- Résigner les connaissances acquises dans d'autres situations = exercices de compétence.
- Réaliser un schéma d'expérience (utilisation d'une fiche de la boîte à outils).
- Annoter un schéma (utilisation d'une fiche de la boîte à outils).

SAVOIRS

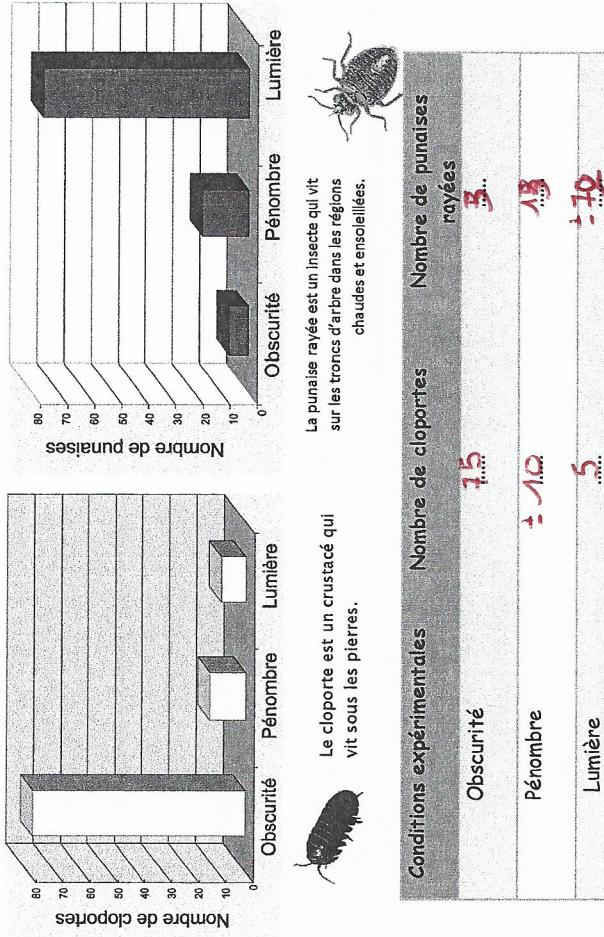
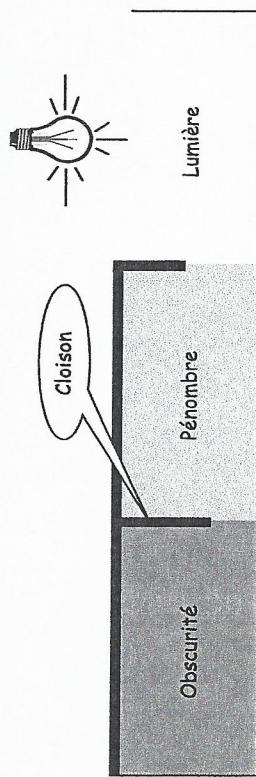
- Distinguer vivant et non-vivant (4 caractéristiques des êtres vivants : échanger de la matière avec son environnement (eau, air et nourriture), se reproduire, réagit aux stimuli.
- Etude des milieux de vie (aquatique, aérien et terrestre) = biotopes.
- Etude des milieux physiques (solide= écorce terrestre, liquide et gazeux= atmosphère).
- Effets des éléments de l'environnement sur le comportement des êtres vivants.
- Déterminer, par des manipulations, des éléments constitutifs des milieux de vie (eau et air).
- Distinguer un milieu de vie et un milieu ne permettant pas la vie.
- Construire la classification des animaux.

Une expérience a été réalisée avec des cloportes et des punaises rayées.

On dispose d'une boîte avec trois compartiments plus ou moins éclairés.
Dix animaux sont introduits dans la boîte.

Dix minutes plus tard, on compte le nombre d'individus présents dans les trois compartiments. On reproduit l'expérience dix fois.

Voici le schéma figuratif du montage et les graphiques des résultats obtenus
[Lampe placée à 20 cm]



Mots clés:

- Etre vivant – Reproduction - Etre non-vivant – Echange – Milieu physique – Milieu de vie ou biotope – Caractère morphologique – Stimulus/ Stimuli (pluriel) – Réaction - Classification phylogénétique

Synthèse générale

2. Thème 2: Les végétaux à la conquêtes du monde.

SAVOIR-FAIRE

- Formuler des questions à partir de l'observation.
- Rechercher et identifier des indices.
- Agencer les indices en vue de formuler une piste de recherche.
- Différencier des faits établis de réactions affectives et de jugements de valeur.
- Concevoir et adopter une procédure expérimentale.
- Recueillir des informations par des observations.
- Repérer et noter une information issue d'un croquis, d'un schéma, d'une photo....
- Repérer et noter une information issue d'un écrit scientifique.
- Comparer, trier, classer (fiche de la boîte à outils dans le thème1).
- Valider les résultats d'une recherche.
- Élaborer un concept, une loi....
- Réinvestir les connaissances acquises dans d'autres situations = exercices de compétence.
- Réaliser un schéma et un croquis (fiche de la boîte à outils dans le thème1).
- Annoter un schéma (fiche de la boîte à outils dans le thème1).

SAVOIRS

- I Eléments indispensables à la germination de la graine.
 - Principe de colonisation des végétaux.
 - Rôle des végétaux dans la formation des sols.
 - Dissemination du fruit et de la graine.
 - Fixation des végétaux (étude d'une racine).
 - Structure de la graine.
 - Etudes des fruits.
 - Etude de la fleur (origine de la graine).
 - Pollinisation.
 - Fécondation.
- Formation du fruit.
- Cycle de vie des plantes à fleurs = construction de la notion de cycle.
- Les agents pollinisateurs.
- La multiplication végétative.
- Comparaison plante vivace et plante annuelle.
- Apparition des végétaux.
- Les champignons (séparation entre les Plantes et les Champignons sans justification).

Tous les milieux physiques ne sont pas des milieux de vie : le sous-sol est un milieu physique (solide), mais pas un milieu de vie puisqu'il ne contient ni air ni eau.

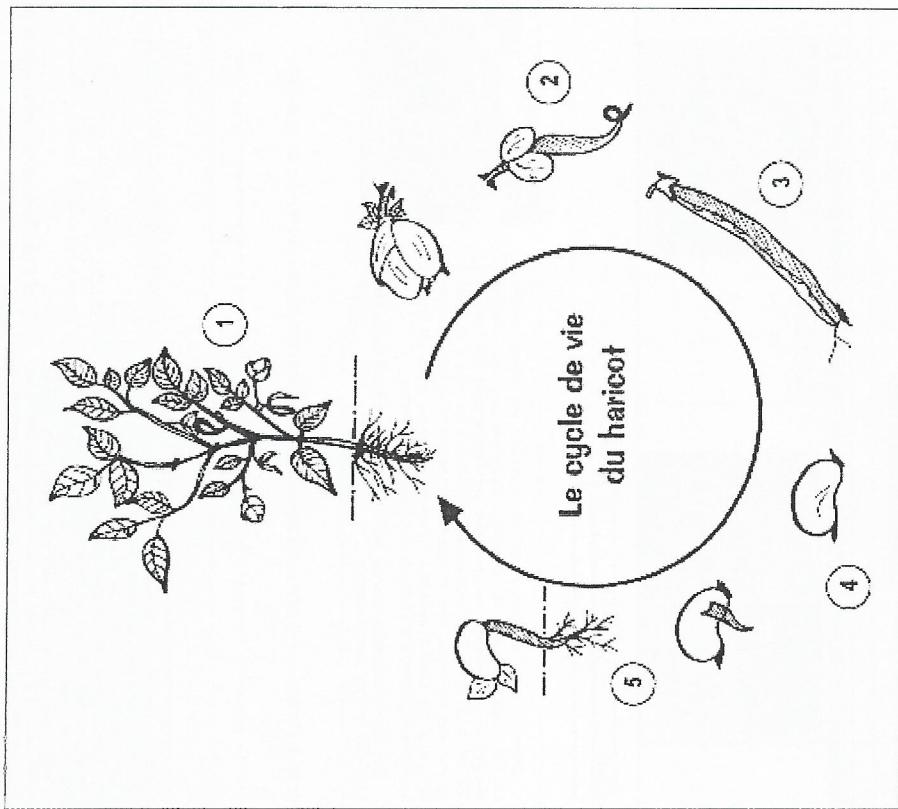
Les êtres vivants se caractérisent par leur capacité à :

- o respirer
- o se nourrir
- o se reproduire
- o réagir aux stimuli (odeur, lumière, son, ...)

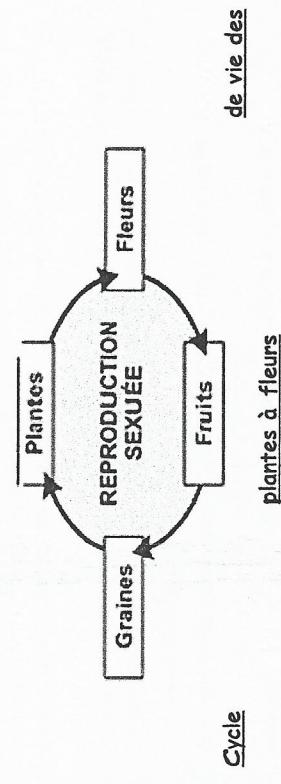
Mots clés:

- Colonisation – Etamine – Dissémination – Pistil – Graine – Organe reproducteur – Fruit – Reproduction sexuée – Fécondation – Pollinisation – Cellule reproductrice mâle - Agent pollinisateur – Biodiversité - Plante vivace et plante annuelle - Graine de pollen – Plantule – Germination - Multiplication végétative – Réserve nutritive - Cycle de vie - Cellule reproductrice femelle**

En te basant sur le schéma ci-dessous, explique le cycle de vie du haricot



6. a. Les pétales tombent. Les étamines se dessèchent.
- b. La graine est à l'air libre, sortie de son noyau éclaté. Elle est formée d'une minuscule plantule qui ne pourra s'épanouir que si les conditions de température, d'humidité, de lumière et de terreau sont bonnes.
- c. Les étamines produisent les grains de pollen qui sont les cellules sexuelles mâles.
- d. La germination est terminée. La plantule est maintenant complète avec une racine, une tige, des feuilles et un bourgeon terminal.
- e. La pulpe de la cerise s'épaissit ainsi que la partie interne de l'ovaire : la graine est ainsi bien protégée dans un noyau.
- f. Le grain de pollen déposé sur le stigmate du pistil s'allonge en descendant dans le style : la cellule sexuelle mâle va fusionner avec la cellule sexuelle femelle de l'ovule. L'ovule est alors fécondé.
- g. Les nombreuses feuilles de l'arbre captent l'énergie du soleil et fabriquent une sève riche en sucre qui va faire grossir les cerises.
- h. Les parois de l'ovaire s'épaississent : la cerise apparaît, grossit lentement. Le calice se déchire et tombe en entraînant les étamines desséchées.
- i. Les abeilles transportent involontairement le pollen sur leur corps pollu. En butinant d'autres fleurs, elles déposent ce pollen sur leur pistil et participent ainsi à leur fécondation.



Cycle

plantes à fleurs

de vie des

1. PLANTE
2. FLEUR
3. FRUIT
4. GRAINE
5. GERMINATION

9

10

Matière – Molécule - Espace intermoléculaire - Modèle moléculaire – Modèle
- Corps pur – Mélange – Diffusion - Agitation moléculaire - Liquide - Surface
plane et horizontale - Compressibilité / incompressibilité – Gaz – Solide

L'Homme peut agir sur le peuplement végétal qui l'environne. Ses actions peuvent être :

a) bénéfiques:

- aménagement de région inculte pour survivre
- sélection et création de nouvelles variétés de plantes
- b) détructrices :
- déboisements anarchiques des forêts;
- perturbation de l'équilibre naturel par l'emploi de pesticides;

3. Thème 3: Voyage au centre de la matière.

SAVOIR-FAIRE

- Formuler des questions à partir de l'observation.
- Rechercher et identifier des indices.
- Agencer les indices en vue de formuler une piste de recherche.
- Différencier des faits établis de réactions affectives et de jugements de valeur.
- Concevoir et adopter une procédure expérimentale.
- Recueillir des informations par des observations.
- Identifier et estimer la grandeur à mesurer et l'associer à un instrument de mesure adéquat.
- Exprimer le résultat d'une mesure.
- Repérer et noter une information issue d'un croquis, d'un schéma, d'une photo....
- Repérer et noter une information issue d'un écrit scientifique.
- Comparer, trier, classer (fiche de la boîte à outils dans le thème 1).
- Modéliser différents corps.
- Représenter la surface libre d'un liquide dans différents récipients et positions.
- Exercices récapitulatifs sur l'ensemble du thème 4.
- Valider les résultats d'une recherche.
- Élaborer un concept, une loi...
- Réinvestir les connaissances acquises dans d'autres situations = exercices de compétence.

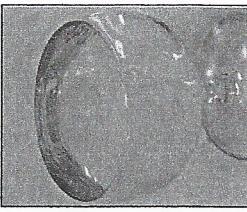
SAVOIRS

- Le modèle (pas la réalité, évolutif, commun à tous, ensemble de billes).
- Les molécules.
- Les espaces intermoléculaires.
- Différence entre un corps pur et un mélange.
- Rappel sur les 3 états de la matière (solide, liquide et gazeux).
- Comportement des molécules dans les 3 états de la matière → l'agitation moléculaire.
- Définition et caractéristique de la surface libre d'un liquide.
- Déplacement des molécules dans un liquide et dans un gaz → le principe de diffusion.
- Disposition des molécules dans les 3 états de la matière → la compressibilité des corps

Mots clés:

o molécule de place
o liquide solide
o état physique

Etat	GAZ	LIQUIDE	SOLIDÉ
Espaces Intermoléculaires	GRANDS	MOYENS	PETITS
Déplacement des molécules	AGITATION rapides	AGITATION lente	AGITATION nulle
Disposition des molécules	TRES ESPACIÉES	ESPACEES	PROCHES
Modèles moléculaires			



Molécule qui se déplace

Molécule qui ne se déplace pas

D.O.C.: déposons un glacon dans un verre d'eau.

Modifie les situations :

1. lorsqu'on dépose le glacon dans l'eau ;
2. après 1 heure à 20°C.



o molécule de place
o liquide solide
o état physique

4. Thème 4: A chacun sa place, chacun son maillon.

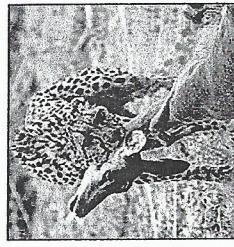
SAVOIR-FAIRE

- Construire des chaînes alimentaires et des réseaux trophiques.
- Exercices sur les chaînes alimentaires et les réseaux trophiques (en respectant les conventions !).
- Formuler des questions à partir de l'observation.
- Rechercher et identifier des indices.
- Agencer les indices en vue de formuler une piste de recherche.
- Différencier des faits établis de réactions affectives et de jugements de valeur.
- Recueillir des informations par des observations.
- Repérer et noter une information issue d'un croquis, d'un schéma....
- Repérer et noter une information issue d'un écrit scientifique.
- Élaborer un concept, une loi....
- Valider les résultats d'une recherche.
- Réinvestir les connaissances acquises dans d'autres situations = exercices de compétence.
- Rechercher des informations.

SAVOIRS

- Première approche de la chaîne alimentaire : → = « est mangé par ».
- Les proies et les prédateurs (définition).
- Le régime alimentaire : herbivore, carnivore, omnivore, détritivore.
- Adaptabilité des animaux pour leur régime alimentaire : saison,...
- Définitions : chaîne alimentaire, réseau trophique (ou alimentaire), maillon.
- Conventions à respecter pour représenter un réseau trophique.
- Les besoins des végétaux.
- La source de matière : les aliments.
- Le cycle de la matière.
- Rôles des décomposeurs (détritivore + transformateur).
- Passage de la matière à l'énergie.
- Origine de l'énergie.
- Rôle des aliments ingérés.
- Le flux d'énergie.
- Les niveaux alimentaires (selon l'origine de l'énergie utilisée).
- Défense des proies et techniques de chasse des prédateurs.

DOC. 1 : Guépard saisissant une gazelle
herbe



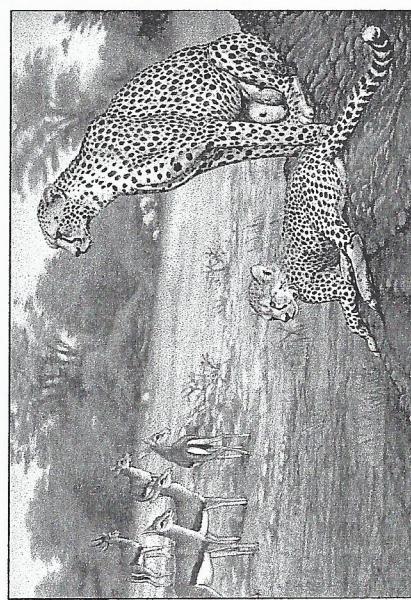
<http://www.objectifnatur.com>

DOC. 2 : Gazelle broutant de l'herbe



<http://www.flowerpictures.net/>

DOC. 3 : La savane, le biotope du guépard et de la gazelle



La vie secrète des bêtes, Les animaux en voie de disparition, Hachette Jeunesse, p38 et 39

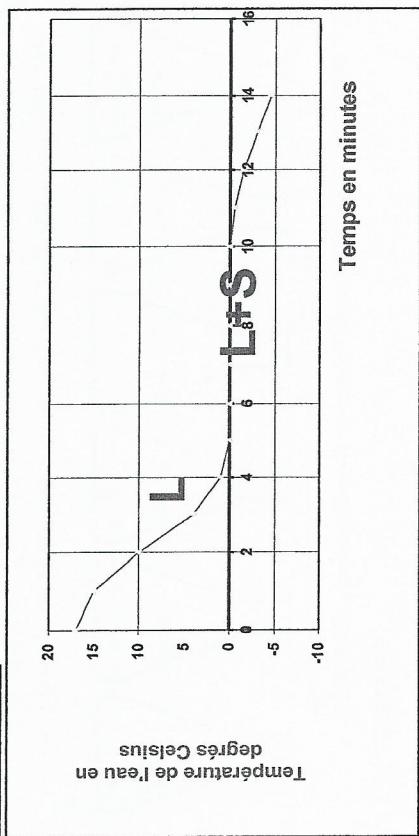
Pourquoi l'extermination du guépard pourrait-elle entraîner la raréfaction des herbes dans la savane ?

*Le guépard mange la gazelle
... la gazelle mange la herbe
⇒ si le guépard disparaît, moins de gazelle
⇒ moins de gazelle il y aura moins d'herbe pour la savane*

Mots clés:

Comportement alimentaire - Régime alimentaire - Herbivore - Carnivore - Stimulus - Détritivore - Matière minérale - Energie lumineuse - Réseau trophique - Chaîne alimentaire - Maillon - Cycle de la matière - Matière organique - Transformateur - Décomposeur - Prédateur - Proie - Réaction - Omnivore

Lecture d'un graphique : Évolution de la température de l'eau **fusé** en fonction du temps.
Analyse du graphique



1. a) Combien de temps faut-il pour que l'eau atteigne la température de 0° C ?

5 minutes

b) Pendant ce laps de temps dans quel état physique se trouve l'eau ?

Liquide

2. a) Comment évolue la température entre la 5^e et la 10^e minute ? (Sois précis.)

Fusé

b) Pendant ce laps de temps dans quel(s) état(s) physique(s) se trouve l'eau ?

Liquide et Solide

3. a) Comment évolue la température à partir de la 11^e minute ?

Solide

b) Pendant ce laps de temps dans quel état physique se trouve l'eau ?

Solide

4. L'eau utilisée est-elle un corps pur ou un mélange. Pourquoi ? Complète le titre !

Un Corps pur C'est un Pur

Complète le texte lacunaire suivant.

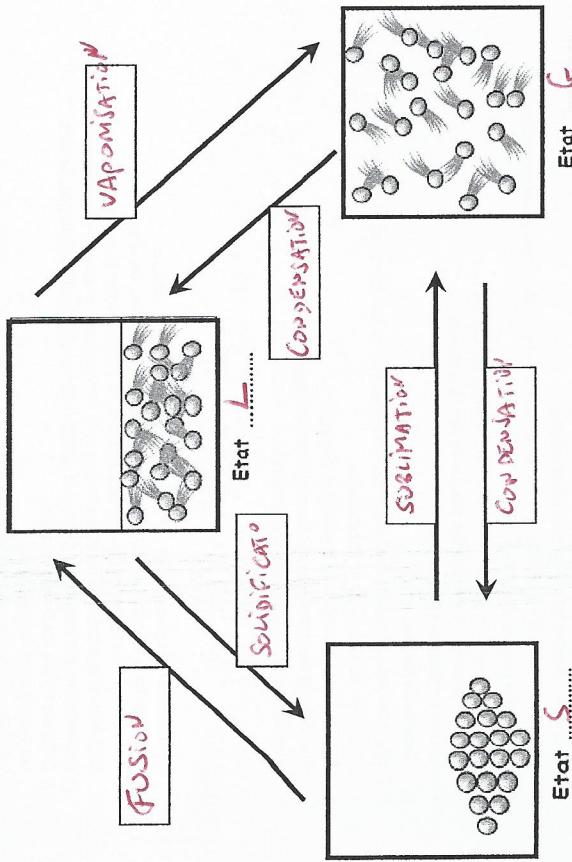
"Quand on refroidit l'eau, elle change d'état physique : elle passe de l'état Liquide à l'état Solide. Ce changement d'état physique s'appelle la Solidification.

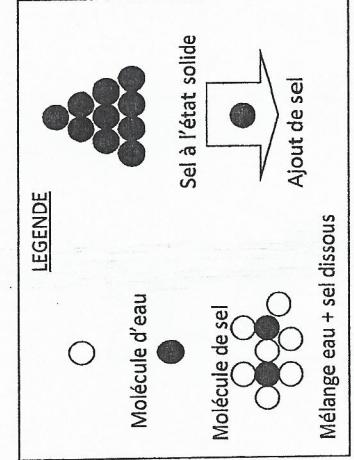
À l'inverse, quand on chauffe de la glace l'eau passe de l'état Solide à l'état Liquide. Ce passage se nomme la Fusion.

La Solidification est aussi un changement d'état physique. C'est le passage de l'état Liquide à l'état Solide. Quand on chauffe de l'eau pure, à un certain moment, la température reste constante. On dit qu'elle marque un ... PALIER.

⇒ Complète la légende :

1. Fusion : Passage de l'état S à l'état L
2. Solidification : Passage de l'état L à l'état S
3. Vaporisation : Ebullition : au sein du liquide
Evaporation : à la surface du liquide
4. Condensation : Passage de l'état S à l'état L
5. Sublimation : Passage de l'état S à l'état G
6. Condensation : Passage de l'état G à l'état S





Exercices de synthèse :

- Massé volumique.
 - Quel est le symbole de la grandeur masse volumique ? $\rho \text{ kg/m}^3$
 - Quelle est l'unité de mesure de la masse volumique ?
 - Quelle est la formule qui permet de calculer la masse volumique ? $\rho = \frac{m}{V}$
 - Quelle est l'unité de masse / de volume ? kg/m^3

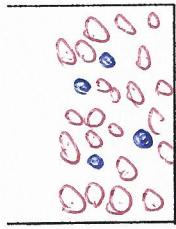
2. à concentration massique d'une solution.

Quel est le symbole pour la concentration massique ? C

Quelle est l'unité dans laquelle on exprime cette grandeur ? g/L

Quelle est la formule qui permet de calculer la concentration d'une solution ? $C = \frac{m}{V}$

3ème étape



2ème étape



1ère étape



LE SEL SE DISOUL

SATURATION

5. Dans les magasins de sport, on trouve des préparations reconstituantes en glucose et en sels minéraux, destinées aux sportifs après l'effort. Ce sont des poudres à dissoudre dans l'eau. Une dose de poudre à une masse de 10 g, il faut deux doses pour préparer 500 mL d'eau. Calcule la concentration de la boisson en glucose et en sels minéraux.

$$\rho = \frac{m}{V} = 40 \text{ g/L}$$

6. On fait fondre un objet métallique et on coule ensuite le liquide obtenu dans un cube de 3 cm de côté. Le lingot obtenu après refroidissement a une masse de 191,7 g. A partir du tableau des masses volumiques connues détermine de quel métal il s'agit.

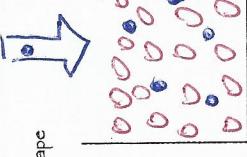
$$V = 3 \times 3 \times 3 = 27 \text{ cm}^3 \Rightarrow \rho = \frac{m}{V} = \frac{191,7}{27} = 7,1 \text{ g/cm}^3$$



2ème étape



3ème étape



4ème étape

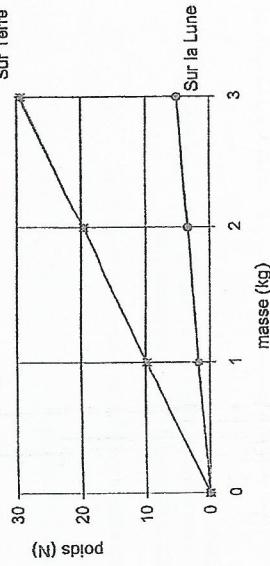
LE SEL PEUT ENCORE SE DISOUL

Le mélange ainsi obtenu est-il toujours un mélange homogène ? Pourquoi ?

NON, PARCE QUE LE SEL RESTE À L'ÉTAT SOLIDE

Quel est son titre ? Observe ce graphique.

Quel est son titre ? VARIATION DU POIDS EN FONCTION DE LA MASSE (SUR TERRE ET SUR LA LUNE)



Quelle conclusion peux-tu tirer ?

- Si la masse augmente de 1 kg, alors ...
- Le poids sur Terre est 6x plus grand
- que sur la Lune

Jouons un peu ! Complète et coche les phrases correctes.

La masse d'Egantine est de N... son poids à la mer est de

Comment sera sa masse sur le Mt Blanc ? plus petite - plus grande - égale

Comment sera son poids sur le Mt Blanc ? plus petit - plus grand - égal

Comment sera sa masse sur une navette spatiale ? plus petite - plus grande - égale

Comment sera son poids sur la navette spatiale ? plus petit - plus grand - égal

Je vais au marché sur la Lune et j'y achète 2 kg d'oranges. A mon retour sur Terre je place mes oranges sur la balance. Quelle valeur indique-t-elle ? 2 kg

Cocher les phrases correctes, seulement celles qui sont entièrement correctes :

Le poids d'un corps est la force de gravitation universelle exercée entre le corps et la Terre

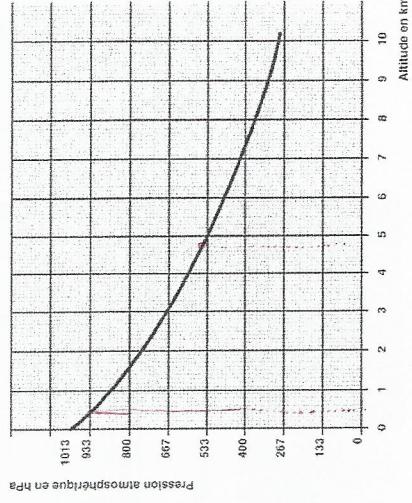
La masse est la quantité de matière contenue dans le corps.

Le poids est la force à distance exercée par la Terre sur les corps.

Eloigné de tout astre, il n'y a pas de poids.

8. Thème 8: Tous sous pression?

Pour mettre en évidence un autre facteur ... voici un graphique :



- Quelle est l'unité utilisée pour mesurer la pression atmosphérique : hPa
- Quelles sont les 2 variables mises en présence ? Altitude et pression
- Quelle est la variable que je peux modifier, que je contrôle ? Altitude
- On l'appelle la variable contrôlée.
- Quelle est la variable qui dépend de la variable contrôlée ? pression atm.
- On l'appelle la variable dépendante.
- Détermine la pression atmosphérique au niveau de la mer (altitude : 0 m) 1013 hPa
- Détermine la pression atmosphérique au sommet du mont Blanc (4807 m) + 533 hPa
- Détermine la pression atmosphérique au Signal de Botrange (694 m) + 933 hPa
- Exprime à l'aide d'une phrase le lien existant entre les deux variables.
- Si l'altitude augmente alors la pression diminue

Trouve un titre pour le graphique :

La pression atm. varie en fonction de l'altitude.

9. Thème 9: Ne ventilez plus, respirez!

Exercices de compétence

EXERCICE 1

Volume d'oxygène absorbé lors d'activités (ml/min)

Doc.1.

Pollution par de très fines particules	Nombre de décès pour cause respiratoire pour 100 morts
Pollution moyenne	8
Pollution élevée	14
Pollution très élevée	17

Doc.2: Tandis que la prévention des pollutions industrielles commence à porter ses fruits, le chauffage urbain et le trafic routier sont responsables de 75% de la pollution atmosphérique.

Profil journalier des poussières ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)



Doc.3

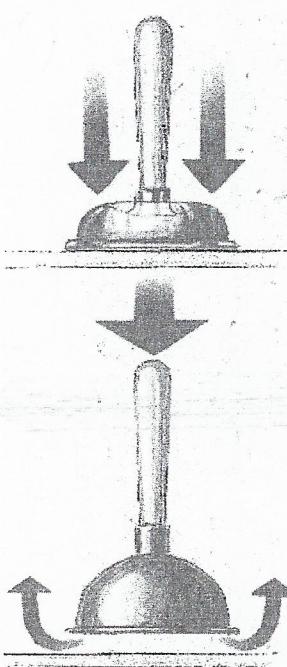
a. Profil journalier des poussières.

Traditionnellement, Le Mémorial Vandamme (meeting d'athlétisme à Bruxelles) se déroule un vendredi à partir de 20h. Pour le bien des athlètes, serait-ce une bonne idée de le programmer à partir de 15h pour profiter de la lumière du soleil? Justifiez.

NON, car à 15h on se retrouve dans le pic de pollution où il y a le plus de pollution de l'air.
Les poussières dont l'air peuvent être polluées car des animaux qui sont dans des bâtiments. Des pigeons de concours effectuent d'une traite des distances de 400 à 500 km, voire parfois 700 km.

Voici les mesures de masse de quelques pigeons ayant concouru de Bordeaux à Namur.

- Pourquoi la ventouse reste-t-elle collée sur le mur ? Justifiez.
- Qu'arrive-t-il si on percute un trou dans le caoutchouc de la ventouse ? Justifiez.



- Pourquoi la ventouse reste-t-elle collée sur le mur ? Justifiez.
- Qu'arrive-t-il si on percute un trou dans le caoutchouc de la ventouse ? Justifiez.

- Pourquoi la ventouse reste-t-elle collée sur le mur ? Justifiez.
- Qu'arrive-t-il si on percute un trou dans le caoutchouc de la ventouse ? Justifiez.

Masse au départ	Masse à l'arrivée
525 g	445 g

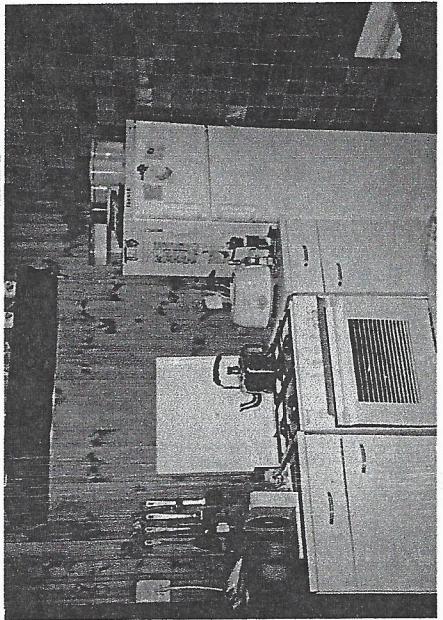
n.b.: la moyenne a été établie sur un échantillon de 7 pigeons.

Explique cette différence.

Le pigeon吸食 les gaz de la pression. Les gaz sont moins bons dans les gaz. Alors leur énergie dans leurs muscles sera moins forte de même.

10. Thème 10: Edlairons notre lanterne.

Examinons cette vieille cuisine :

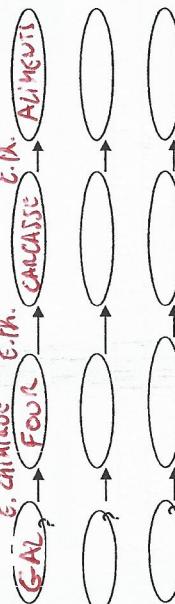


Rappelle ce qu'est un transformateur

A l'aide du document complète le tableau ci-dessous

transformateur	Energie qu'il reçoit	Energie qu'il donne
FOUROUR	E. électricité	E. thermique (E. lumineuse)
GRILLÉ PAIN	E. électrique	E. thermique (E. lumineuse)
TANICHEUSE	E. électrique	E. thermique (E. lumineuse)

Pour chaque exemple modélise le transfert d'énergie :



Relie le bon terme à la bonne définition

- Reçoit l'énergie sous une certaine forme et la restitue sous la même forme ou sous une forme différente.
- Utilise l'énergie reçue. Il est le dernier maillon de la chaîne énergétique.
- Contient de l'énergie qui peut être donnée à un transformateur.

Réservoir :

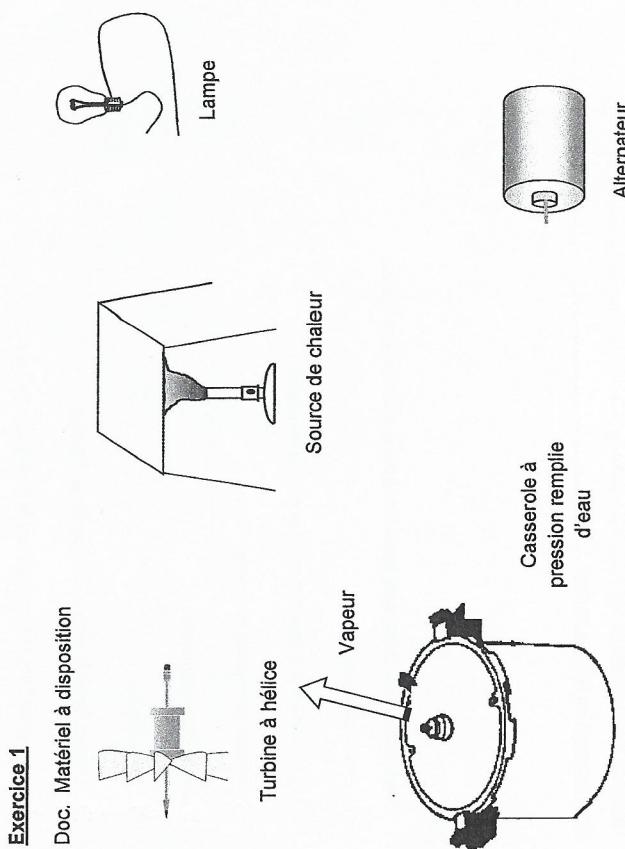
Transformateur :

Recepteur :

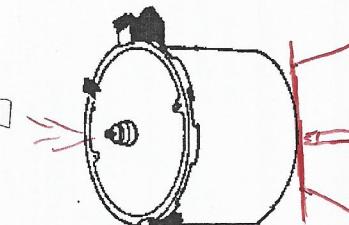
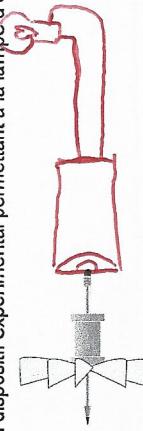
- X
- X
- X

Exercice 1

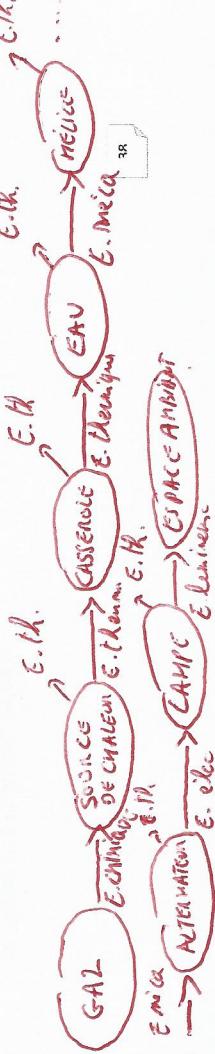
Doc. Matériel à disposition



1. Schématiser un dispositif expérimental permettant à la lampe d'éclairer l'espace ambiant.



2. Construis le modèle « transfert d'énergie ».



Complete le calendrier à l'aide des informations ci-dessous.

Dates des règles

- a) Juillet : du 1 au 6 inclus
 b) Août : du 31/07 au 4/08 inclus.
 c) Septembre : du 1 au 5 inclus.

④ Détermine la durée du cycle n°1 : **30 JOURS**
 et du cycle n°2 : **29 JOURS**

⑤ Colorie les jours des règles en rouge et le jour de l'ovulation en vert pour les mois de juillet et d'août.

⑥ En supposant que le 3^{ème} cycle durera 31 jours, détermine la date probable des règles suivantes : **29 JOURS**

		SEPTEMBRE														
		Aout		Septembre												
		M	J	S	V	D	M	J	S	V	D	M	J	S	V	D
		M 1	J 2	S 3	V 4	D 5	M 6	J 7	S 8	V 9	D 10	M 11	J 12	S 13	V 14	D 15
		J 16	S 17	V 18	D 19	M 20	J 21	S 22	V 23	D 24	M 25	J 26	S 27	V 28	D 29	M 30
		J 31														L 31

Règles

Pour connaître la durée de ses cycles, une femme peut noter sur un calendrier les dates de ses règles.

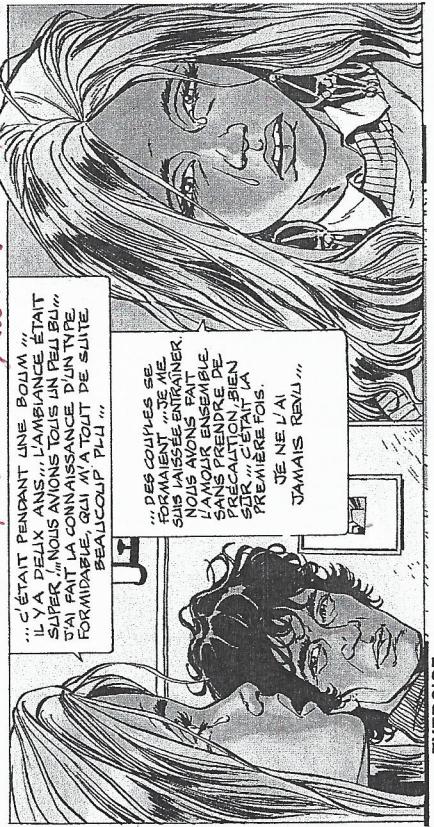
- 1) Vrai ou faux ? (Corrigez lorsque l'affirmation est fausse)
 ► Chez les animaux vivipares, la fécondation est interne **V - F**
 ► Le nombre de petits dépend de la taille de l'animal **V - F**
 ► Tous les œufs pondus dans l'eau deviennent adultes **V - F**

- 2) Donnez une définition de :
 ► Ovovivipare : *Animal qui pond des œufs, garde les œufs à l'intérieur et donneront naissance à des petits.*

- Pérennité :
C'est la capacité d'une espèce à ne pas disparaître de l'ensemble mondial, donnant lieu à une survie des petits.

- 3) Citez au moins 3 facteurs favorables pour la survie des petits :
 - Bonne qualité maternelle - Atteinte de parents - Fécondation externe

- 4) Donnez les caractéristiques de reproduction des poissons et des reptiles : → Fécondation interne ou interne
 ► Fécondation externe
- 5) Expliquez le cycle menstruel de la femme :
 ► Il y a une période de règle + 5 jours, ensuite une période d'ovulation et ovulation et bien 14 jours avant les périodes
- 6) Qu'est-ce que la fécondation ? ne gén...
C'est l'union entre la cellule reproductive femelle (œuf)
et la cellule reproductive masculine (spermatozoïde)



EXERCICE

Justifiez scientifiquement quels sont les risques liés au comportement de cette demoiselle.
ELLE NÉ SERT PAS PROTÉGÉE LORS D'UN RAPPORT SEXUEL, ELLE RISQUE DE TOMBER EN CEINTURE Ainsi que d'avoir une maladie sexuellement transmissible.