

Cahier de physique-chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.4893

Auteur(s) : Simon Gouttard

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 21e siècle

Date de création : 2002 (entre) / 2003 (et)

Matériau(x) et technique(s) : papier ligné, carton

Description : Cahier agrafé, couverture cartonnée rouge avec des lignes de mots en rouge plus clair et une bande noire horizontale au milieu, 1ère de couverture avec en haut en blanc et gris "yes ya oui si" superposés, en dessous, chevauchant la bande noire un faux papier jaune sur lequel est imprimé un extrait de la charte du jeune citoyen, dessous 2 personnages stylisés blancs, en bas "No, Non Nein". 4e de couverture avec "yes ya si oui" et "no, non, nein" au-dessus et au-dessous de la bande noire. Réglure seyes, encre bleue, verte, rouge, rose, crayon de bois, crayons et feutres de couleur. 14 polycopiés et 4 morceaux de papier millimétré collés.

Mesures : hauteur : 29,5 cm ; largeur : 20,8 cm

Notes : Cahier divisé en 2 parties, leçons et exercices, de physique: l'eau dans tous ses états, cycle de l'eau, propriétés des états de l'eau, mesures de volumes, à la recherche d'une eau pure, solidification de l'eau pure, masse et volume lors d'un changement d'état, l'eau à l'état gazeux; circuits électriques, conducteurs- isolants, court-circuit, étude d'une lampe, le courant électrique, montages en série-en dérivation; un modèle pour la matière, atomes et molécules, carte d'identité de l'eau. Corrigés de contrôles.

Mots-clés : Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Physique (post-élémentaire et supérieur)

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau : 5ème

Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé.

Commentaire pagination : 65 p. manuscrites sur 96 p.

Langue : français.

couv. ill. en coul.

ill.

Lieux : Forcalquier

2. l'eau dans tous ses états

La terre est appelée la planète bleue car les $\frac{2}{3}$ de sa surface sont recouverte d'eau.

1. Les grands réservoirs sur terre

Les grands réservoirs sont appelés : l'hydrosphère.

Il existe 6 grands réservoirs :

- 1 - Les océans et les mers : 97,2 %
 - 2 - Les glaciers et la calotte glaciaire : 2,5 %
 - 3 - Les eaux souterraines : 0,62 %
 - 4 - Les fleuves, lacs, rivières : 0,01 %
 - 5 - Atmosphère : 0,001 %
- } 0,64% eaux utilisables

moins de 1% de l'eau est utilisable.

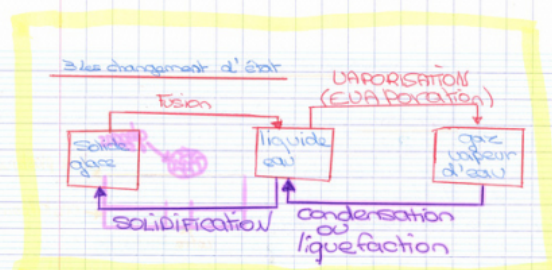
2. Les 3 états de l'eau

Solide : glace : glaciers, calotte glaciaire, neige, grêle.

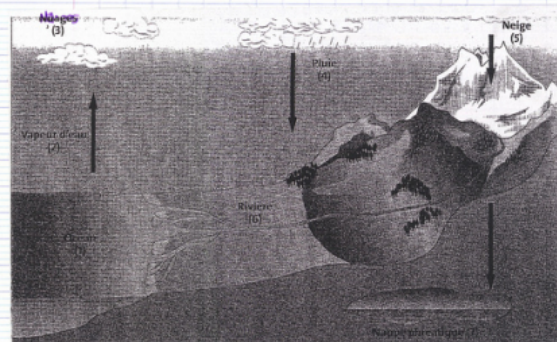
liquide : eau : océans, lacs, rivières, pluie, rosée, brouillard.

gazeux : vapeur d'eau : invisible dans l'atmosphère.

Les conditions de température et de pression sur terre permettant l'existence des trois états.



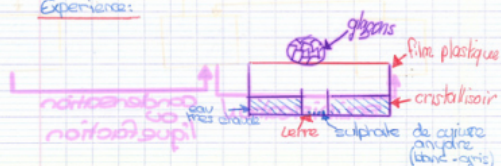
3. Le cycle de l'eau.



Sous l'action de la chaleur, l'eau des océans (1), des lacs, des rivières s'évapore. Il se forme alors un gaz invisible : la vapeur d'eau (2). Cette vapeur s'élève dans l'air et rencontre des zones plus froides. Elle se condense et devient de fines gouttelettes d'eau ou de minuscules cristaux de glace qui forment les nuages (3). L'eau retombe alors sur la Terre sous forme de gouttelettes de pluie (4) ou de flocons de neige (5). Lorsque les beaux jours reviennent, la neige redevient liquide : elle fond. Toute l'eau liquide qui arrive sur le sol peut ruisseler, alimenter les fleuves et les rivières (6) ou s'infiltrer dans le sol (7). Un jour enfin, après un temps plus ou moins long, l'eau retrouvera la mer.

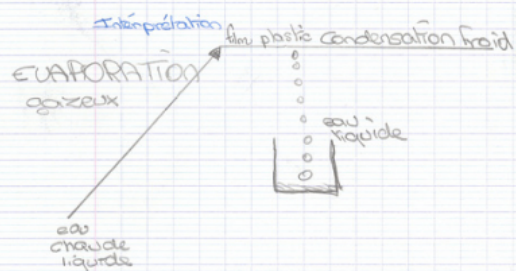
3.2. réalisation d'un cycle de l'eau

Expérience:



Observation =

Il y a dans l'eau le bouchon et le sulfate devient bleu



4 Test de reconnaissance de l'eau

On met en évidence la présence d'eau grâce au Sulfate de cuivre anhydre

Anhydre = sans eau = déshydraté

Lorsqu'il est anhydre le sulfate de cuivre est blanc-gris. Au contact de l'eau (hydraté) il devient bleu

Formes et volumes de l'eau à l'état liquide

1. Propriétés des états de l'eau

Ce qui caractérise les états se sont le volume et la forme.

	SOLIDE	LIQUIDE	GAZ
FORME	A une forme il peut être solide	N'a pas de forme propre il se peut être sous la forme d'un liquide ou d'un gaz	N'a pas de forme il peut être solide, liquide ou gaz
VOLUME	A un volume qui ne change pas	A un volume qui ne change pas quand on le mesure	N'a pas de volume il occupe tout l'espace qu'on lui donne
Exemples	ice, glace, ardoise	eau, coca-cola, alcool	vapeur, dioxygène, azote

Rappels sur les états de l'eau.

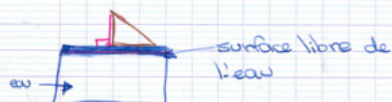
état \	Pluie	Nuage	Givre	Rosée	Brouillard	Verglas	Bruine	Iceberg	Buée	Vapeur
Solide										
Liquide										
Gaz										

2. Propriétés de la surface libre de l'eau

Definition : La surface libre et la surface en contact avec l'air.

Expérience :

- un petit cristalliseur.
- une aquarelle.
- un fil à plomb.



Observation :

la base de l'aquarelle (elle est en contact de la surface libre) est perpendiculaire à la verticale.

Conclusion :

la surface libre d'un liquide est plane et horizontale.

Vérification avec différents récipients

Matériel :

- 1 grande éprouvette
- 1 tube à essai
- 1 becher

On incline chaque récipient

