Cahier de physique-chimie

Numéro d'inventaire: 2015.8.3274

Auteur(s): Mathilde Gouttard

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 21e siècle Date de création : 2009 (entre) / 2010 (et) Matériau(x) et technique(s) : papier, carton

Description: Cahier agrafé, couverture cartonnée rouge, 1ère de couverture avec un rectangle, 6 x 16 cm, rouge foncé en haut, dans lequel est imprimé un rectangle de réglure seyès et "country" imprimé en rouge sur fond blanc, en dessous manuscrit en blanc "Mc mathou...je veux des BB!..=D" et une tête de bonhomme dessinée au stylo. 4ème de couverture avec un rectangle rouge foncé. Réglure seyès, encre bleue, rouge, noire et verte, feutres rose et bleu, crayon de bois, crayons rouge et bleu. 2 polycopiés libres, 5 Polycopiés collés, 1/2 feuille de papier millimétré insérée, 1 feuille seyès pliée en 2 insérée, 1 copie double seyès grand format, perforée.

Mesures: hauteur: 32 cm; largeur: 23,5 cm

Notes: Cahier de leçons et d'exercices de chimie et physique: les molécules, réaction chimique, conservation de la masse, tension électrique, mesure dans un circuit, loi des tensions, loi d'Ohm, rôle d'un filtre, optique: la lumière, les lentilles; Insérée à l'intérieur, une lettre de l'élève à une amie et une évaluation notée et corrigée.

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

Electricité (comprenant l'électricité statique et l'électricité dynamique)

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau: 4ème

Lieu(x) de création : Forcalquier

Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé.

Commentaire pagination: 36 p. manuscrites sur 80 p. au moins 9 feuilles manquantes

(déchirées).

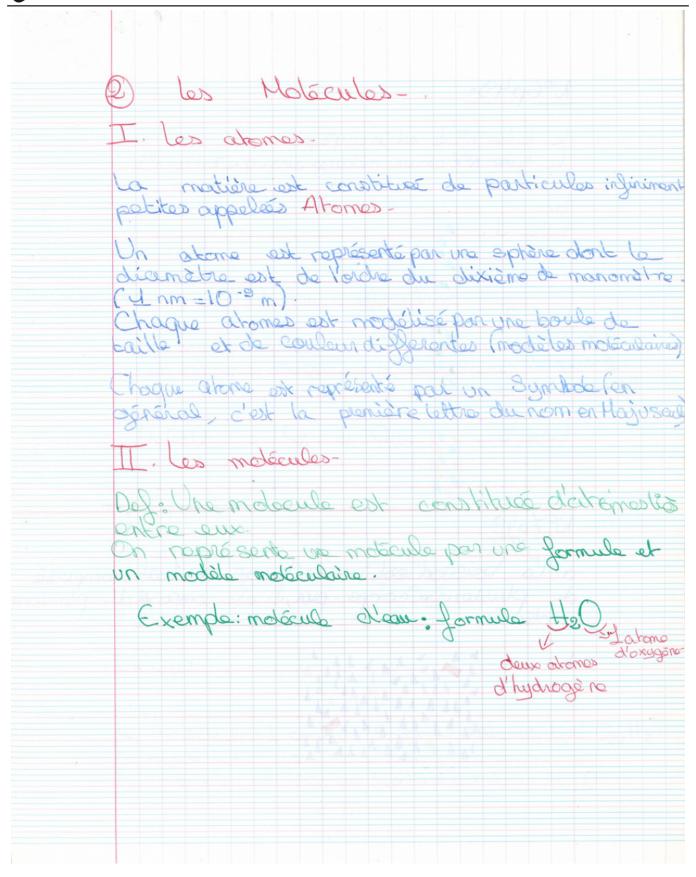
Langue: français

ill. en coul. : Schémas de l'élève

Lieux: Forcalquier

1/3







Nº6p49:	notbat:	
le tube n°L estur corps pur. le tube n°l estur mélange ainsi que le tuben°3.	a.3 Osignific & abones d'oxig C-300 signific & molecular de Ox d-2 H signific & alones d'hu	dropping -
b. Lubo L:	e. 3 HeO signific 3 molecules d'eau	
Luba 2:	"Sortes d' a il y a S'atomos differents. b les atomos bancs sont l'hydrogène les atomos rouges sont l'outgine	1-20 ils sont
kuba 3:	c. Ayc202. Cz. Hy Oz.	D ⇒C, I 18 S
	Ex8p44:	
0. La boisson est un métange contrest composé de plusieurs corps pur, il est composé de plusie molécules.	1. 1 molécule de méthan se nomme 2.2 atomes d'oxygène Oser 30, 3.4 molécules de dioxygène Ose 2.3 molécules d'eau 420.	c Hy
	Ex 13641:	
	Let 2. Le modèle nº L contient '4 sortes d'ob Le modèle nº 2 contient 2 sortes d'obs Le modèle nº 3 contient 3 sortes d'obs	omos: 62,46.
Ex5p97:	1. La tantian electrique	
Ex5p97: LmV = 0,001V LV = 1000mV LV = 1000mV LRV = 0,015 V LR 80V = 12,88	La tentions aux bornes d' La tention aux bornes d' rosure avec un multimetre Voltmetre Symbole du voltemetre L'unité de la tention est le ve Unité de la tention est le ve	une pile en Jone
LW = 0,007 TW = 1000 TW = 1000 TW = 20,007 TW = 20,00	La tention aux bornes d' La tention aux bornes d' ressure avec un multimetre Voltmetre Symbole du voltemetre L'unité de la tention est le ve Voltiple = 1Pav = 100V Sas multiple = 2mv = 901V.	une pile en Jone Occur Sit, de syn Rilovolt
LW = 0,007 TW = 1000 TW = 1000 TW = 20,007 TW = 20,00	La tention aux bornes d' ressure avec un multimetre Voltmètre Symbole du voltemetre L'unité de la tention est le ve Vinité de la tention est le ve	Une pale on John Com
LW = 0,007 TW = 1000 TW = 1000 TW = 20,007 TW = 20,00	La tention aux bornes d' La tention aux bornes d' ressure avec un multimetre Voltmetre Symbole du voltemetre L'unité de la tention est le ve Voltiple = 1Pav = 100V Sas multiple = 2mv = 901V.	on John