Physique chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.3415
Auteur(s) : Mathilde Gouttard
Type de document : travail d'élève
Période de création : 1er quart 21e siècle
Date de création : 2010 (entre) / 2011 (et)
Matériau(x) et technique(s) : papier, papier cartonné
Description : Cahier agrafé, couverture papier cartonné avec 2 tons de jaune, 1ère de couverture avec en haut le logotype de la marque Oxford, bleu et blanc, silhouette d'un lion debout, ton sur ton, plusieurs inscriptions manuscrites au stylo noir et en blanc. 4ème de couverture avec la même silhouette de lion, gribouillages manuscrits au stylo en noir, vert, rouge. Réglure seyes, encres bleue, rouge,noire, feutres de couleur. 22 polycopiés collés, 3 polycopiés non collés, 2 copies simples perforées dont 1 agrafée, 2 feuilles réglure seyes dont 1 pliée en deux .
Mesures : hauteur : 32 cm ; largeur : 24 cm
Notes : Cahier de physique-chimie: solides, solutions et conduction. 1 évaluation notée et 1 questionnaire. 2 feuilles volantes avec des textes manuscrits, en anglais.
Mots-clés : Chimie générale
Anglais
Filière : Lycée et collège classique et moderne
Niveau : 3ème
Lieu(x) de création : Forcalquier
Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé.
Commentaire pagination : 34 p. manuscrites sur 98 p.
Langue : français, anglais
ill. en coul. : Image représentant "Bob l'éponge".
ill. : Photocopies d'une BD, d'une photo de dispositif expérimental.

GOUTTARD Mathilde 3°A

PHYSIQUE CHIMIE

Monsieur BROILLIARD

2010 - 2011.

PARTIE A

Solides, Solutions et Conductions

Partie A : La chimie,
science de la transformation de la matière

Chapitre 1 : Les métaux

Exercices importants

6 page 70	8 page 70	9 page 70

Exercice 6p70.

Metal	Fer	Zinc	aluminium	Cuivre	argent	or
Symbole	Fe	Zn	Al	Cu	Ag	Au

Exercice 8p70=

1. Je suis le Fer
2. Je suis de l'Or.
3. Je suis de l'Aluminium.

Exercice 9p70=

2. 4 Ag se lit 4 atomes d'argent.
3. Au se lit Or.
4. 3Al se lit 3 atomes d'aluminium.

CHAPITRE 1.

Les métaux.

I. Les métaux : Une histoire et des utilisations

Pour certains d'entre eux, les métaux sont connus depuis la Préhistoire et ils ont accompagnés les grandes mutations humaines. On parle ainsi de l'âge du cuivre, de l'âge du fer.
Souvent associés à d'autres constituants, ils forment alors un alliage, qui possède d'autres propriétés que chacun de ses composants. Ainsi, le bronze est un alliage de cuivre et d'étain, le laiton est un alliage de cuivre et de zinc, l'acier, un alliage de fer et de carbone, etc ...
Comment distinguer les différents métaux et quelles sont leurs propriétés communes ?

II. Reconnaître les métaux usuels.

Activité p62

Compléter le tableau en répondant aux questions pour chaque métal.

D'après les tests réalisés...	métal	fer	aluminium	cuivre	zinc	or	argent
	symbole	Fe	Al	Cu	Zn	Au	Ag
...quelle est la couleur avant exposition à l'air ?		Gris, Foncé	Blanc Brillant	Rouge	Gris	Jaune Brillant	Gris Brillant
...quelle est la couleur après exposition à l'air humide ? **[corrosion]**		Gris, Rouille	Blanc Brillant	Noir et Vert de Gris	Gris et Blanc	Jaune Brillant	Blanc argenté et Noir
...quel est l'aspect après exposition à l'air humide ?		Rouge Rouille	Garde le même aspect	Noircit et Verdit	ternit	Garde le même aspect	reste Noire
...le métal est-il attiré par un aimant ?		oui	non	non	non	non	non