

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 photocopiés collés, 3 photocopiés 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.

Lieux : Forcalquier

GOUTTARD Mathilde

39A

PHYSIQUE CHIMIE



Monsieur BROILLIARD

2010 - 2011.

PRIMA

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.

Métal	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. 3 Al 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 nos ancêtres humains. 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

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	Vert de patine	Gris et blanc	Jaune brillant et noir	Blanc brillant et noir
...quel est l'aspect après exposition à l'air humide ?		Verdâtre, rouille	Garde le même aspect	Verdâtre et brillant	rouille	Garde le même aspect	rouille, même
...le métal est-il attiré par un aimant ?		oui	non	non	non	non	non

p62