

Chimie

Numéro d'inventaire : 2010.01064.48

Auteur(s) : Marie-France Morel

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1958-1959

Matériau(x) et technique(s) : papier vélin | plume de métal

Description : Reliure cousue de fil de laine rouge. Réglure carreaux 5 x 5 mm sans marge. Feuilles perforées blanches.

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Il s'agit du cahier de Chimie de Marie-France Rocquemont (épouse Morel), élève alors scolarisée au lycée Marie Curie de Sceaux (Hauts de Seine, ex-Seine) en classe de Terminale série Mathématiques élémentaires, durant l'année 1958-1959. L'ouvrage a été relié par l'auteur. Il n'est pas fait mention de datation.

Contenu Tableau de valence : Métaux ; Oxydes ; Hydroxydes bases ; Chlorures ; Nitrates ; Sulfates Problèmes Dosage Mélanges corps purs Théorie atomique Notation chimique Lois physiques relatives aux masses molaires Lois de Raoult Caractères généraux des substances organiques Les carbures d'hydrogène : Le méthane ; L'éthylène Alcool éthylique ou éthanol L'aldéhyde Acide acétique Structure de l'atome Notion de valence Chlorures d'acides Amines - Ethylamine L'acétamide Le benzène Phénol L'aniline

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

Lieu(x) de création : Sceaux

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 66 p. dont 65 p. manuscrites

Objets associés : 2010.01064.29

2010.01064.30

2010.01064.31

CHIMIE

	mono valents	div valents	trivalent	tetra valents
métaux	Na, K, Ag (liquides) Hg (mercure)	Ba, Ca, Hg, Pb Fe (fer), Sn, Mn; Mg, Cu (cuivre)	Fe (lique), Al Cu.	Pt, Sn
oxydes	Na ₂ O, K ₂ O Ag ₂ O, Cu ₂ O Hg ₂ O.	BaO, CaO, HgO PbO, FeO, SnO MnO, HgO, CuO	Fe ₂ O ₃ , Al ₂ O ₃ Cr ₂ O ₃	Pt ₂ O ₃ , Sn ₂ O ₃
hydroxydes laves.	NaOH, KOH AgOH, CuOH HgOH.	Ba(OH) ₂ , Ca(OH) ₂ Hg(OH) ₂ , Pb(OH) ₂ Fe(OH) ₂ , Sn(OH) ₂ Mn(OH) ₂ , Mg(OH) ₂ Cu(OH) ₂ .	Fe(OH) ₃ , Al(OH) ₃ , Cr(OH) ₃ .	Pt(OH) ₄ , Sn(OH) ₄
chlorures (HCl)	NaCl, KCl AgCl, CuCl HgCl	BaCl ₂ , CaCl ₂ HgCl ₂ , PbCl ₂ FeCl ₂ , SnCl ₂ MnCl ₂ , MgCl ₂ CuCl ₂	FeCl ₃ , AlCl ₃ , CrCl ₃ .	PtCl ₄ , SnCl ₄ .
nitrates (HNO ₃)	NaNO ₃ , KNO ₃ AgNO ₃ , CuNO ₃ HgNO ₃	Ba(NO ₃) ₂ , Ca(NO ₃) ₂ Hg(NO ₃) ₂ , Pb(NO ₃) ₂ Fe(NO ₃) ₂ , Sn(NO ₃) ₂ Mn(NO ₃) ₂ , Mg(NO ₃) ₂ Cu(NO ₃) ₂	Fe(NO ₃) ₃ , Al(NO ₃) ₃ , Cr(NO ₃) ₃	Pt(NO ₃) ₄ , Sn(NO ₃) ₄
sulfates H ₂ S	Na ₂ SO ₄ , K ₂ SO ₄ Ag ₂ SO ₄ , Cu ₂ SO ₄ Hg ₂ SO ₄	BaSO ₄ , CaSO ₄ HgSO ₄ , PbSO ₄ FeSO ₄ , SnSO ₄ MnSO ₄ , MgSO ₄ CuSO ₄	Fe ₂ (SO ₄) ₃ , Al ₂ (SO ₄) ₃ , Cr ₂ (SO ₄) ₃	Pt ₂ (SO ₄) ₃ , Sn ₂ (SO ₄) ₄