

Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.27.35.10

Auteur(s) : Antoinette Léon

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1925

Matériaux et technique(s) : papier

Description : Règlure simple 8 mm. Manuscrit encre noire et crayon noir.

Mesures : hauteur : 22,5 cm ; largeur : 17,5 cm

Notes : Devoir de 14 janvier 1925.

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

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau : Post-élémentaire

Élément parent : 2015.27.35

Autres descriptions : Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 2 p.

Langue : français

Lieux : Paris

Autainette Léon
Math. élém.

1

Le 14 janvier
1925

Chimie

On peut faire une liqueur titrée avec une solution aqueuse d'acide chlorhydrique pur - On constate que:

1) 20cm^3 de cette solution sont neutralisés par 60cm^3 d'une certaine solution de soude.

2) 20cm^3 de la solution chlorhydrique faite par $23,5$ de carbonate de calcium pur sont encore neutralisés par 10cm^3 de la même solution de soude. On demande:

I) le volume de solution chlorhydrique à employer pour faire 1^l de solution normale.

II) le titre de la solution de soude utilisée

$$C = 12 - O = 16 \quad Ca = 40 - Cl = 35,5$$

$$H = 1 - Na = 23$$