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
Matériau(x) et technique(s) : papier
Description : Réglure 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

Antoinette. Léon
Math. élem.

1

Le 14 janvier
1925

Chimie

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

1°) 20 cm³ de cette solution sont neutralisés par 60 cm³ d'une certaine solution de soude -

2°) 20 cm³ de la solution chlorhydrique traité par 29,5 de carbonate de calcium pur sont encore neutralisés par 10 cm³ de la même solution de soude - On demande:

I Le volume de solution chlorhydrique à employer pour faire 1ℓ de solution normale -

II Le titre de la solution de soude utilisée

C = 12 - O = 16 Ca = 40 - Cl = 35,5
H = 1 - Na = 23