

Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.27.35.12

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 21 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 : 3 p.

Langue : français

Lieux : Paris

Antoinette Léon
Math. élém.

*Prévoir
raisonnée*

A compléter.

6 1/2

Le 21 janvier
1925

Chimie

Une solution aqueuse renferme uniquement de l'acide acétique et oxalique.

10 cm³ de cette solution sont neutralisés par 3 cm³ de soude normale. Si on verse un excès de chlorure de calcium dans 100 cm³ de cette même liqueur, seul l'oxalate de calcium précipite; et le précipité recueilli et séché pèse 19,28. On déduit:

1° Les poids respectifs des acides contenus dans 1 litre de solution.

2° Les titres des solutions oxaliques et acétique qu'il aurait fallu mélanger à volume égal, pour faire 1 litre de la solution précédente.

C = 12 H = 1 O = 16 Ca = 40
Na = 23