

## 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. élém.

Le 14 janvier  
1925

## Chimie

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

- 1°) 20 cm<sup>3</sup> de cette solution sont neutralisés par 60 cm<sup>3</sup> d'une certaine solution de soude.
- 2°) 20 cm<sup>3</sup> de la solution chlorhydrique traitée par 29,5 de carbonate de calcium pur sont encore neutralisés par 10 cm<sup>3</sup> 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

$$\begin{array}{l} C = 12 - \quad O = 16 \quad Ca = 40 - Cl = 35,5 \\ H = 1 - \quad Na = 23 \end{array}$$