

Devoir de mathématiques

Numéro d'inventaire : 2015.27.41.26

Auteur(s) : Antoinette Léon

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1923

Matériaux et technique(s) : papier ligné

Description : Réglure simple 8 mm. Manuscrit encre bleue et rouge, crayon papier.

Mesures : hauteur : 22,7 cm ; largeur : 17,4 cm

Notes : Devoir du 13 février 1923. - exercices d'algèbre : discuter et résoudre une équation; - géométrie : triangle et cercle.

Mots-clés : Calcul et mathématiques

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau : Post-élémentaire

Élément parent : 2015.27.41

Autres descriptions : Pagination : non paginé

Commentaire pagination : 8 p.

Langue : français

Lieux : Paris

Antoinette Léon

5

4^e Secondaire BLe 13 avril
1928

Chimie

- 1^e: Étudier l'action de l'acide chlorhydrique sur le fer et sur le zinc.
- 2^e: On traite 59,6 g de fer par de l'acide chlorhydrique étendu. Calculer le poids et le volume d'hydrogène dégagé.
- 3^e: Quel poids de zinc faudra-t-il employer pour obtenir le même poids d'hydrogène sachant que la réaction avec le zinc est identique à celle réalisée avec le fer.

$$\text{FE} = 56$$

$$\text{Zn} = 65$$

$$\text{H}_2 = 1$$

L'acide chlorhydrique peut être décomposé par les métaux comme le fer, cette décomposition est utilisée pour la préparation de l'hydrogène