

## **Devoir de Physique et Chimie**

Numéro d'inventaire: 2015.27.35.4

Auteur(s) : Antoinette Léon

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1924

Matériau(x) et technique(s) : papier

**Description**: Réglure simple 8 mm. Manuscrit encre noire et rouge.

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

**Notes** : Devoir du 7 novembre 1924. Physique : relation entre température, pression et volume; utilisation de l'équation de l'adiabatique. Chimie : utilisation des lois de Raoult.

**Mots-clés** : Physique (post-élémentaire et supérieur)

Thermodynamique

Filière : Lycée et collège classique et moderne

**Niveau** : Post-élémentaire **Élément parent** : 2015.27.35

Autres descriptions : Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination: 9 p.

Langue : français Lieux : Paris

Antoinette de'en De 7 nov.  (Moethemoetiques élémentaires)	embr
Devoir de Physique et Chinie	
Bie Masse d'air prise à 0° quand on lui p subir une détente adiabatique de 50 l atmosphér - On donne $\frac{C}{c} = \frac{3}{2}$	ail
Sour résondre a problème, on au sent le relations suivantes.  10   l'équation de l'adiabatique:  por = p'u' = ponstante  p et v étant la pression et le volume d'	
gaz à une certaine température, p'et v' la pression et le volume de ce gaz à une autre température. C'étant la chaleur spécifique du gas a mession constante et c la chaleur spé	_