
Physique et Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.27.35.17

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 rouge.

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

Notes : Devoir du 6 mars.

Mots-clés : Thermodynamique

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 : 9 p.

Langue : français

Lieux : Paris

Antoinette Léon
Math. élém.

2/3 17/20

Le 6 mars
1925

Physique et Chimie

2/3 1
Un mélange de CH_4 et de C_2H_2 occupe un volume de 60 cm^3 .

1°. On prélève 20 cm^3 qui en brûlant donnent 28 cm^3 d'un gaz absorbable par la potasse. Quelle est la composition du mélange obtenu en volumes et en masses?

2°. On hydrogène les 40 cm^3 restants en les mélangeant à 40 cm^3 d'hydrogène et en faisant passer le tout sur du nickel réduit. Quelle est la nature des gaz après la réaction et la composition du mélange obtenu.

1°) Soit x le volume de méthane (CH_4) du mélange, y celui de ~~but~~ l'acétylène (C_2H_2). On a une première relation:

2/3 $x + y = 20$