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.

fB 17½/20

Le 6 mars 1925

Physique et Chimie

fB 9

I Un mélange de CH^4 et de C^2H^2 occupe un volume de 60 cm³.

1° On prélève 20 cm³ qui en brûlant donnent 28 cm³ d'un gaz absorbable par la potasse. Quelle est la composition du mélange ~~obtenu~~ en volumes et en masses ?

2° On hydrogène les 40 cm³ restants en les mélangeant à 40 cm³ 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 ~~eth~~ l'acétylène C^2H^2. On a une première relation :

fB $x + y = 20$