## **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

1/2

antoinette Math. El	Léon Hy IIV Lem. Le 6 mars 1975
2	Shysique et Chimie  The mélange de CH' et de C'H' occupe un volu.  me de 60 cm <sup>3</sup> .  On prélève 20 cm <sup>3</sup> qui en brûl aut donnent  28 cm <sup>3</sup> d' un gaz absorbable par lapotance.  Quelle est la composition du mélange obtenue en volumes et en masses!  On hydrogène les 40 cm <sup>3</sup> restants en les milangeaut a 40 cm <sup>3</sup> 5' hydrogène et en Jaisant passer le tout sur du mickel réduit
The Control of the Co	Luelle est la norture des gaz après la réaction et la composition du mé lange obtenu.  Soit re le volume de methane (cH') du mé lange, y alui de let l'acetylene (2H°.  On a une première relation:  A + y = 20