
Physique

Numéro d'inventaire : 2015.8.4051

Auteur(s) : Jeanne Piche

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Matériau(x) et technique(s) : papier

Description : Copie double, réglure seyes, encre bleue et violette.

Mesures : hauteur : 21,8 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Evaluation de physique sur le volume d'un gaz en fonction de la pression. Notée.

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

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé.

Commentaire pagination : 3 p. manuscrites sur 4 p.

Langue : français.

Jeanne Piche.

2
—
10

Physique.

Un gaz occupe un volume de 15 litres
sous la pression de 72 cm de mercure
que devient son volume à la même
température sous les pression de
90 cm de mercure, °

- 1) 2 kg par cm²
- 3) 3 atmosphère.

Solution

15 ~~litre~~ 15 dm³ ou 15000 cm³

Soit x le volume qu'occupe le gaz
sous la pression de 90 cm de mercure
écrivons que le produit des nombres

qui ~~menent~~ le volume de 15 litres est
faux proportionnel à la pression

$$72 \times 15000 = 90x$$

$$x = 12000 \text{ cm}$$

la pression de 2 kg est