
Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.4048

Auteur(s) : A. Soulat

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Matériau(x) et technique(s) : papier

Description : Copie double, réglure seyes, encre violette et rouge, crayons de couleur rouge et bleu.

Mesures : hauteur : 21,7 cm ; largeur : 16,8 cm

Notes : Evaluation de chimie sur les propriétés chimiques de l'eau. Notée.

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

Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé.

Commentaire pagination : 4 p. manuscrite sur 4 p.

Langue : français.

$\frac{13}{20}$ Assez bon résultat.

Soulat a.

Chimie.

I Les propriétés chimiques de l'eau

II Problème:

Quelle quantité de chlorate de potassium faut-il décomposer par la chaleur pour que l'oxygène obtenue puisse faire de l'eau avec 13~~4~~ l. d'hydrogène.

— Chlorate de potassium ClO_3K

— Cl = 35,5

— O = 16

— K = 39.

III Propriétés chimiques de l'eau:
Combinaison de l'eau avec cer
tains corps:

L'eau se combine énergiquement avec la chaux:

la chaux foisonne.

Augmentation de température:
Transformation de la chaux