

## 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  $\text{ClO}_3\text{K}$

— 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