## "Physique"

Numéro d'inventaire : 2015.8.2168

Auteur(s): Berthe Manuel

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1927

Matériau(x) et technique(s) : papier

**Description**: Cahier cousu "Sévigné". Couv. papier rigide de couleur bleue (décolorée en ses rebords) consolidée par un liseret protecteur adhésif toilé de couleur noire. En Première p. de couv. : le portrait, de profil, de la Marquise de Sévigné. Réglures (deux types de réglures utilisées dans cet ensemble) : réglure petits carreaux et réglure Seyès. Ecriture à l'encre violette. Quelques schémas réalisés à l'encre.

Mesures: hauteur: 22,4 cm; largeur: 17,6 cm

**Notes** : Cahier de "Physique" avec de quelques schémas réalisés à l'encre : Leçons : "Abaissement du point de congélation des solutions", "Unités calorifiques", "Hygrométrie", "La température et le thermomètre".

**Mots-clés** : Physique (post-élémentaire et supérieur) **Filière** : École normale d'instituteur et d'institutrice

Niveau: 2nde

Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination: 15 p.

Langue: Français

couv. ill.

Lieux : Digne-les-Bains

Le 30 Mars 1924. Physique. Berthe Manure
abaissement du pt. de conselation
des solutions,
Tout d'expérience : une solution étendre d'eau salu se conféle
Tout d'expérience : une solution étendre d'eou salu se confile a une température inférieure à 0° le corps qui se
congle est le dessolvant
17 la température de congél. d'une solution est ty inférieure à celle du solvant pur.
Hya done abausement du pt de congél. du solvan
par suite de la presence du corps dessout.
des masses d'un m eorps prop. à 123 4 on contette
que les abaissements du pt de confelation et prop.
eux aussià 123 h e'est à dire ause concentrations
de la masse du corps dissont à celle du dissolvant
Li de des masses esfales d'un indissolvant on designe
des moisses égales de diff. corps on constate que les
role'eul des eorps dissouts
Loi l'abais sement du pt de cond. d'une solution étendre
et non electrobpable est 1% prop à la masse
masse moléculaire du corps dissout.  at : K = K varie avec la nortine du dissolique