
"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 1927.

Physique.

Berthe Hanuq

Abaissement du pt. de congélation des solutions.

Soit d'expérience : une solution étendue d'eau salée se congèle à une température inférieure à 0° le corps qui se congèle est le dissolvant

1^{re} la température de congél. d'une solution est γ inférieure à celle du solvant pur.

Il y a donc abaissement du pt de congél. du solvant par suite de la présence du corps dissout

2^{re} si de une m masse du solvant on dissout des masses d'un m corps prop. à 1 2 3 4 on constate que les abaissements du pt de congélation st prop. eux aussi à 1 2 3 4 c'est à dire aux concentrations des dissolutions la concentration étant le rapport de la masse du corps dissout à celle du dissolvant

3^{re} si de masses égales d'un indissolvant on dissout des masses égales de diff. corps on constate que les abaissements sont constants en raison inverse des p. molécul. des corps dissouts

Soi. l'abaissement du pt de cong. d'une solution étendue et non électrolyzable est 1^{re} prop. à la masse

2^{re} en raison inverse de la masse moléculaire du corps dissout.

$$\Delta t = K \frac{p}{m} \quad K \text{ varie avec la nature du dissolvant}$$