"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.

Le 30 Mars 1927. Physique. Berthe Maurice

Abaissement du pt. de congélation des solutions.

Fait 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° la température de congél. d'une solution est t_f 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° si ds 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° ds des masses égales d'un m dissolvant on dissout des masses égales de diff. corps on constate que les abaissements sont constatés en raison inverse des p. moléc. des corps dissouts

Loi. L'abaissement du pt de cong. d'une solution étendue et non électrolysable est 1° prop. à la masse

2° en raison inverse de la masse moléculaire du corps dissout.

$a_t = K \frac{p}{m}$ K varie avec la nature du dissolvant