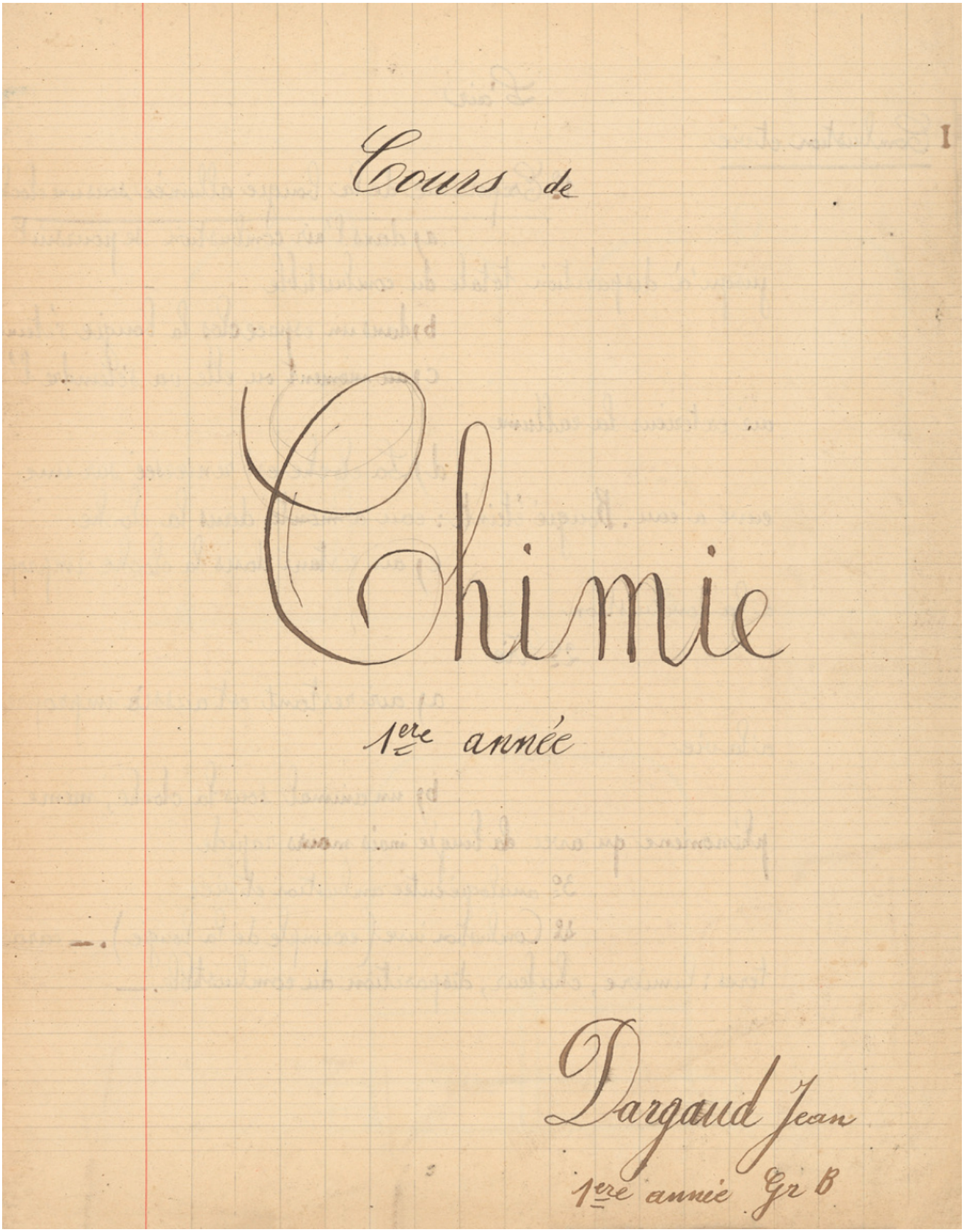
Cours de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.6210
Auteur(s) : Jean Dargaud
Type de document : travail d'élève
Période de création : 2e quart 20e siècle
Date de création : 1925 - 1926
Matériau(x) et technique(s) : papier | encre, | crayon de couleur
Description : Cahier en papier de marque "OMNIUM, à la couverture en papier fort rose et à la reliure brochée au fil. Réglure Séyès. L'ensemble est écrit à l'encre noire, avec des mentions marginales au crayon de couleur bleu et l'utilisation du crayon de couleur pour les figures et les schémas.
Mesures : hauteur : 22,5 cm ; largeur : 17,3 cm
Notes : Cahier de cours de chimie appartenant à Jean Dargaud, , scolarisé en 1ère année de section industrielle à l'Ecole primaire supérieure Carriat (Bourg-en Bresse) pour l'année scolaire 1925-1926. Les leçons sont les suivantes : 1. L'air. 2. Les oxydes. 3. Le gaz carbonique. 4. Carbonate de calcium. 5. Le carbone. 6. L'hydrogène. 7. Les eaux naturelles. 8. Eau pure. 9. Idée de la loi de Lavoisier. 10. l'Azote. 11. L'Ammoniaque. 12. Le soufre. 13. Le gaz sulfureux. 14. L'acide sulfurique. 15. Le sel marin. 16. L'acide chlorhydrique. 17. Azotates naturels. Chaque leçon est illustrée par de nombreux schémas d'expériences, réalisés à l'encre noire, avec parfois l'utilisation du crayon de couleur.
Mots-clés : Chimie (post-élémentaire et supérieur)
Lieu(x) de création : Bourg-en-Bresse
Utilisation / destination : matériel scolaire
Autres descriptions : Langue : français
Nombre de pages : non paginé
Commentaire pagination : 60 p.
Lieux : Bourg-en-Bresse


I
Cours de
Chimie
1ère année
Dargaud Jean
1ère année Gr B

L'air

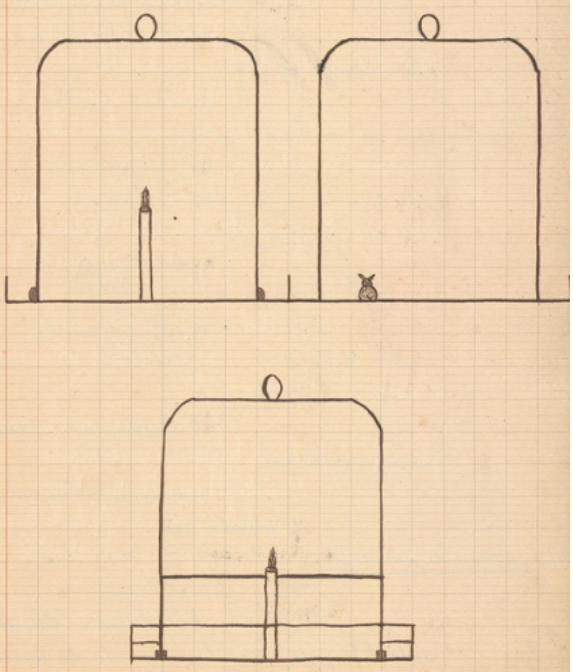
I Combustion et vie

1° Experience de la bougie allumée sous une cloche
a) dans l'air combustion se poursuit jusqu'à disparition totale du combustible
b) dans un espace clos la bougie s'éteint
c) au moment ou elle va s'éteindre l'air extérieur la rallume
d) La cloche est renversée sur une cuve a eau. Bougie éteinte : eau a monté dans la cloche
e) air restant dans la cloche impropre a la combustion

2° Vie
a) air restant est aussi impropre a la vie
b) un animal sous la cloche, même phénomène qu'avec la bougie mais moins rapide

3° analogie entre combustion et vie.

4° Combustion vive (exemple de la bougie). — caractères : lumière, chaleur, disparition du combustible. —



II Rouille des métaux

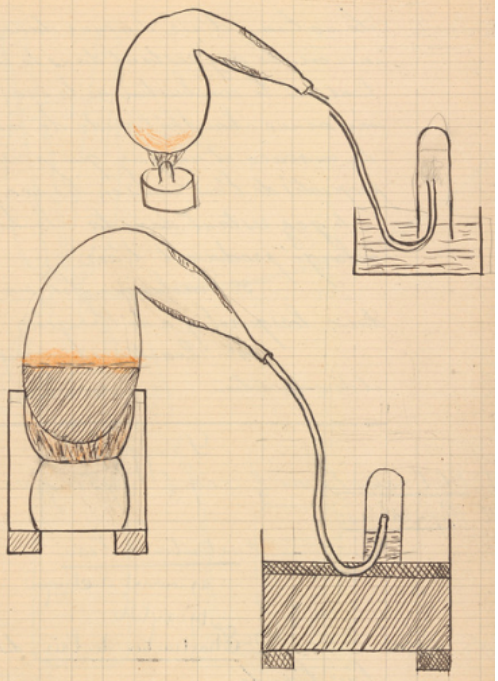
1° Fer
a) Lecture fraîche = brillante
b) à l'air elle perd son éclat : rouille (peut se détacher par plaque
c) au bout d'un certain tout le fer est rongé (rouille perméable)
d) Moyens d'éviter la rouille : peinture, émail, nickel, etain, graisse

2° Cuivre
a) vert de gris : (humidité, gaz carbonique)
b) couche imperméable (protège le reste du métal)

3° Mercure
a) à la température ordinaire le mercure ne se rouille pas
b) a chaud, rouille rouge

4° Combustion lente

III Experience de Lavoisier

1° Description de l'appareil

2° Marche de l'experience. Chauffé le mercure pendant 12 jours, formation d'oxide de mercure