

Electricité

Numéro d'inventaire : 2015.8.6230

Type de document : travail d'élève

Période de création : 4e quart 20e siècle

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre, | encre, | encre

Description : Cahier en papier, à la couverture en papier cartonné, à la reliure spirale et réglure 5x5. L'ensemble est écrit à l'encre violette, noire et rouge.

Mesures : hauteur : 29,7 cm ; largeur : 21 cm

Notes : Cahier de cours d'électricité, sans mention de date ni d'auteur. L'ensemble consiste en des cours d'électricité.

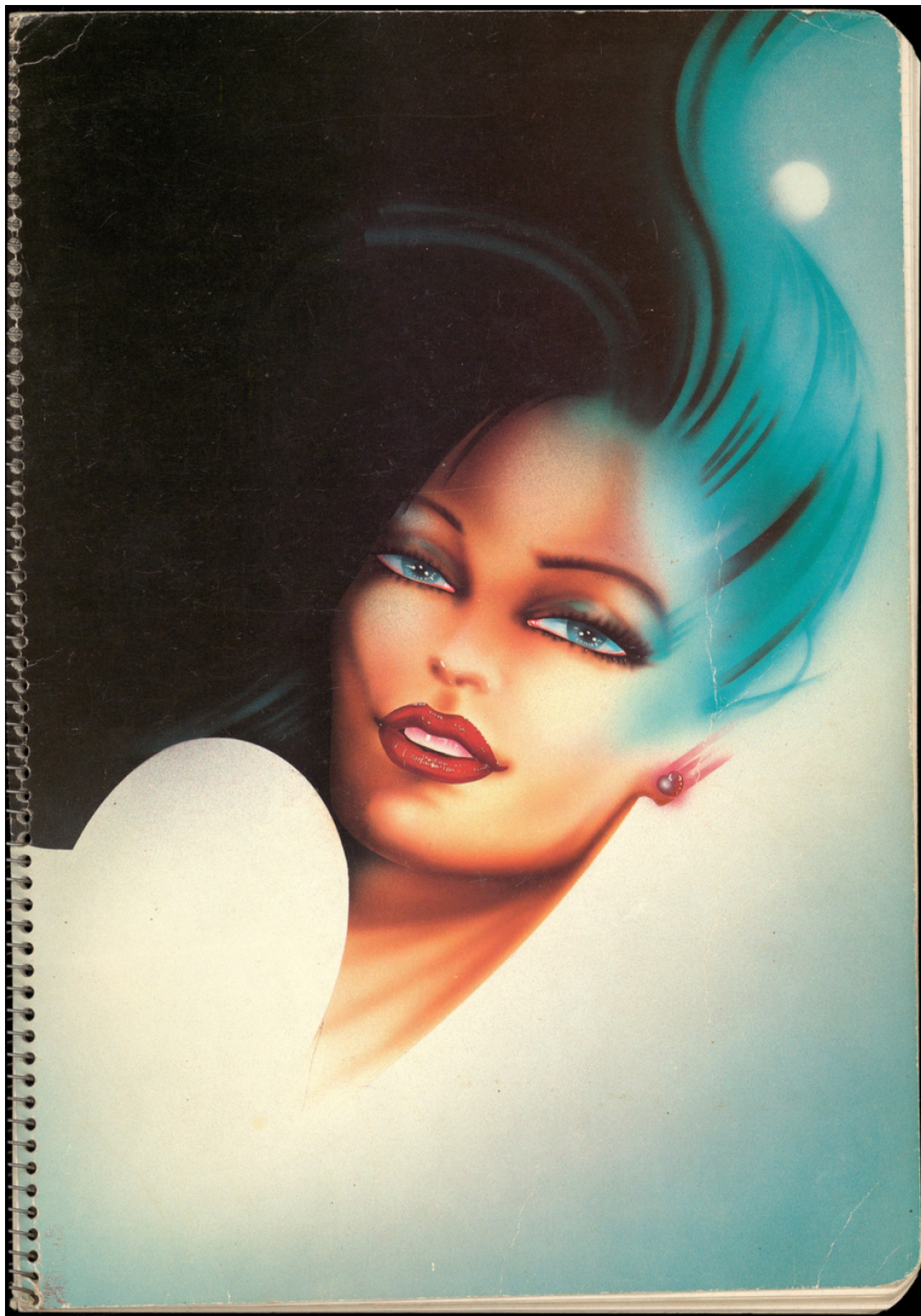
Mots-clés : Electricité (comprenant l'électricité statique et l'électricité dynamique)

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

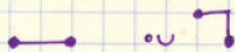
Commentaire pagination : 76 p.



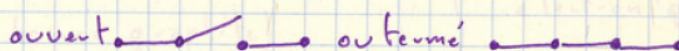
Cours du Lundi 23 Janvier

I SYMBOLES utilisés en Electricité - Tout appareil à 2 bornes

Un simple Conducteur



Un interrupteur



Un Ampère mètre



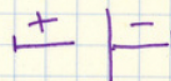
Un Voltmètre



Un Wattmètre



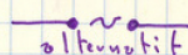
Un générateur chimique (pile - accumulateur)



Un générateur autre que chimique



Une Source de Courant



Un Moteur



Remarque : Fils se croisant sans connexion (contact)

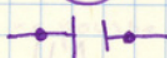


avec connexion

Voltmètre (electrolyseur)



Condensateur



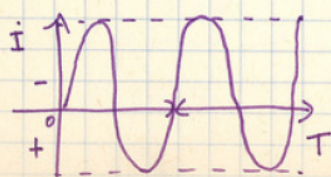
II Les instruments de mesure

- mesure d'intensité avec un ampère-mètre

deux échelles sur cadran

- noire (longue) : courant continu DC

- Rouge " : " alternatif AC



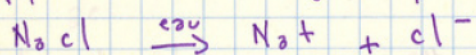
courant discontinu

Nature électronique du courant électrique

I Conducteurs

- Métaux (tous y compris à l'état liquide)
 - Les alliages métalliques
 - Carbone (sous forme graphite)
 - Solutions ionisées (conduction ionique)
- } → conduction électronique

Rq : Semi-conducteurs corps conducteurs lorsque leur apporte de l'énergie (par échauffement)



II Atomes

la + petite particule d'un élément qu'on puisse isoler n'a une identité

a) la matière est constituée par des associations d'atome soit individuellement soit en groupe d'atomes associés

ions polyatomiques (SO_4 sulfate)

molécules (H_2O eau)

Rq : Nous savons que des charges électriques :

- De m même signe se repoussent
- De signe contraire s'attirent

b) Modèle atomique de Bohr

