

---

## 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.

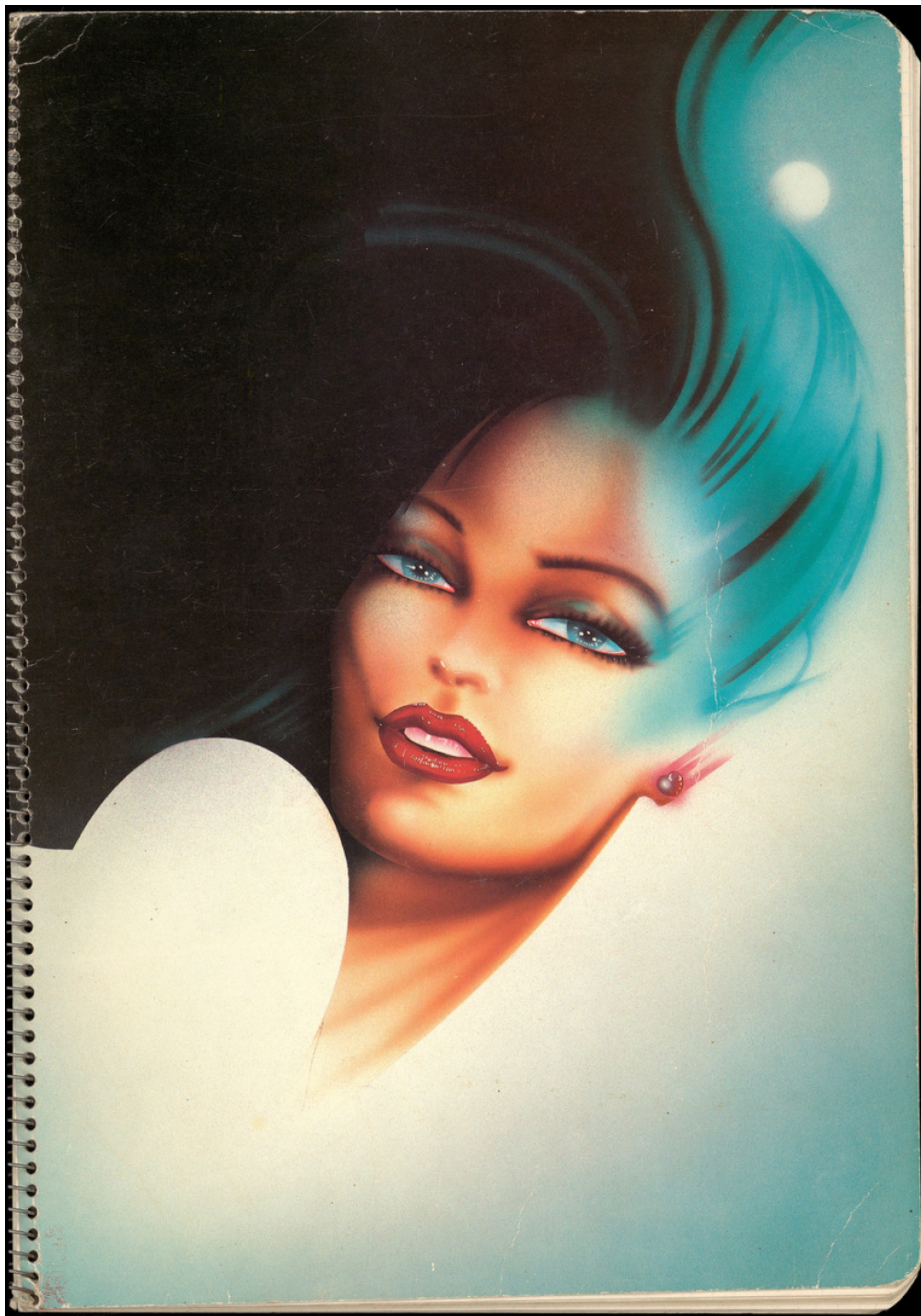
**Mots-clés** : Electricité (comprenant l'électricité statique et l'électricité dynamique)

**Utilisation / destination** : matériel scolaire

**Autres descriptions** : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 76 p.



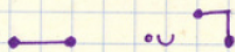




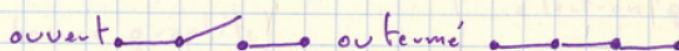
Cours du Lundi 23 Janvier

## I SYMBOLES utilisés en Electricité - Tout appareil à 2 bornes

Un simple Conducteur



Un interrupteur



Un Ampère mètre



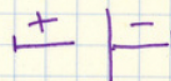
Un Voltmètre



Un Wattmètre



Un générateur chimique (pile - accumulateur)



Un générateur autre que chimique

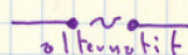


continu



Alternatif

Une Source de Courant



Un Moteur

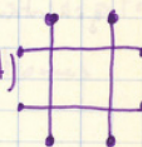


continu

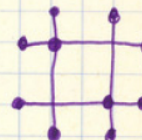


alternatif

Remarque : Fils se croisant sans connexion (contact)



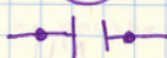
avec connexion



Voltmètre (electrolyseur)



Condensateur



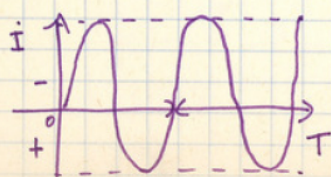
## II Les instruments de mesure

- mesure d'intensité avec un ampère-mètre

deux échelles sur cadran

- noire (en bas) : courant continu DC

- Rouge " : " alternatif AC



courant discontinu



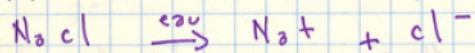


## Nature électronique du courant électrique

### 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 l'on 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 ( $\text{SO}_4$  sulfate)

molécules ( $\text{H}_2\text{O}$  eau)

Rq : Nous savons que des charges électriques :

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

### b) Modèle atomique de Bohr

