

## Électrochimie.

**Numéro d'inventaire** : 1979.07648.18

**Auteur(s)** : Henri Arnould

**Type de document** : image à projeter

**Éditeur** : Mazo (E.) (Paris)

**Date de création** : 1916 (vers)

**Description** : papier transparent et vernis. feuille de douze vues (70x70mm). vues imprimées, coloriées au pochoir.

**Mesures** : hauteur : 370 mm ; largeur : 266 mm

**Notes** : Coll. "L'enseignement par l'aspect au moyen des nouvelles vues en couleur" / Éd. : Mazo, 33 Bd St-Germain et 40 bis rue Meslay, Paris / Série de vues d'enseignement sur papier transparent / Planche de 12 vues numérotées et légendées: "1. Electrolyse de l'eau / 2. Electrolyse du sel marin / 3. Hypochlorites et chlorates / 4. Lois de Faraday / 5. Galvanoplastie / 6. Electrothermie / 7. Combustion de l'air / 8. Acide nitrique et nitrates / 9. Carbure de calcium / 10. La cyanamide / 11. Carborundum ou carbure de silicium / 12. Acier électrique." Mention marginale : "modèle déposé". [Série Mazo, n° 384, rubrique Electricité]

**Mots-clés** : Documents pédagogiques audiovisuels

Physique (post-élémentaire et supérieur)

**Filière** : Élémentaire

**Niveau** : Élémentaire

**Autres descriptions** : Langue : Français

Nombre de pages : 1

ill. en coul.

MAZO  
PARIS

# ÉLECTROCHIMIE

modèle  
déposé

**ELECTROLYSE de l'EAU**

DÉCOUVERTE    INDUSTRIE

on réunit des séries de cloches

Carlisle — 1800 Hydrogène —  
& Nicholson — pour ballons

**Electrolyse du SEL MARIN**  
ou chlorure de sodium

LABORATOIRE    INDUSTRIE

chlore  
soude  
eau salée

**HYPOCHLORITES & CHLORATES**

**ELECTROLYSEUR KELLNER**  
électrodes en platine irridié

refroidissement  
pompe  
courant

**LOIS de FARADAY**

$i$  est constant

$I = i_1 + i_2 + i_3$

96 600 coulombs libèrent en gr.  
108 Ag,  $\frac{1}{2}$  63.5 Cu,  $\frac{1}{3}$  197 Au.

**GALVANOPLASTIE**

moule

appareil simple    appareil composé

sachet de cristaux

**ELECTROTHERMIE**

rayonnement

matière

contact    résistance

matière  
résistance  
matière

**Combustion de l'air**

**FOUR BIRKELAND**  
5,000 VOLTS

électrode    arc    électrode  
par le champ

chaque four exige 1.000 HP

**ACIDE NITRIQUE et NITRATES**

ventilateur

**CARBURE de CALCIUM**

acétylène  
élec trode  
chaus

$\text{CaO} + 3\text{C} = \text{C}^2\text{Ca} + \text{CO}$  soudure auto-gène

**LA CYANAMIDE**

au FOUR électrique le CARBURE de CALCIUM absorbe 1 azote

**CARBORUNDUM**  
ou carbure de silicium

**FOUR ELECTRIQUE**

charbon et coke  
sable siliceux

élévation    coupe

**ACIER ELECTRIQUE**

acier

Four oscillant