

This paper is in a collection of

“Historic Publications in Electrochemistry”

which is part of

**Electrochemical Science and Technology Information
Resource (ESTIR)**

(<http://electrochem.cwru.edu/estir/>)

JOURNAL
DE CHIMIE
ET DE PHYSIQUE,

*Ou RECUEIL PÉRIODIQUE des
découvertes dans les sciences chimi-
ques et physiques, tant en France
que chez l'étranger ;*

PAR J. B. VAN MONS,

De l'Institut national de France.

TOME CINQUIÈME.

A BRUXELLES,

DE L'IMPRIMERIE D'EMMANUEL FLON.

LIBRARY
UNIVERSITY OF
TORONTO
1885

*EXTRAIT d'une lettre de BRUGNATELLI.**I. Galvanisme.*

Volta travaille toujours sur l'électricité. Il a dernièrement construit différentes piles composées de seules substances salines de différente nature, avec les solutions desquels il imprégnait des disques d'os. Lorsqu'il aura terminé son travail, je vous le communiquerai.

J'ai dernièrement doré, d'une manière parfaite, deux grandes médailles d'argent en les faisant communiquer, à l'aide d'un fil d'acier, avec le pôle négatif d'une pile de Volta et en les tenant, l'une après l'autre, plongées dans de l'ammoniaque d'or nouvellement faite et bien saturée.

II. Nouveau métal du platine.

J'ai vu avec plaisir que Fourcroy et Vauquelin ont trouvé un nouveau métal dans le platine. Je vous dirai qu'il y a long-temps que j'ai obtenu séparément, la substance qui colore les dissolutions du platine. J'allongeai de 8 à 10 parties d'eau, la dissolution de ce métal brut, et j'y ajoutai une solution de muriate d'ammoniaque. Le mélange ne se troubla pas d'abord, mais après quelques

minutes, les parois et le fond du bocal se couvrirent de la matière rouge, en molécules resplendissantes, semblable à celle dont je vous envoie un échantillon.

EXTRAIT d'une lettre de GIOBERT,

I. Sur quelques expériences galvaniques.

Je m'occupe en ce moment d'un travail sur l'électricité galvanique. Je n'admets point la décomposition de l'eau par le fluide de la pile. Car, si l'on prétend que le fluide transmet l'hydrogène d'un tube dans l'autre, pourquoi ne pas également admettre qu'il transmet l'oxygène; et alors les gaz proviennent de la pile, et ne se forment point à l'extrémité du fil d'où ils se dégagent. Dans ce cas, la décomposition de l'eau est opérée dans la pile par le moyen du zinc, et ce fait rentre dans la classe des phénomènes chimiques les mieux connus. On peut facilement s'assurer que les gaz peuvent circuler le long des fils de communication de la pile, en imprégnant les pièces d'interposition avec de l'ammoniaque pure, et en faisant plonger les fils, et particulièrement le fil du pôle négatif, dans une

solution d'a
pitée par l'a
le fil. Dans
fait circuler
les cartons,
dans l'acide

J'ai trouv
l'air atmo
de l'acide ni
de gaz hydr
décompose l
expériences,
gaz. Le gaz
décider si c'e
qui se forme

*II. Qualité r
tres*

J'ai trouv
à toutes les
qualité réfra
formés d'une
pas bien fer
le tiers ou la
saro, résister
du feu.