

## Annales de physique et de chimie 1822

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

### Les folios

En passant la souris sur une vignette, le titre de l'image apparaît.

6 Fichier(s)

### Présentation

Date1823-09-02

### Information générales

LangueFrançais

SourceFRADCO\_ESUP378\_9\_58

Collation6 p.

### Description & Analyse

Contributeur(s)Peiffer, Jeanne

Notice créée par [Isabelle Lemonon](#) Notice créée le 27/02/2024 Dernière modification le 12/05/2024

---

je viens de lire, les glaces de perçage des numéros des normales des voyages  
de la Chimie pour 1822.

F. B. Jambin



M. Olivier pense qu'on ne peut s'employer avec le baromètre, à  
la mesure des petites hauteurs, mais qu'il est indispensable l'usage des  
dispositions qui se sont connues avec l'altitude, la température de  
l'air, etc. de l'altitude =

Le 17. pour 1812. un globe de la grosseur d'un œuf, en fer  
lancé une lamie d'acier et blanche et tombé à Arras dans la rue de la  
en remançant une porte de l'ancien fort, à la suite de la  
en une porte de la garnison, le globe d'acier tombé dans la rue de la  
Régence. - M. Chabodni, cette nuit le milieu du 5. siècle, la Chate de  
matière semblable à du sang coagulé - en 1816. Lucerne en six toises  
une masse - en 1818 tombé à Thuringe la à nos. un globe d'acier  
qui se trouva une masse semblable à du sang coagulé - en 1818. Es  
mais de la l'acier dans la rue, un globe d'acier, de matière coagulée en  
l'acier. - une matière d'acier, tout formé d'un globe de fer  
en l'acier - un globe en fer, les globes, les l'acier, subversif par  
trouvé.

M. Philipp, prétend qu'on peut pendant la dissolution de la matière, et dans  
après qu'on peut l'acier de l'acier, et des dissolutions de la matière, et dans  
de l'acier dans les racines - une branche de l'acier, et la l'acier  
de l'acier dans la l'acier.

un grain d'acier coagulé, et neutralisé, dans l'acier  
pour 25 grains d'acier dans 15. de l'acier dans 100. ou 600. de l'acier.  
M. de l'acier d'acier, trois grains d'acier, et les racines, pour racine

la l'acier de l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier  
la l'acier de l'acier, la l'acier et l'acier, mais à la l'acier de l'acier  
l'acier.

l'acier de l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier  
l'acier de l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier  
M. de l'acier d'acier, pour que la matière végétale, animale, végétale  
dans beaucoup d'acier, et qu'on ne trouve point un bon l'acier de l'acier  
l'acier, pour l'acier, et dans l'acier, et dans l'acier.

M. Chastan & L'Anonyme, a renouvelé quelques expériences de gaz  
 d'azote de M. Berard. - et lui prouvé que les parties vertes des légumes  
 de pois, se comportent comme celles des feuilles, relatives à l'absorption de gaz  
 oxygène dans des canaux différenciés. & convergent d'acide carbonique - le  
 léger oxygène dégagé par les pois, est moins pur, et moins abondant  
 que celui des autres végétaux, mais contient moins d'azote, une action  
 plus lente, qui laisse plus de prise à l'air. - ce qui explique continuellement de  
 3<sup>es</sup> variétés complètes d'air, qui se mêlent au gaz oxygène. -  
 expériences de gaz au plant, renouvelées dans le même Vob. d'air  
 par M. de Jours - il y a eu 229. 57. d'oxygène, action de 207. 5. - note  
 749. 42. action de 782. - pour l'acide carbonique -  
 les expériences sur les grains de sarrasin blanchis, ou en se fendant  
 répétés -

M. Robur, ne peut l'attribuer à la laine, que la moindre pureté de sarrasin  
 et toute forme, si même il ne la lui eût eue.

Quelques végétaux de même nature, de son genre.  
 M. de Jours - M. Chastan & L'Anonyme ont tiré son mémoire. - il en  
 conclut, que les parties vertes, ou par l'air, ou par l'eau, se comportent  
 la même influence que les feuilles - l'action se différencie que d'intensité

La même les compressions plus d'oxygène, quand ils sont bien de la  
 substance que quand ils en approchent. -  
 Il prouve aussi toutes les parties des tubus vitrifis, ou a peu près  
 que les aliments, nommés tubiferaux, se qu'ils différencient au point de  
 former par la fermentation.

mémoire de M. de Jours sur la différence de quantité à laquelle on  
 obtient les poissons dans la condition des années, et dans les pays -  
 M. de Jours son système naturel, ne compte que 200. poissons, habités  
 par 225. de ces 200. poissons 167. étoient de la zone temporelle 57. de  
 la zone torride - aujour. on compte 2700. poissons; ce qui est le maximum, sur  
 compte, ce qui est possible actuellement, que 100. espèces habitent de la  
 zone torride. - et que moins de continents, et ainsi moins de terres.  
 dans les régions équinoxiales que dans les autres. Mais, dans toute, moins  
 de poissons, habités. Mais peut-être une de l'Amérique n'ont pu être  
 connus - la mer par exemple, a un cours, double en largeur. -

M. de la Roche a observé que des trinités, dans les lieux élevés, sont plus  
abondantes que dans les vallées, & qu'on en trouve dans les montagnes de la France à 1170. toises  
de son troupeau les trinités dans un lac au dessus de la ville de la Roche à 1160. toises, & que  
qu'on le lève de l'épave à l'époque de l'automne, & qu'on le pousse en l'épave

Les pousseurs d'été, dans les années équatoriales à 14. ou 1500. toises. -  
pendant la température moyenne, & de la cascade & plus de 4.  
Il y a un genre appelé primadilla, qui se trouve dans les bassins d'été  
des volcans de montagne par millions; & qu'on ne pêche, dans les trinités  
que par ses unités, sans lune, & sans lune.  
M. de la Roche a observé à Dublin, une autre variété de pousseur - elle  
est de couleur laqueille le 21. mai 1788. -

M. de la Roche a fait un mémoire pour il conclut  
que le même nombre d'atomes combinés de la même manière, produisent  
la même forme cristalline - & que la même forme cristalline est  
indépendante de la nature chimique des atomes & de leur disposition  
que par le nombre, & la position relative des atomes. -

M. de la Roche a fait un mémoire de la détermination de la couleur, & de la  
forme des algues, des végétaux, & de la couleur des végétaux, & de la  
forme des végétaux.

M. de la Roche a fait un mémoire sur les végétaux fossiles -  
je voudrais le voir -

Les végétaux de la France, sont des végétaux fossiles colorés par une  
substance métallique - celle de la Perse sont des minéraux. -

M. de la Roche a va à Moscou, une 2<sup>e</sup> édition de la Perse, & de la Perse  
dans le Khoran en lettres d'or. - C'est le même de la Perse  
M. de la Roche, & de la Roche, ont trouvé, que l'air qui se charge  
dans l'air en soufflant par une ouverture sous une pression quelconque  
ne change pas de température, & qu'il se dilate, en sortant de l'air  
sans qu'il y ait de la chaleur produite dans le soufflet de l'air  
et l'air est plus considérable que le pousseur, qui produit le soufflet & plus  
grande, & de sorte que le réchauffement compense exact. le froid produit  
par la dilatation. -

M. Berthollet, sur la rouille du fer, et sur l'acier, avec son voisin  
de la route de Rome, et l'on trouve aussi les planches gravées par l'acier.

le 20. mai.

M. Lavoisier donne le nom d'électro-dynamiques, aux phénomènes, qu'il appelle  
d'après M. de Laplace, électro-magnétiques. - cette dénomination d'électro-dynamiques  
s'applique spécialement à ceux dont le caractère propre, est d'être produits par  
l'électricité en mouvement. Tandis que les attractions, et les répulsions électriques  
anciennes, comme sont les phénomènes électro-statiques, produits par l'énergie  
distributive de l'électricité en repos. Dans les corps on en les appelle.

Le M. Lavoisier, la rouille du fer relevé à 27. ou 30. grains - pour  
trouver alors. - le 27. est pour le diamètre - mais l'écorce de la rouille est  
quelquefois le diamètre de 1/2 pouce, et 2. pouces. - il n'est point  
rare, que cette écorce se ramasse en filaments. - on trouve beaucoup de  
lampes, dans les racines de la Camellie, surtout des plus vieux, et elle se  
sépare alors dans les corps de la rouille.

M. Lavoisier de Wetzlar, pense avoir trouvé que l'acier chauffé de  
blanc, n'exerce aucune action magnétique, sur l'aiguille horizontale.  
l'action est intense, quand le fer est au rouge de sang. - Dans les températures  
ordinaires, entre le rouge ordinaire, et le rouge brillant, l'action n'exerce  
en fait contraire du fer à froid. - on le voit attiré par le pôle nord, tant  
qu'il est au rouge de sang. - et l'action change, selon la température, ou  
le chauffage du fer. - et il est un genre intermédiaire, où l'action  
est nulle.

Le M. Lavoisier sur quelques phénomènes de production  
de chaleur. - à l'instar de son liquide mouillé au vide, il est <sup>très</sup> sensible  
de chaleur. - cette action se trouve comme la force de tous les effets capillaires.  
- en physique, tous les effets sont de même quand on joint les fibres avec principes  
et les géométriques avec certitude. les corps naturels les plus impropres, des  
sont pas celles qui agitent la matière, avec les fibres de l'acier, mais celles qui  
agissent les plus de la manière la plus constante, et la plus universelle.  
les expériences, sont, en très délicates. (mais tous les corps, tous les états sont  
principalement des éponges - la plus simple expression de la réaction, se trouve  
de son tube. - plus mou agitée l'acier)

- la mesure de l'action pyrométrique de la rouille, se trouve à grande, dans  
la main sur le fer l'action capillaire - les corps qui se mouillent, sont

hygroscopiques, comme les corps qui absorbent l'eau, - comme les  
 papiers de Süsser, ou de ~~Waller~~ Marmontel, spirit. l'air se condense  
 enveloppe les corps qui se mouillent, s'évapore par la chaleur, et se rassemble  
 absorbent l'eau, en s'évaporant par elle. =  
 = plus les corps sont poreux, plus l'évaporation de la chaleur, est grande.  
 C'est une vraie combinaison chimique qui s'opère - mais sans l'absorption  
 chaque élément dans l'action mutuelle perd sa continuité. - Dans l'air  
 capillaire, chaque élément conserve sa continuité. - Les dissolutions, qui  
 ont des combinaisons particulières, en l'un des éléments composés la continuité  
 tandis que l'autre la conserve. -  
 M. de Lavoisier prétend, que les espèces de la végétation, s'évaporent par leur fille  
 pour toute nuit en ordre, ont toutes les propriétés du bois.  
 Des expériences ont été faites, entre Villiquet, et Montlhéry,  
 l'une par son, son succès bien décisif. - on a pu observer que dans une  
 seconde végétation, la sève qu'on coupe (à la fois) 30. - on a tiré plus  
 d'induction, sur des arbres formés par les nuages, se peut être ainsi, par  
 la rouille. - M. de Lavoisier  
 M. de Lavoisier a envoyé à l'Académie de Paris, des échantillons  
 de l'air, encreux, et de l'air, sans que la température en soit  
 l'élévation, et en partie des feuilles. -  
 Il se peut bien de voir la sève, en correspondance  
 astronomique avec l'impulsion de la sève. -  
 M. de Lavoisier fait de terribles, mais curieuses expériences, sur le  
 système nerveux. - il distingue les phénomènes de perception  
 et de mouvement, parait-il indépendants. - les principes <sup>de</sup> l'air et de la sève, pour  
 la sève de la quinquina - la sève de la quinquina - la sève de la quinquina  
 la sève de la quinquina, alors l'air et de la sève de la quinquina  
 coordonnées. - on abaisse les abbes. - toute perception est  
 dans les lobes cérébraux. - on malheureux s'évapore par la chaleur  
 voir, entendre, se savoir plus de sève. - j'ai dit de la sève de la quinquina  
 il essentia les sèves, on le sève de la quinquina - il a vu perdre toute  
 action volontaire - toute perception - la sève de la quinquina -  
 on emploie la sève, pour faire souffler, ou pour la sève de la quinquina  
 pour faire souffler, des liquides colorés dans des tubes de

avons - je n'en extrais rien - les minimes de M. Trupel, grand  
établir que la pression de certains cristaux, pour leur donner la  
double réfraction, me démontrent qu'ils sont étrangers -

le 21<sup>er</sup> septembre.

Certain en grain, se trouve dans les conches les plus basses des dépôts  
d'alluvion -