



LIBRARIES

UNIVERSITY OF WISCONSIN - MADISON

Sur l'air dégagé des corps.

Bucquet, Jean-Baptiste-Michel, 1746-1780

[s.l.]: [s.n.], 1770

<https://digital.library.wisc.edu/1711.dl/K4IQUZJGD6BUT8I>

<https://rightsstatements.org/vocab/NoC-US/1.0/>

The libraries provide public access to a wide range of material, including online exhibits, digitized collections, archival finding aids, our catalog, online articles, and a growing range of materials in many media.

When possible, we provide rights information in catalog records, finding aids, and other metadata that accompanies collections or items. However, it is always the user's obligation to evaluate copyright and rights issues in light of their own use.

De l'air & de l'air fixe

Sur l'air degage des corps

C'est une des leçons les plus difficiles à faire parce qu'on a un très grand nombre de faits très intéressants pour les plus bons et très difficiles à combiner cette leçon exige d'ailleurs beaucoup d'expériences délicates et qui pour réussir doivent être faites tranquillement ce qui ne se peut pas dans le cours d'une ou deux heures on se prive de tout ou de presque tout les corps une fluide élastique ayant les propriétés propres de l'air

Les plus grands chimistes même modernes n'ont pas fait une attention marquée parce que ce fluide ne tombe pas aisément sous les sens on le regardoit comme de l'air commun

Cependant des travaux de la chimie en Europe il en a été question les chimistes antérieurs à Lavoisier et par suite lui-même a désigné ce produit élastique sous le nom de spiritus sulphureus mais ils ne le considéroient pas différent de l'air commun L'archevêque de Trévise de paracelse est le premier qui en ait pris une véritable idée il le regardoit comme étant différent de l'air et lui a donné le nom de gas il s'occupoit quasi en totalité de la mesure de tous les végétaux de la distillation d'acides et même en si grande quantité que la substance analysée sembloit se résoudre entièrement en cette substance ^{ou} du charbon qui brûle de la poudre à canon qui détonne il a reconnu qu'il se dégageroit une substance principale dans les combinaisons du sel ammoniac ainsi que dans les ferments lactique de toutes sortes de liquides et des pains et a attribué les rapports de digestion à l'air dégagé des aliments l'enflure des cadavres morts sous l'eau au dégagement ^{de gaz} produit par la putréfaction commencent après il a fait plusieurs expériences de gaz les effets observés dans les grottes des chiens de Naples les inhalations des mines celles des charbons et celles des celliers Boyle a parlé des airs factices il a fait voir qu'ils n'étoient pas égaux et différoient entre eux que celui tiré de la poudre à canon avoit des propriétés particulières

qu'on s'en est servi pour les expériences de la combustion de la poudre d'arsenic
le volume de l'air dans lequel on les fait brûler

habits et non seulement comme le fluide et les gaz qui s'échappent des corps analysés,
mais il a cherché à en connaître la quantité sur qui il a observé quelques parties
qui se trouvent avec de l'eau qui déposent une grande quantité d'air en habits usés
D'ailleurs que cet air est la cause que nous respirons qui est en fait seulement utile
à quelques substances qui en peuvent en respirer

l'air
en p
au
et c
un
ph
au
tr
p. v
les

de table pour elle une mesure d'air pur de et quatre d'air fini
tourment un autre bon air mais il faut les mêler dans le tout et peut-être
le tout fait elle tout l'effet

L'air inflammable salin a la proche d'une chandelle il se mêle
à l'air quoiqu'il diffère et laisse un peu d'air atmosphérique au
lequel il est toujours mêlé celui qui est celui des métaux laque à la suite
sue de l'eau une pellicule d'ochre celui des végétaux et animaux
une pellicule iris il ne se combine par ailleurs et dans l'air
il lui les animaux mais un air pur aux végétaux de jadis les
de qui peut être corrigé par l'air ~~de~~ dans lequel les animaux ont
respirez qui est contradictoire avec ce qui dit que les animaux
meurent dans l'air inflammable le pur comme le dernier

l'air inflammable

un peu de l'air vitreux a une odeur forte de part de l'autre et diminue le volume
avec aux plantes de l'air avec lequel on le mêle on plutôt chacun d'eux diminue de
et un peu de l'air ^{atmosphérique} de l'air avec lequel on le mêle on plutôt chacun d'eux diminue de
volume le mélange de ces deux air est accompagné de chaleur et de
phlogistique

varieaux qui se trouvent remplis de vapeurs brunes est effrayé avec
accusé et il se combine dans la proportion de 2 d'air inflammable et 1 d'air

vitreux qui avec l'air très pur et jamais avec l'air fixe l'air pur de
de vitreux on l'air inflammable l'air vitreux produit toujours avec ce dernier
les part de l'air une flamme vive l'air vitreux se combine à l'air et se purifie

l'air fixe
l'air vitreux se purifie par la machine pneumatique ni à l'air il se purifie
et unit aux animaux et même aux plantes il est plus anti-phlogistique que
l'air fixe

L'air marin se dissout les plus facilement dans l'eau et augmente singulièrement
sa pesanteur ce qui prouve qu'il est plus pesant que l'air de l'air pur
l'air marin uni au charbon au soufre au phosphore devient air inflammable
et air décomposé le nitre et prouve celui qui de l'air de marin
et visité l'huile de lin la rend gluante avec aux animaux et aux plantes

l'air alkalin

plusieurs substances appellent l'air alcalin phlogistique assez singulier
les matieres qui brulent appellent l'air d'un animal qui ne peut plus servir
a la combustion d'autres corps quel est l'usage que vous en faites
de l'air d'un animal l'air est diminué d'un tiers et cet air peut être
partiellement absorbé par l'eau et se combine a la chaux il ne nuit ni aux
animaux ni aux plantes mais perd que la dixième partie du volume
de l'air vital de la partie de son volume pendant l'air d'un animal plus ^{qu'un}
il est plus léger possible car il est chargé de phlogistique et qu'il se
decompose que la partie fixe en est séparée et l'air peut être rétabli pour
la végétation

l'usage en brûlant diminue le volume d'air comme les autres matieres
combustibles mais l'air qui reste peut être en partie absorbé par l'eau
a laquelle il communique l'odeur d'air et est phlogistique et ne peut plus
chaux pour que l'air soit plus de dixième la terre l'air qui l'air d'un
d'après a d'après sans aide il ne nuit pas aux animaux ni aux plantes
la chaux en brûlant attire plus l'air parce qu'il s'unit de l'air fixe et
même il brûle rapidement et donne de l'air inflammable

les métaux gâtés dans une grande quantité d'air diminuent le
volume plus que ne le font les matieres allumées ce qui vient aux animaux
et ne peut pendant plus de deux ans il peut être rétabli par l'eau les
effluves de la putridité et l'air perdrait les mêmes effets que la calcination
des métaux

la respiration des animaux

[Faint, illegible handwriting, likely bleed-through from the reverse side of the page. The text is mirrored and difficult to decipher.]

Tous les corps ne contiennent pas le fluide élastique ou ne tire pas du
Cristal & verre des quartz Des cailloux pyrites, gros Sables jaunes argille
Stalites schistes quidring, quarzites schistes basaltes pour plumes souffres
acides ~~metalliques~~ au Sable noir que un d'acier ou contiennent un ~~quelque~~
parties absorbées dans la distillation et il leur fait le Sais des distillations ~~absorbées~~ ~~ou absorbées~~
ou en leur beau corps de la urine de la magnésie Des sels alkalis de Sels
un mélange de plusieurs des vitumes et de toutes matières végétales et
animales

dépend des acides
ou un mélange en partie

les moyens de produire ce fluide élastique sont la catalyse au feu la fermentation
les combinaisons et vraisemblablement les fonctions de la vie
on peut se servir pour obtenir l'élasticité des l'hydrogène de l'hydrogène
ou de celui de M^{re} Lavoisier ou de celui de M^{re} Macbride
ou de pur encore de la machines aux effluves de Boyle et de D'overhouse

le fluide élastique n'est pas le même dans tous les corps au moins il n'est
dégagé par ~~par~~ ^{par} tous les moyens ayant les mêmes vertus

les charbons métalliques dérivés sans additions donnent un air très pur et
même plus pur que celui que nous respirons M^{re} Hales a pénétré la nature
chère des ustensiles en particulier de l'anti-moine et des plombs la découverte a
besoin d'être comparé M^{re} Hales avec ^{expérimenté} que l'air est en plus grande quantité de
minime

si l'on se sert de l'air dégagé de la poudre à canon lors de la distillation
est un air semblable à celui de l'atmosphère mais si on le garde si l'on
mélange avec aucun autre il ne peut servir à l'entretien de la flamme ^{expérimenté}
on peut le rétablir en le lavant dans l'eau

la urine la magnésie les sels alkalis donnent par la catalyse au feu un fluide
élastique ayant l'odeur pi quante et différent de l'air atmosphérique ou
le même air fixé

toutes les matières végétales et animales distillées donnent de l'air inflammable
en quantité d'autant plus grande qu'on le chauffe plus fortement et l'air

savoir quel' avec de l'air fin' et un peu d'air atmospherique sans peut
 absorber la moitié de celui qu'on tire de la distillation du charbon
 les fermentations spiritueuses produisent un air gazeux et en absorbe après
 les fermentations acides peuvent absorber de l'air ~~avec~~ ce qui n'est pas
 absorbé etient la flamme d'un cerisier persiste long mais s'éteint avec
 quelque fois autant d'air fin' les animaux peuvent le respirer
 les fermentations putrides donnent de l'air putride qui n'a point de
 les propriétés de l'air fin'
 on retire en combinant l'acide et les alcalis avec les acides un air gazeux
 les alcalis volatils donnent un air qui corrompt l'odeur de viande pourrie
 plusieurs métaux et spécialement le fer le zinc et l'étain combinés avec
 l'acide azotique peuvent tirer de l'air inflammable une quantité d'autant
 plus grande que l'effervescence est plus perceptible
 le mercure le nickel l'étain le zinc l'argent dissouts dans l'acide nitrique
 l'acide azotique et l'or dans le royale l'argent peut l'air intérieur
 le fer le plomb l'étain le zinc dissouts dans l'acide marin donnent
 de l'air inflammable et de l'air martial

Caractères des fluides élastiques

l'air est élastique le même que celui de l'atmosphère si il a la même
 pesanteur la même espèce si un baromètre y brule en se bécotant et
 pendant le même temps si les animaux le respirent avec la même
 facilité et pendant un temps aussi long en se bécotant. Et les composés de
 acides avec l'air intérieur.

Si toutes les qualités de l'air sont dans un plus haut degré il peut
 avoir été plus pur que l'air atmosphérique

air fin a parer a peu pres equivoquant le a l'air almozphérique
M^r Jurisley et M^r Le due. De chaux le voitent plus presant car il reste
presque toujours au despres il se apres pres la même composition et
le même effet il a une odeur piquante et epineuse et etant les lumieres
et les charbons ardens il se combine facilement a l'eau lui donne une
goût acide et la propriété d'absorber ^{le feu comme l'esselle de}
cayenne de cette substance Jurisley l'a nommée l'acide
la position a l'air, dans le milieu, au feu entose et a l'air et l'eau
cette eau se change par un moyen simplement le moyen de l'acide Jurisley
les des quelle change la couleur de l'eau et M^r De milly prétend
que l'air fin change le papier bleu l'air fin se combine a la chaux
et aux alcalis caustiques il ne se combine pas aux acides chlorure
Jurisley dans tout de quement d'air fin il ya une portion d'air
almozphérique qu'on peut en séparer par le lavage surtout avec
l'eau de chaux comme la duroulet de l'acide mais cela est difficile
les acides vivants dans cette portion d'air mais les chandelles se
étiquent

L'air almozphérique peut se trouver dans un corps qui ne contient pas
d'air fin comme dans l'alcali volatil caustique ou le lait pour la machine
pneumatique.

L'air fin unit aux acides mais moins aux acides qu'aux autres
il fait un usage de l'acide et de l'air des acides des acides
l'air fin a une odeur piquante il dissout le volume de l'air comme
l'air fin l'air fin l'acide il ne se combine pas et l'air a l'eau il
lui communique pourtant une odeur ^{il donne aux l'air et une acide} et l'air a une analogie plus grande
avec l'air fin quand on le tire des végétaux le lait cependant donne un air
semblable a celui des acides sachant de l'air et de l'air adon ad
un air inflammable l'air ne unit pas a la végétation il est même