

Cours privé de chimie (séance 1) de Chevreul

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

7 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 2\) de Chevreul](#) est une suite de ce document
[Cours privé de chimie de Chevreul \(Résumé des leçons 1 à 18 \)](#) est un résumé de ce document

[Afficher la visualisation des relations de la notice.](#)

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Cours privé de chimie (séance 1) de Chevreul, 1814-04-25

Projet Chastenay ; projet EMAN, Thalim (CNRS-ENS-Sorbonne nouvelle)

Consulté le 11/01/2026 sur la plate-forme EMAN :
<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7360>

Présentation

Date 1814-04-25

Information générales

Langue Français

SourceFRADCO_ESUP378_25

Collation7 p.

Description & Analyse

Contributeur(s)Lémonon Waxin, Isabelle (responsable scientifique)

Notice créée par [Isabelle Lemonon](#) Notice créée le 01/06/2025 Dernière modification le 01/11/2025

parviens par, à en partager les
éléments. - un ^{minut} ~~très~~ combiné, fin
réduire en poussière, que l'on ne parvi
y trouver une parcelle distincte

De l'essence des substances, que la combinaison
chimique ^{separe les substances} ~~de l'essence~~ ^{de l'essence}
résulte, et la gradation des affinités
determine ^{les} Analyses, en différenciant
les synthèses.

Les corps se considèrent dans trois
états. Solides, liquides, et fluides
ou gazeux.

Le corps solide, ne l'action que
par son ensemble, ou sa masse. - Et
cette masse a toujours un centre d'attraction
qui la rend susceptible d'un capillaire
quelconque.

Le corps ^{liquide} ~~fluide~~, ne prend l'action
de gravité. - Les différentes colonnes qui
en constituent le Volume, ont comme
autant de points d'appui. - Le liquide
est encore incompressible à certain
point.

Le corps fluide, ou aéroforme, est
donc élastique, mais chacune de
ses molécules, distendues, separent, par
l'effet de la cohésion, ^{viscousité} ~~viscousité~~ ^{viscousité}
autres de la même sorte, ^{viscousité} ~~viscousité ^{viscousité}
les deux autres états, ou les corps
se rencontrent.~~

les combinaisons suivent
 les loix, selon la nature des
 Corp. - les fluides aciformes
 ou gazeux ne peuvent se combiner
 qu'en deux un rapport de Volume
 déterminé. - les combinaisons
 d'un peu de métal solide avec
 des gaz ou des vapeurs ne peuvent
 se faire qu'en un rapport
 déterminé, comme l'air, par
 exemple, l'air et le fer, l'air
 ne se peussent combiner
 avec un rapport de Volume
 comme, mais elles ne se combinent
 qu'en un nombre fixe de degrés
 de combinaison, ce ne souffrent
 point d'intermédiaires. - le
 rapport des parties de la 1.^{re}
 combinaison susceptible de
 se décomposer, une fois décomposée
 la 2.^{de} combinaison
 exigera que les parties de la
 substance en quantité plus
 faible, soient multipliées par
 un ou deux. - ce total peut
 former la 3.^{de} combinaison
 sera multipliée par 2. - de sorte
 la progression des loix de la
 combinaison, est 1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. 17. 18. 19. 20. 21. 22. 23. 24. 25. 26. 27. 28. 29. 30. 31. 32. 33. 34. 35. 36. 37. 38. 39. 40. 41. 42. 43. 44. 45. 46. 47. 48. 49. 50. 51. 52. 53. 54. 55. 56. 57. 58. 59. 60. 61. 62. 63. 64. 65. 66. 67. 68. 69. 70. 71. 72. 73. 74. 75. 76. 77. 78. 79. 80. 81. 82. 83. 84. 85. 86. 87. 88. 89. 90. 91. 92. 93. 94. 95. 96. 97. 98. 99. 100.

l'air, le Nitrum, et le Plomb
 se combinent en se combinant un métal
 avec l'air, ce faitible sans lien brillant
 j'ai dit faitible, ce non soluble. -
 les combinaisons de l'air, l'air
 pour former une loi qui leur est
 propre. - ainsi la différence de l'air
 détermine, à quel premier degré
 elles sont susceptibles de se combiner
 de 100. parties de Plomb, se combinent
 avec 7. 1/2 d'air, mais cette première
 combinaison combinée; celle des mêmes
 substances ne pourra plus se décomposer
 qu'en multipliant, les parties de
 la substance, en quantité plus
 faible, selon par 1 1/2. puis par
 2. puis par 3. et toujours dans cette
 progression. - les combinaisons
 des fluides se décomposent en continu
 et de la première de toutes, un
 rapport fixe, ce constant de Volume
 et elles contiennent tous arbitraires. -
 quelques substances sont
 susceptibles de combinaisons définies
 d'autres de combinaisons indéfinies, ou
 graduées. - ainsi le . et le
 ne peuvent se présenter que sous
 trois états divers, dans les combinaisons
 par conséquent excellentes tranchées: les

Les degrés inférieurs de Combinaison.

Combinaisons Végétales, ne s'appellent
perméables qu'une Végétation.

Dans les métaux, on trouve trois
séries de combinaisons binaires,
ternaires, ou quaternaires. Dans les
minéraux, elles se font deux à deux
et l'une forme trois distinctes. Mais
dans les Corps organiques, on ne trouve
jamais de combinaisons partielles, et
tous les ^{organiques} il n'est possible de plus de
modifications, et il n'est possible que
accidentelles pas plus de points.

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont

La science de la Chimie est
celle des Métamorphoses, et ^{transitions} d'un
état à un autre, par des ^{intermédiaires} qui sont
des ^{intermédiaires} qui sont des ^{intermédiaires} qui sont