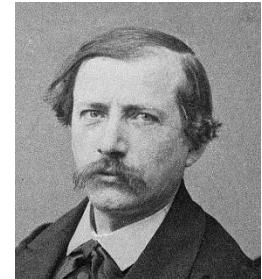


Minéral – organique

<https://www.universalis.fr/encyclopedie/marcelin-berthelot/3-la-synthese-organique/>

Caractérisés, selon les termes mêmes de Berthelot, par une « extrême mobilité, leur physionomie particulière, la facilité avec laquelle les forces les plus faibles opèrent leur destruction », les corps organiques ne semblaient pouvoir naître que dans la matière vivante, où, comme Berzelius le notait en 1835, « les éléments paraissent obéir à des lois tout autres que dans la nature inorganique » ; on supposait donc dans l'univers organique une force vitale que Gerhardt invoque encore en 1842.

Berthelot s'applique à ruiner cette hypothèse : « Bannir la vie de toutes les explications relatives à la chimie organique, [...] c'est ainsi seulement que nous réussirons à constituer une science complète. » Aussi s'efforce-t-il à produire au laboratoire des espèces organiques en usant de procédés analogues à ceux de la synthèse minérale. Avec une habileté consommée, il domine les « forces chimiques » dans maintes synthèses parmi lesquelles il faut retenir celles des corps gras (1854), de l'acide formique et de l'alcool éthylique (1855), de l'éthylène, de l'acétylène (1863), du benzène enfin (1866). Dans ses écrits doctrinaux, il se donne en pourfendeur du vitalisme, créant ainsi une légende « suivant laquelle, au seul nom de Berthelot, les fumées de l'obscurantisme se seraient brusquement dissipées ! »



M. Berthelot
(1827-1907)

<https://gallica.bnf.fr/ark:/12148/bpt6k919565.textelimage#>

Leçons sur les méthodes générales de synthèse en chimie organique professées en 1864 au Collège de France par M. Berthelot (p.367)

Parmi les nombreux exemples de combinaisons de ce genre on peut citer encore la combinaison réciproque des acides gras et de la glycérine, combinaison qui produit les corps gras naturels. Ainsi la stéarine résulte de l'union de l'acide stéarique avec la glycérine :



Elle s'obtient en combinant directement sous l'influence de la chaleur 1équivalent de glycérine, triatomique, avec 3 équivalents d'acide stéarique.

