

Instinct sexuel, instinct de procréation et amour [suite].

Auteur : Foucault, Michel

Présentation de la fiche

Coteb039_f0471

SourceBoite_039 | Freud. Sexualité. Folie. (Cours de Vincennes).

LangueFrançais

TypeFicheLecture

Références bibliographiques[Burdach et Jourdan, Traité de physiologie considérée comme science d'observation](#)

Référentiel BNF<https://data.bnf.fr/ark:/12148/cb30177066m>

RelationNumérisation d'un manuscrit original consultable à la BnF, département des Manuscrits, cote NAF 28730

Références éditoriales

Éditeuréquipe FFL (projet ANR *Fiches de lecture de Michel Foucault*) ; projet EMAN (Thalim, CNRS-ENS-Sorbonne nouvelle).

Droits

- Image : Avec l'autorisation des ayants droit de Michel Foucault. Tous droits réservés pour la réutilisation des images.
- Notice : équipe FFL ; projet EMAN (Thalim, CNRS-ENS-Sorbonne nouvelle). Licence Creative Commons Attribution - Partage à l'Identique 3.0 (CC BY-SA 3.0 FR).

Notice créée par [équipe FFL](#) Notice créée le 02/10/2019 Dernière modification le 23/04/2021

Données de data.bnf.fr

AUTEUR : Burdach, Karl Friedrich (1776-06-12 -- 1776-06-12)

TITRE

Traité de physiologie considérée comme science d'observation

LIEU DE PUBLICATION Paris

DATE

1837/1841

EDITEUR

Paris : J.-B. Baillière , 1837-1841

s'abandonnent sans en connaître l'origine
ni le but. Mais ~~le~~ déploie de l'expérience
que d'expérience humaine, tout mais que la ⁴⁶⁸
différence y est devenue extrême monde
que mais que la prostitution s'identifie à la
+ un + amoureux que l'on remonte l'échelle
de l'être organisé." (24)

"La loi de l'amour est en rapport
avec celle de l'indivisibilité de la copulation : on
peut la formuler ainsi : Différence d'1
harmonie g. + l'h. et h., et + l'f. et
f., + l'g. + la h. de l'amour qui se peuvent
éprouver et inspirer" (25).

Burdach, Physio, T II.

1881
The first of the series of experiments was made on the 1st of June 1881. The object was to determine the effect of the temperature on the rate of the reaction. The results were as follows: -
At 10°C. the rate was 1.0
At 20°C. the rate was 1.5
At 30°C. the rate was 2.0
At 40°C. the rate was 2.5
At 50°C. the rate was 3.0
At 60°C. the rate was 3.5
At 70°C. the rate was 4.0
At 80°C. the rate was 4.5
At 90°C. the rate was 5.0
At 100°C. the rate was 5.5
The results show that the rate of the reaction increases with the temperature. The increase is not linear, but follows a curve which is characteristic of a chemical reaction. The rate of the reaction is proportional to the square of the temperature. This is a very important result, as it shows that the rate of a chemical reaction is not only dependent on the temperature, but also on the nature of the reaction. The results of these experiments are of great value in the study of chemical reactions, and will be of great use in the future.