

Les matières consommées

Auteur : Foucault, Michel

Présentation de la fiche

Coteb044_A_f0250

SourceBoite_044_A-10-chem | Neuro-Physiologie.

LangueFrançais

TypeFicheLecture

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

qui absorbent l'oxygène $\frac{1}{2}$. Si on injecte du glucose de
méthylène et le sang et chaudi, il se colore et le cerveau
reste rose après anesthésie. 250

Des matières consommées

Le cerveau a 1 q. respirant voisin de l'unité ; il
brûle surtout des sucres / surtout du glucose)

de destruction du matériel $\rightarrow$ avec l'achin (chat
de la paupière ont été couverts de matériel moins de matériel
des centres nerveux)

Énergie nerveuse.

Le que nous appelons repos est 1 intense activité, qui n'est
que xiphié par l'excitation. L'énergie de la
cellule est d'origine chimique.

Rôle de l'oxygène.

L'activité chimique et électrique se développe indépendamment
de l'oxygène qui n'intervient que secondairement.

1^{er} réaction : par scission le glucose se transforme
en acide lactique : (1)



cette glycolyse se fait en 2 étapes d'O, et avant
qu'il n'intervienne l'acide lactique s'accumule et les
muscles. C'est en l'activité destructrice, ou la mort.
sont amenés à l'état simple de 3 atomes de carbone.

(1) on intervient d'acide phosphorique.

2^{ème} réaction: L'oxygène brûle l'acide lactique et le transforme en gaz carbonique et en eau (1 mol. sur 5)
Les 4 autres sont transformées, grâce à l'énergie fournie par cette combustion, en glycogène ou en sucre. C'est cette combustion qui permet de faire des synthèses à partir de l'analyse.

2 Rôle des diastases.

Les réactions chimiques ne peuvent être faites en labo qu'à de h^{tes} temp^s: elles se font en l'organisme à 37° par l'interv. des diastases.

Les diastases respiratoires sont très importantes.

a les oxydases fixation de l'O.

b les hydrogases, mobilisateurs de l'hydrogène à brûler

[La chaleur nerveuse.]

Aiguille thermoelectrique (sensibilité de 1° à temp. ambiante, et diff^{er} de potentiel aux variations de temp^s).

1 du niveau de la cellule

- au repos 1 nerf myélinisé dégage 4,14 millièmes de calorie par gr et par min. (Hill) ce qui correspond à l'Q_α totale + les fibres non myélinisées.

- avec l'excitation, la chaleur apparaît à 2 moments successifs: