

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 chaudière, il se colore et le cerveau,
il se recolorise après anesthésie. 250

8 des matières consommées

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

de destruction des protéides $\rightarrow$ avec l'achin (le chat
de la paupière ont été couverts de brûlures moins de protéides
aux centres nerveux)

Énergie nerveuse.

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

1 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 : 4)



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 à l'organisme à 37° par l'interv. des diastases.

Les diastases respiratoires sont très importantes.

a les oxydases fixation de l'O.

b les hydrogènes, mobilisateurs de l'hydrogène à brûler

[La chaleur nerveuse.]

Aiguille thermoelectrique (soudure de 1 à temp. constante, et diff^{er} de potentiel aux variations de temp.).

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: