

Une réaction biochimique de l'aneurine d'une grande sensibilité

Autor(en): **Haag, Erwin / Dalphin, Charlotte**

Objektyp: **Article**

Zeitschrift: **Archives des sciences physiques et naturelles**

Band (Jahr): **22 (1940)**

PDF erstellt am: **10.08.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-741690>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

Erwin Haag et Charlotte Dalphin. — *Une réaction biochimique de l'aneurine d'une grande sensibilité.*

Dans une note précédente ¹, l'un de nous a montré que l'accumulation transitoire de l'acide pyruvique dans des cultures de levures en milieu minéral glucosé semble être un phénomène général. La cause de cette accumulation a été trouvée dans la déficience de la levure en cocarboxylase ². Une addition de cocarboxylase au milieu de culture empêche, en effet, l'acide pyruvique de s'accumuler. Dans la présente note, nous rapportons que la cocarboxylase peut être remplacée par l'aneurine. On a souvent mis en évidence que le taux en acide pyruvique du sang d'animaux souffrant d'une avitaminose B₁ est augmenté. Cette augmentation peut être annihilée par l'administration d'aneurine à l'animal. Il en est de même des levures qui sont atteintes d'une avitaminose B₁ lorsqu'on les cultive en un milieu sans aneurine. Certaines levures peuvent être repiquées un grand nombre de fois en milieu dépourvu d'aneurine sans que leur vitalité soit apparemment diminuée. Cependant leur pouvoir de synthèse de l'aneurine et de la cocarboxylase n'est pas suffisamment grand pour que la dégradation normale de l'acide pyruvique soit assurée. Ainsi, la Levure de Champagne Cramant, après plus de 50 passages sur milieu synthétique, produit autant d'acide pyruvique que dans les premiers passages sur le même milieu. Cette levure est donc un être avitaminé B₁ avec des propriétés physiologiques constantes concernant la production de l'acide pyruvique. Il en est de même avec d'autres levures qui se laissent facilement cultiver en milieu synthétique. Nous avons profité de ces propriétés physiologiques constantes et du fait que la cocarboxylase peut être remplacée par l'aneurine pour mettre au point une réaction simple, claire et sensible de l'aneurine. Nos essais ont conduit aux résultats suivants.

On prépare stérilement à froid des tubes contenant 4,0 cc de la solution I et 4,0 cc de la solution II.

¹ C. R. Soc. Phys. Hist. Nat., Genève, 57, 71, 1940.

² C. R. Soc. Phys. Hist. Nat., Genève, 57, 74, 1940.

Solution I:

Sulfate de magnésium crist.	1,00 g
Nitrate d'ammonium crist.	4,00
Glucose	20,00
Eau distillée q.s. pour	1000 cm ³

Solution II:

Phosphate monopotassique	10,00 g
Eau distillée q.s. pour	1000 cm ³

On ensemence ces tubes avec une goutte d'une culture âgée de huit jours de *Mycoleuvre* de Duclaux sur milieu habituel¹. Après 23 heures de culture à 25°, on cherche l'acide pyruvique dans les liquides de culture au moyen de la réaction de Simon-Hopkins. Cette réaction est positive. Mais lorsqu'on a ajouté en plus à ces tubes 0,01 γ de chlorhydrate d'aneurine ou davantage, la réaction de Simon-Hopkins est négative. La sensibilité de cette réaction biochimique est environ 10⁻⁹.

En comparant ce nouveau test de l'aneurine aux tests biologiques déjà existants, on constate qu'il est plus sensible que la plupart de ceux-ci. La simplicité et la rapidité de son exécution constituent son avantage principal. De plus, le mécanisme de son fonctionnement est clair. Nous poursuivons actuellement nos recherches en vue d'appliquer ce test au dosage de l'aneurine et de son ester pyrophosphorique dans les milieux naturels.

La *Mycoleuvre* de Duclaux, cultivée en milieu synthétique, doit faire en petite quantité la synthèse de la cocarboxylase, puisqu'elle est capable de transformer le glucose en éthanol et gaz carbonique. Au moyen du test *Phycomyces* de Schopfer, nous nous sommes assurés que la teneur en aneurine et en cocarboxylase de la *Mycoleuvre* de Duclaux, cultivée en milieu synthétique, est faible. En effet, 1 g de levure sèche contient approximativement 5 γ d'aneurine + cocarboxylase, c'est-à-dire de 30 à 40 fois moins qu'une levure de brasserie.

*Laboratoire des Fermentations de l'Institut de Botanique générale,
Université de Genève.*

En séance particulière, Mr. Erwin Haag est élu membre ordinaire à l'unanimité des membres présents.

En fin de séance, M. le Président annonce le dépôt d'un pli cacheté par MM. Wenger et Démolis.