

Zeitschrift:	Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber:	Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band:	26 (1944)
Artikel:	Recherches sur certaines modalités du pouvoir oxydo-réducteur de l'acide ascorbique
Autor:	Aron, Jan
DOI:	https://doi.org/10.5169/seals-742715

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 08.02.2026

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

Jan Aron. — *Recherches sur certaines modalités du pouvoir oxydo-réducteur de l'acide ascorbique.*

On admet généralement que le rôle biochimique de l'acide ascorbique est un rôle oxydo-réducteur: l'existence d'une forme oxydée de la vitamine C, l'acide déhydro-ascorbique, la présence dans les milieux biologiques d'un mécanisme assurant rapidement la réduction de l'acide déhydro-ascorbique en acide ascorbique, ainsi que l'étude de son potentiel d'oxydo-réduction, sont les arguments généralement avancés à l'appui de cette thèse. On ne connaît cependant, à l'heure actuelle, aucune réaction biochimique où le rôle oxydo-réducteur de l'acide ascorbique ait pu être mis en évidence, et, récemment encore, Schutze, Harrer et King¹ ont fait remarquer qu'il n'existe aucune preuve de ce rôle de l'acide ascorbique dans le métabolisme.

En étudiant le mécanisme de la synthèse biologique de l'acide ascorbique, nous avons cherché si une purée d'organes d'animaux synthétisant l'acide ascorbique pouvait transformer l'acide 1,2-céto-gulonique en sa lactone, qui est précisément l'acide ascorbique.

En aucun cas nous n'avons pu observer une telle transformation; cependant, en broyant du foie ou du rein de différents animaux avec de l'acide céto-gulonique, nous avons observé une destruction légère, mais constante, de l'acide ascorbique contenu dans l'organe; avec d'autres tissus, notamment l'intestin grêle, le poumon et le cerveau, cette destruction ne se produit pas.

Cette réaction ne s'observe plus si l'on chauffe le lysat d'organes à 65° pendant un quart d'heure avant l'addition d'acide céto-gulonique, ou si l'on ajoute l'acide céto-gulonique une demi-heure après broyage.

Il semble donc que le phénomène observé soit provoqué par

¹ M. O. SHUTZE, C. J. HARRER et C. G. KING, Journ. Biol. Chem., 131, p. 5, 1939.

un système fermentaire contenu dans le foie et le rein de nombreuses espèces animales. Nous avons pu l'observer dans une soixantaine d'expériences portant notamment sur le Rat, le Mouton, le Bœuf, le Veau, le Lapin, le Porc et même le Cobaye qui, lui, ne synthétise pourtant pas l'acide ascorbique. Il est évident que ce phénomène n'a aucun rapport avec la synthèse biologique de l'acide ascorbique; il pourrait traduire une réduction de l'acide céto-gulonique, ou d'un produit de transformation de ce composé, par l'acide ascorbique; nous avons cherché à vérifier cette hypothèse.

a) La méthode de dosage de l'acide ascorbique par le dichlorophénol-indophénol, telle que nous l'avons employée dans ces expériences, n'est pas spécifique. Pour nous assurer que le composé détruit est bien l'acide ascorbique, et non pas un autre corps réducteur, nous avons ajouté une quantité connue d'acide ascorbique à du foie de Cobaye scorbutique. L'addition d'acide céto-gulonique provoque, même dans ce cas, la destruction d'une partie de l'acide ascorbique contenu dans la purée d'organes.

b) En étudiant la *cinétique* de cette réaction sur le foie de Cobaye, nous avons observé un temps de latence, presque toujours supérieur à cinq minutes, pendant lequel on n'observe aucune destruction d'acide ascorbique. Les expériences de Hopkins et Morgan¹ expliquent ce phénomène: on sait que les groupes -SH du glutathion et des protéines tissulaires assurent la stabilité de l'acide ascorbique de l'organisme, en réduisant immédiatement l'acide déhydro-ascorbique, au fur et à mesure de sa formation; ces auteurs ont montré qu'il n'y a, en général, baisse de l'acide ascorbique que quand le glutathion réduit a presque complètement disparu.

On peut donc admettre que l'acide ascorbique réduit l'acide céto-gulonique, ou un produit de transformation de ce dernier, en s'oxydant en acide déhydro-ascorbique; cet acide déhydro-ascorbique est ensuite réduit en acide ascorbique par le glutathion et les groupements -SH des protéines.

¹ F. G. HOPKINS et E. J. MORGAN, Bioch. Journ., 30, p. 1446, 1936.

c) *Influence du pH.* — Le pH optimum de cette réaction se trouve entre 5,4 et 6,5; au-dessous de pH 5, il n'y a pas de destruction d'acide ascorbique; au-dessus de pH 6,8, l'acide céto-gulonique semble décarboxylé par la purée de foie, en donnant probablement naissance à un pentose.

d) En employant la même technique, nous avons cherché si l'acide ascorbique réduit, en présence de purée de foie, l'un des corps suivants: lactone l.gulonique, ester méthylique de l'acide l.céto-gulonique, l.2-sorbose, acide pyruvique, histidine, butyrate de sodium; aucun de ces essais n'a montré de destruction d'acide ascorbique.

Conclusion.

En présence d'un lysat de foie ou de rein, l'acide l.2-céto-gulonique ou un produit de transformation de ce composé est réduit *in vitro* par l'acide ascorbique.

*Université de Genève.
Institut de Thérapeutique.*

Alexandre-D. Herschberg, Edouard Frommel et Jeanne Fiquet. — *Les relations entre le cœur et la fonction thyroïdienne chez le Cobaye (étude électrocardiographique et orthocardiographique du myxœdème expérimental et de sa correction par la thyroxine).*

Au cours de nos recherches sur certaines fonctions de la glande thyroïde chez le Cobaye, nous avons pu suivre par l'électrocardiogramme et l'orthoradiogramme sur films, les modifications que subit le cœur de ces animaux après thyroïdectomie et après traitement par la thyroxine.

Cette étude complète celles, relativement nombreuses, que d'autres auteurs ont consacrées à ce sujet, tant en clinique qu'en expérimentation (Zondek en particulier). Nos résultats sont en parfaite concordance avec les travaux précédents réalisés sur le Mouton, la Chèvre et le Lapin.

Si l'on pratique une thyroïdectomie totale chez le Cobaye, on