Анандамид

Материал из Википедии — свободной энциклопедии

Анандамид (этаноламид арахидоновой кислоты; органическое соединение, AEA) эндогенный каннабиноидный нейротрансмиттер. Это соединение содержится во многих органах животных и человека. Соединение впервые химиком-аналитиком выделено чешским Люмиром Ханушем (чеш. Lumír Ondřej Hanuš) и молекулярным фармакологом американским Вильямом Девейном (англ. William Anthony Devane) в лаборатории Рафаэля Мешулама на кафедре химии природных веществ (Department of Natural Products) Еврейского университета в Иерусалиме в 1992 году; в дальнейшем ими же была определена его структура.

Название вещества взято из санскрита. Слово ананда (санскр. आनंद, ānanda IAST) переводится как «блаженство» или «идеальное счастье», а обозначает СЛОВО амид химический вещества.

Содержание

Механизм воздействия на мозг

Встречаемость в природе

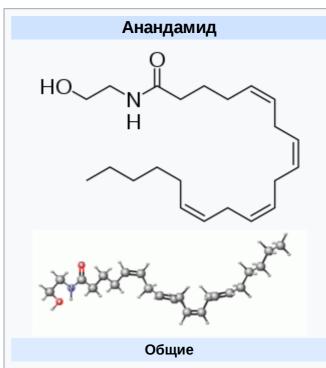
Примечания

Литература

Механизм воздействия на мозг

Эндогенный каннабиноид анандамид связывается в мозге с теми же рецепторами, с которыми взаимодействует психоактивный (-)-транс- Δ^9 тетрагидроканнабинол (cm. Каннабиноидные рецепторы), который содержится в конопле (Cannabis indica L.; гашиш, марихуана).

нейротрансмиттером Анандамид является нейрорегулятором, который играет механизмах происхождения боли, депрессии,



Хим. формула

C₂₂H₃₇NO₂

Физические свойства

Состояние

твёрдое

Молярная масса

347,53 г/моль

Плотность

0.94 г/см3

Термические свойства

Температура

• кипения

522,3 °C

• вспышки

269,7 °C

Давление пара

4.33*10⁻¹³ mmHg при

25°C

Классификация

Per. номер CAS

94421-68-8 (https://com

monchemistry.cas.org/d etail?cas rn=94421-68-

8)

PubChem

5281969

SMILES

CCCC\C=C/C\C=C/ C\C=C/C\C=C/CCCC

аппетита, памяти, репродуктивной функции. Он также повышает устойчивость сердца к аритмогенному действию ишемии и реперфузии путём активации CB_2 -рецепторов $^{[1]}$.

Встречаемость в природе

Существует мнение, что анандамид содержится в чёрных трюфелях[2].

Примечания

- 1. Крылатов, А. В., Ужаченко, Р. В., Маслов, Л. Н. et al. О способности анандамида повышать устойчивость сердца к аритмогенному действию коронароокклюзии и реперфузии через активацию СВ2-рецепторов (http://www.incart.ru/article.jsp?id=1617) // Вестник аритмологии. Институт кардиологической техники, 2001. № 22. Архивировано (https://web.archive.org/web/20130 506141721/https://www.incart.ru/article.jsp?id=161 7) 6 мая 2013 года.
- 2. BBC:"Black truffles make an active ingredient similar to that in cannabis" (http://www.bbc.com/earth/story/20141221-truffles-contain-bliss-molecule)

Литература

- Devane W. A., Hanuš L., Breuer A., Pertwee R. G., Stevenson L. A., Griffin G., Gibson D., Mandelbaum A., Etinger A., Mechoulam R.: Isolation and structure of a brain constituent that binds to the cannabinoid receptor. Science 258, 1946—1949 (1992)
- Mechoulam R., Fride E.: The unpaved road to the endogenous brain cannabinoid ligands, the anandamides in «Cannabinoid Receptors» (ed. R. Pertwee), Academic Press, London. pp. 233–258(1995)

(NCCO)=O (http://ch emapps.stolaf.edu/j mol/jmol.php?model =CCCCC%5CC%3D C%2FC%5CC%3D C%2FC%5CC%3D C%2FC%5CC%3D C%2FCCCC%28NC CO%29%3DO)

InChl

InChI=1S/C22H37N O2/c1-2-3-4-5-6-7-8-9-10-11-12-13-14-15-16-17-18-19-22(25)23-20-21-24/h6-7,9-10,12-13,15-16,24H,2-5,8,11,14,17-21H2,1H3, (H,23,25)/b7-6-,10-9-,13-12-,16-15- (htt p://chemapps.stolaf. edu/jmol/jmol.php?& model=InChI=InChI% 26%2361%3B1S%2F C22H37NO2%2Fc1-2-3-4-5-6-7-8-9-10-1 1-12-13-14-15-16-17 -18-19-22%2825%29 23-20-21-24%2Fh6-7%2C9-10%2C12-1 3%2C15-16%2C24 H%2C2-5%2C8%2C 11%2C14%2C17-21 H2%2C1H3%2C%28 H%2C23%2C25%2 9%2Fb7-6-%2C10-9-%2C13-12-%2C16-1 5-) **LGEQQWMQCRIYK** G-DOFZRALJSA-N (https://www.ncbi.nl m.nih.gov/sites/entre z?cmd=search&db=p ccompound&term=% 22LGEQQWMQCRIY KG-DOFZRALJSA-

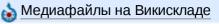
N%22%5BInChIKe

y%5D)

ChEBI 2700

ChemSpider 4445241

Приведены данные для <u>стандартных условий</u> (25 °C, 100 кПа), если не указано иное.



Источник — https://ru.wikipedia.org/w/index.php?title=Анандамид&oldid=108256226

Эта страница в последний раз была отредактирована 18 июля 2020 в 21:39.

Текст доступен по лицензии Creative Commons Attribution-ShareAlike; в отдельных случаях могут действовать дополнительные условия.

Wikipedia® — зарегистрированный товарный знак некоммерческой организации Wikimedia Foundation, Inc.