Vitamina B5

Acido pantotenico: funzione biologica nell'uomo

Francesco Viviani Marco Petriccione Mehmet Ata Atis Marco Albera

1 Chimica

Nome IUPAC	Acido 3-[(2R)-2,4-diidrossi-3,3-dimetil-butanamido]propanoico
Formula bruta	$C_9H_{17}NO_5$
Massa molecolare	219 g/mol
Solubilità	2.11 g/mL (molto solubile)

L'acido pantotenico o pantenolo (vitamina B5 o vitamina W) deriva dalla fusione, tramite legame carboamidico, di una molecola di β -alanina con una molecola di acido pantoico, derivato dall'acido butirrico.

La forma chirale biologicamente attiva è solamente quella **destrogira**. La forma levogira può fungere da antagonista dell'isomero destrogiro.

Quando isolato appare come olio di color giallo pallido, estremamente igroscopico e inodore. È inoltre instabile al calore, alle basi ed agli acidi ed è solubile in acqua.

2 Digestione e assorbimento

2.1 Fonti alimentari

L'acido pantotenico è praticamente **ubiquitario** in ogni tipo di alimento, che sia di origine vegetale o animale, in una quantità media di $20-50 \mu g/g$.

È particolarmente abbondante negli **organi animali**, mentre cibi altamente raffinati come zuccheri, grassi e oli ne sono completamente privi.

L'assunzione raccomandata di vitamina B5 è pari a **5 mg/giorno** per adolescenti e adulti, e aumenta in occasione della gravidanza.

2.2 Assorbimento

Dato che l'organismo umano non può sintetizzare da sé la vitamina B5, essa deve essere assorbita dalla dieta.

Negli alimenti è prevalentemente presente sotto forma di **CoA**, che può venire scisso con varie idrolisi fino a restituire l'acido pantotenico isolato.

Esso entra poi negli enterociti grazie ad un **trasporto accoppiato al sodio** mediato dalla proteina **SMVT** (sodium-dependent multivitamin transporter). Si tratta di un

trasportatore transmembrana non specifico, che funziona per altre vitamine come biotina e derivati.

L'uptake di vitamina B5 è **stimolato da un'alta concentrazione di sodio** e inibito da potassio, ouabaina, gramicidina D, cianide, azide, o semplicemente se la concentrazione di sodio scende sotto i 40 mM.

La funzione di SMVT sembra essere connessa con quella di PKC, in quanto il trasportatore comprende 2 siti fosforilabili da questa proteina chinasi. Se si inibisce la PKC il trasporto di acido pantotenico e di biotina verrà infatti inibito.

La vitamina B5 è sintetizzata dalla microflora batterica, anche se in quantità poco nota e probabilmente non significativa.

2.3 Escrezione

L'acido pantotenico è escreto tramite le urine in una quantità proporzionale all'apporto attraverso la dieta, infatti quando si introducono quantità maggiori di 4 mg/giorno la sua escrezione supera il livello basale.

3 Biochimica

3.1 Coenzima A

$$\underbrace{\text{HS} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}}_{\beta \text{-mercapto-etilammina}} = \underbrace{\underbrace{\text{O} \quad \text{O} \quad \text{CH}_3}_{\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{C} - \text{CH} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{O}}_{\text{O} + \text{CH}_3} + \underbrace{\text{O} \quad \text{PO}_2^- - \text{O} - \text{PO}_2^- - \text{O} - \text{CH}_2}_{\text{N}} + \underbrace{\text{N} \quad \text{N}}_{\text{N}} + \underbrace{\text{N} \quad \text{N}}_{$$

Il coenzima A è coinvolto in reazioni di **trasferimento di gruppi acetilici e acilici**. Grazie al **dominio adenosinico**, CoA è in grado di legarsi agli enzimi che lo richiedono, mentre quello **tioetanolamminico** agisce nel legame dei substrati carboniosi e nel loro spostamento da un centro catalitico all'altro.

Il legame fra un gruppo acilico od acetilico, e quello tiolico del coenzima, porta alla formazione di un **tioestere**, rispettivamente **acil-CoA** o **acetil-CoA**. Esso è un **composto** ad alta energia, a causa della natura instabile del legame tioestereo, il cui $\Delta G^{\prime \circ}$ di idrolisi permette lo svolgimento di numerose reazioni biochimiche.

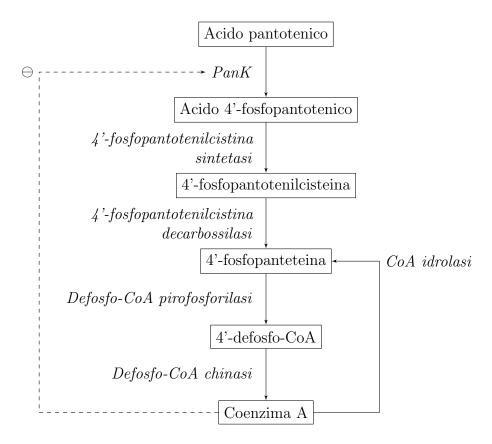
3.1.1 Sintesi

La fosforilazione dell'acido pantotenico, mediata dalla **chinasi dell'acido pantotenico** (PanK), è un fondamentale punto di controllo della sintesi del coenzima A. Infatti PanK è regolata da:

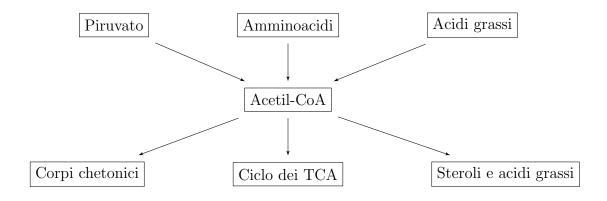
• vari anioni, che attivano o inibiscono non specificamente l'enzima

- CoA e suoi derivati, che inibiscono la sintesi di nuovo coenzima con un meccanismo a feedback negativo
- carnitina, amminoacido trasportatore di acidi grassi nel mitocondrio, che indirettamente attiva l'enzima bloccando l'inibizione da parte dei derivati di CoA

Digiuno e diabete di tipo I (da ipoinsulinemia) incrementano l'attività di PanK e dunque la quantità di CoA libero. Al contrario, eccesso di glucosio e di acidi grassi all'interno della cellula riducono l'attività di PanK, per sottrazione di carnitina e maggiori concentrazioni di acetil-CoA.



3.1.2 Ruolo metabolico



L'acetil-CoA rappresenta il trasportatore del gruppo acetato usato come substrato energetico del ciclo degli acidi tricarbossilici.

Su questo composto convergono dunque le vie metaboliche di:

- \bullet β -ossidazione degli acidi grassi a lunga catena
- glicolisi dei carboidrati di riserva o di nuova ingestione
- ossidazione dei corpi chetonici
- ossidazione dell'etanolo
- demolizione di alcuni amminoacidi

Alcune reazioni di particolare rilevanza cui esso partecipa sono:

• decarbossilazione del piruvato, proveniente dal metabolismo glicolitico dei carboidrati, con la formazione di acetil-CoA.

Quest'ultimo è il punto di ingresso del ciclo dei TCA, in quanto reagisce con ossalacetato per formare acido citrico. La reazione è catalizzata dall'enzima piruvato-deidrogenasi (PDH).

O O S - CoA
C = O
CH₃
Piruvato

CoA-SH + NAD⁺ NADH
CH₃
Acetil-CoA
$$\Delta G'^{\circ} = -33.4 \text{ kJ/mol}$$

decarbossilazione di α-chetoglutarato, con formazione di succinil-CoA.
 Esso, oltre ad essere convertito in succinato nella successiva tappa del ciclo dei TCA, può reagire con la glicina per formare acido δ-aminolevulinico, precursore del gruppo eme. Da ciò deriva l'importanza della vitamina B5 per la corretta sintesi di emoglobina, e dunque per il trasporto di ossigeno, e dei citocromi, per quello di elettroni.

• via metabolica dell'acido mevalonico, che inizia con la condensazione di due molecole di acetil-CoA formando acetoacetil-CoA. Esso reagisce poi con una terza unità di acetil-CoA, dando luogo all'acido mevalonico.

L'acido mevalonico è il precursore degli **isoprenoidi**, e dunque anche degli **steroidi** attraverso lo squalene. È quindi chiara l'importanza del coenzima per la **sintesi di colesterolo**, **ormoni steroidei e altri lipidi**, e per la modificazione di proteine mediante **isoprenilazione**.

3.2 Proteina trasportatrice di acili

$$\underbrace{\begin{array}{c} O & O & CH_{3} \\ \parallel & \parallel & \parallel \\ HS-CH_{2}-CH_{2}-NH-C-CH_{2}-NH-C-CH-C-CH_{2}-O-PO_{2}^{-} \\ \parallel & \parallel & \parallel \\ OH & CH_{3} \\ \end{array}}_{\text{4'-fosfopanteteina}} \underbrace{\begin{array}{c} C=O \\ \downarrow \\ NH \\ \parallel \\ ... \end{array}}_{\text{serina}}$$

ACP fa parte del complesso della sintasi degli acidi grassi, ed è quindi coinvolta nella biosintesi di tali composti.

Oltre ad introdurli con la dieta, infatti, buona parte dei lipidi derivano dal metabolismo dei carboidrati, convertiti in **piruvato** durante la glicolisi.

Il piruvato, prodotto nel citoplasma, diffonde passivamente nella matrice mitocondriale. In essa viene ossidato ad **acetil-CoA**, materiale di partenza per la sintesi di acidi grassi. Acetil-CoA viene esportato dal mitocondrio come citrato, e si riforma nel citoplasma, dove avviene la sintesi lipidica.