

Citrátový cyklus Krebsův cyklus Cyklus kyseliny citronové

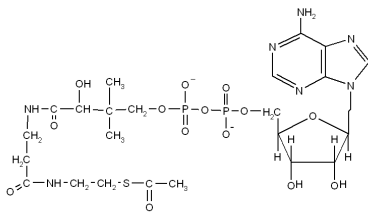
- 1937 Hans Adolf Krebs
- Carl Martius a Franz Knoop
- nejvýznamnější metabolická dráha, kterou buňky získávají velké množství ATP
- probíhá v mitochondriích



Hans Krebs, 1900-1981

- katabolismus většiny látek končí u acetyl-CoA (tj. aktivovaná forma kyseliny octové)

Acetyl-CoA (= AcSCoA nebo AcCoA)

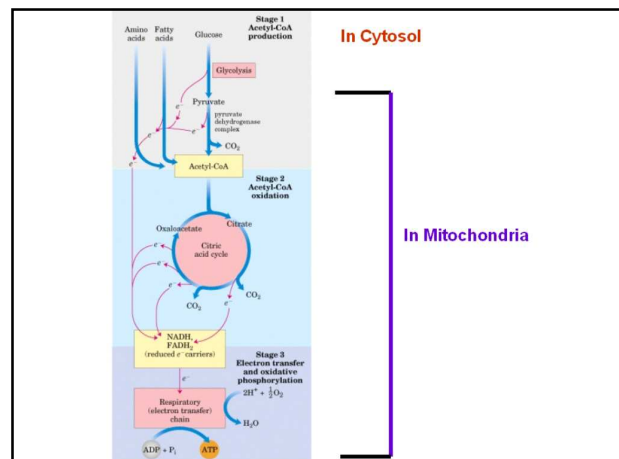
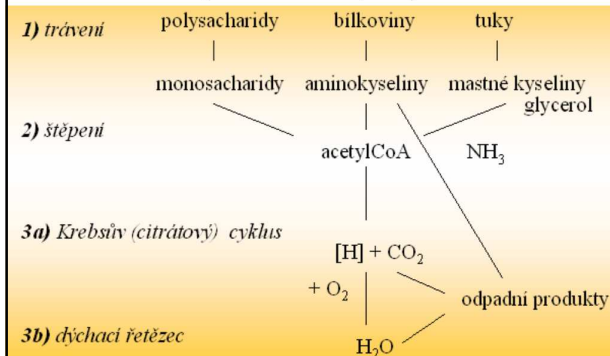


acetyl-CoA vzniká:

1. oxidací mastných kyselin z lipidů
 2. oxidační dekarboxylací pyruvátu ze sacharidů
 3. rozkladem aminokyselin z bílkovin
- odbouráním základních látek se uvolní asi ¼ energie, zbytek zůstává v acetyl-CoA a uvolní se jeho oxidací v **citrátovém cyklu**
 - současně probíhá redukce jednotlivých koenzymů zúčastněných oxidoreduktáz
 - odbourávání probíhá stupňovitě
 - celková rovnice:
 $\text{CH}_3\text{-CO-SCoA} + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{CO}_2 + 8[\text{H}] + \text{H-SCoA}$

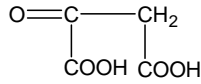
Citrátový cyklus

= Cyklus trikarboxylových kyselin = Krebsův cyklus
(Sir Hans A. Krebs, 1937)

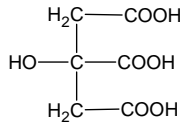


Významné kyseliny citrátového cyklu

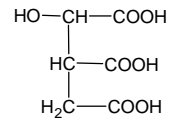
oxaloctová
oxobutandiová
oxalacetát



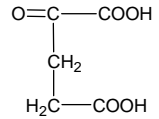
citrónová
2-hydroxypropan-1,2,3-
trikarboxylová
citrát



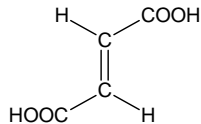
isocitrónová
1-hydroxypropan-1,2,3-
trikarboxylová
isocitrát



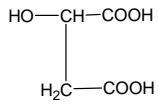
oxoglutarová
2-oxopentandiová
oxoglutarát (ketoglutarát)



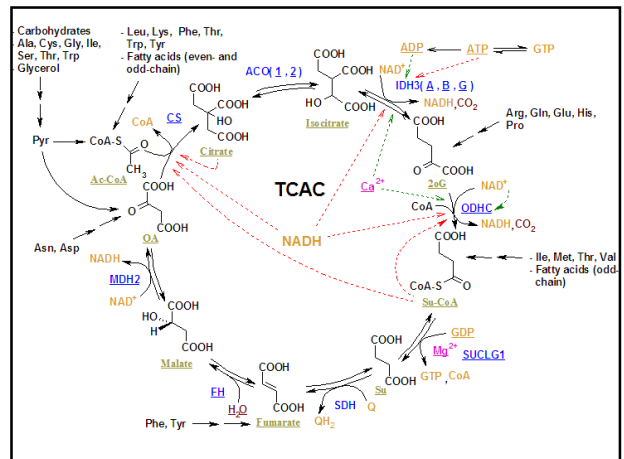
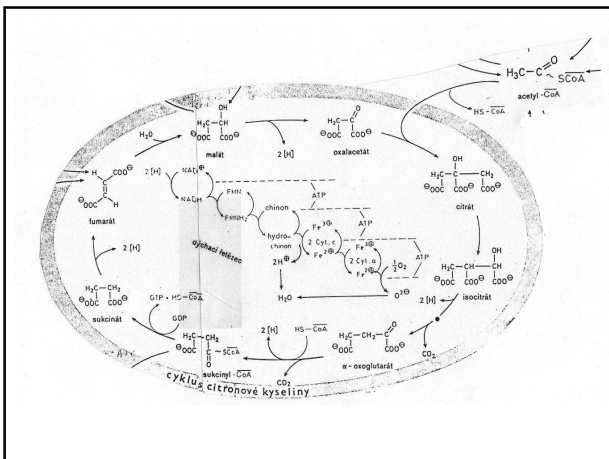
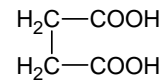
fumarová
(E)-butendiová
fumarát

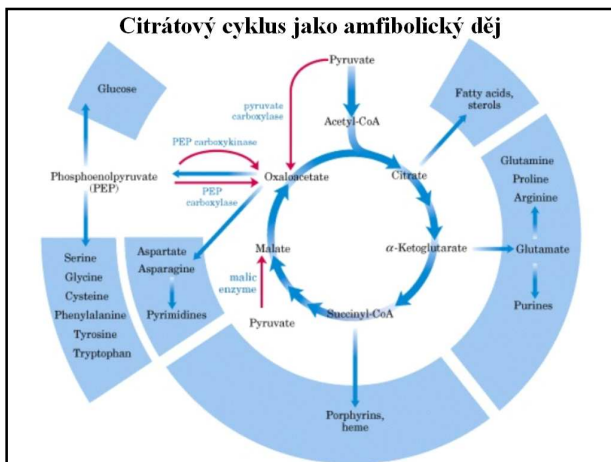
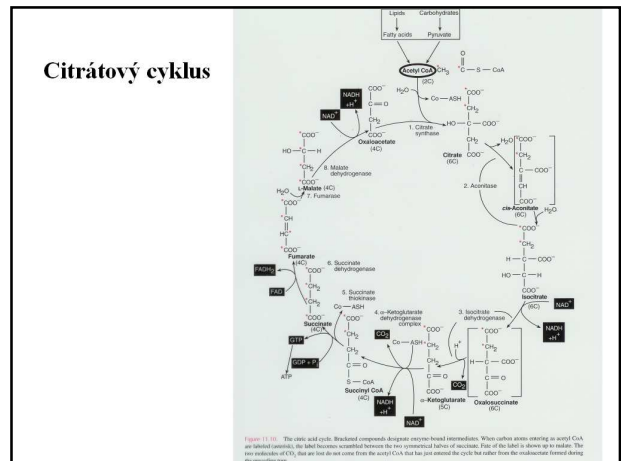
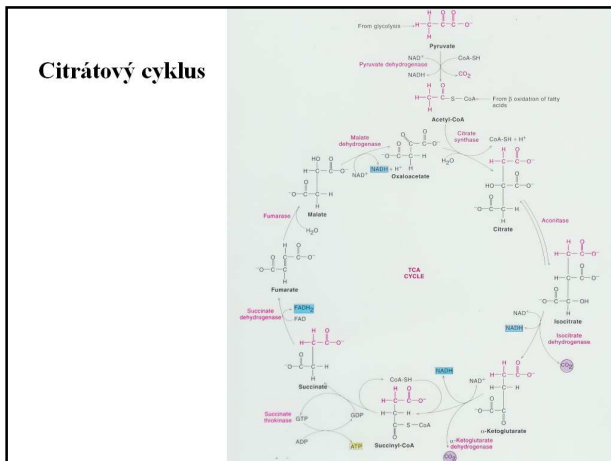


jablečná
2-hydroxybutandiová
malát



jantarová
butandiová
sukcinát





Energetický výtěžek citrátového cyklu na 1 acetyl-CoA

3x 2 [H] přes NAD ⁺ po 3 ATP	9 ATP
2 [H] přes FAD po 2 ATP	2 ATP
přes GTP	1 ATP

	12 ATP

NAD⁺ (nikotinamadenindinukleotid)

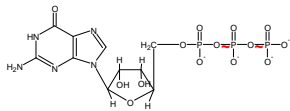
- koenzym oxidoreduktáz
- přenašeč protonů, resp. elektronů do dýchacího řetězce, kde se regeneruje
- součástí je nikotinamid (vitamín niacin)

FAD (flavinadenindinukleotid)

- je prostetickou skupinou mnoha oxidoreduktáz (katalýza odtržení dvou atomů vodíku za vzniku dvojné vazby)

GTP (guanosintrifosfát)

- dodává energii reakcím katalyzovaným ligásami



ATP (adenosintrifosfát)

- univerzální přenašeč energie
- hydrolyzou **1 molu** makroergických vazeb se uvolní energie

33 kJ

