Citric Acid Cicle = Krebs Cicle = TCA, Tricarboxylic Acid Cycle

The final oxidative pathway that oxidizes acetyl CoA to CO2

The source of reduced co-enzymes that provide the substrate for the respiratory Chain (NADH, FADH)

Amphibolic role: Is the link between catabolic and anabolic pathways

It Provides precursors for synthesis of aminoacids and nucleotides

Components of the cycle have a direct or indirect controlling effect on key enzymes of other pathways

Takes place in the mitochondria because all the enzymes of the TCA cycle are located inside the mitochondria

The Cycle cosumes acetate (acetyl CoA) and water, reduces NAD to NADH and produces CO2 as by-product

In eukaryotes takes place in the mitochondria in prokaryotes in the cytosol (plasma membrane) ad the do not have mitochondria.

The NADH and FADH produced goes to the oxidative phosporylation pathway (electron transport) to finally form ATP

The fourth reaction is irreversible

APP GENERATING STEPS IN TCA CYCLE

STEI	2 REACTIONS	G-ENZY HE	ATPS (NEW	(CALLULATION)
	esocitate -o d-Ketsglii		2.5	a jillermys
4 /	Alpha Ketoglutarate ruccingl CoA	NASH	2.5	a side and
5	Sucaingle COA-D Sucainote	GTP	1	
6	Sucamate -0 Jumarate	FAORZ	A.5	Landerson Bornessons Destruys
8	Malate -0	NADH		
		J.	O ATPS.	

Elles of TCB cycle intermediates ANABOLIC REACTIONS RELATED TO TCA CYCLE) Acetyl CoA - & Fatty and synthesis Alpha Ketoglu laric Acid J- oxalocaletate ASPARTATE Shitamic Acid Ralate & CoA glu comeo genesis

OF TEA CYCLE IMERNESIATES D PIRUVATE Tryptophan of Slanine OXALONCETTATE Assarbate GIL UTA MATE d-Ketsglutarate HISTIDINE phenyl -PUNARATE ARGIMNE - Alanine Succingl PROLINE toprowne PROPLOWYL-GA VALINE, ISOLEUCICE, METHIONINE odd Chain Fatty Acrobs 1.- Citric acid cycle is the final Common oxidative pathway that oxidizes a cetyl Co. A to Coz. It also acts as a hink between catabolic and anabolic Pathways (amphibalic Role).

2. - Librar and light is the source of reduced co-enzymes (that form substrate for requiatory chains) as well as precursors for synthesis of proteins and mucleotides Canapleratic pathways.

3. - the sources of acetyl CoA are pyunate (from glycolysis); fatty acids (beta oxidation), and Ketogenic amino acids.

1.- Citric acid Cycle is the final Common oxidative pathway that oxidizes a cetyl Co. A to Coz. It also acts as a bink between catabolic and anabolic Pathways (amphibalic Role).

2. - Libriz and well is the source of reduced co-enzymes (that form substrate for requisitory chains) as well as precursors for synthesis of proteins and mullestides (anapleratic pathway).

3. - The sources of acetyl CoA are pyrulate (from glycolysis); fatty acids (beta oxidation), and Ketogenic amino acids.

Bioquímica Geral

Sumário

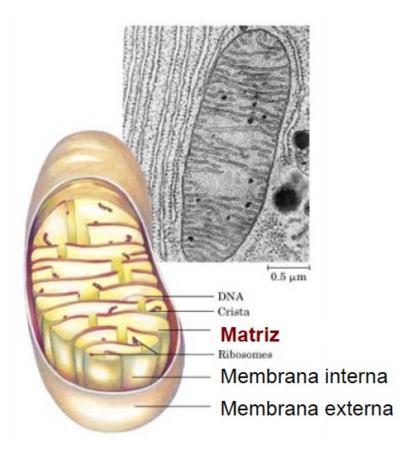
CICLO DO ÁCIDO CÍTRICO

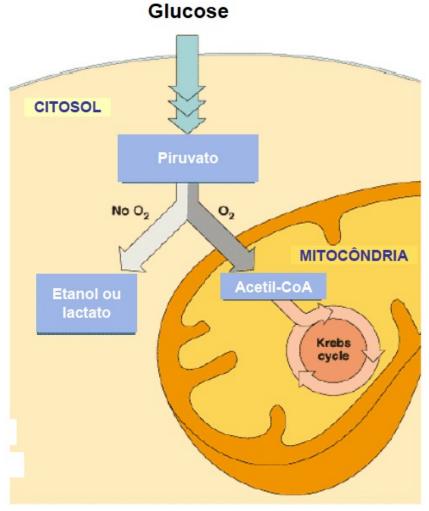
Objectivos do ciclo de Krebs

- Localização celular
- Oxidação do piruvato a acetil-CoA
- Reacções do ciclo de Krebs (enzimas, mecanismos, ΔG°')
- Balanço global
- Regulação do ciclo do Krebs
- O ciclo de Krebs na biossíntese (carácter anfibólico do ciclo)
- Reacções anapleróticas

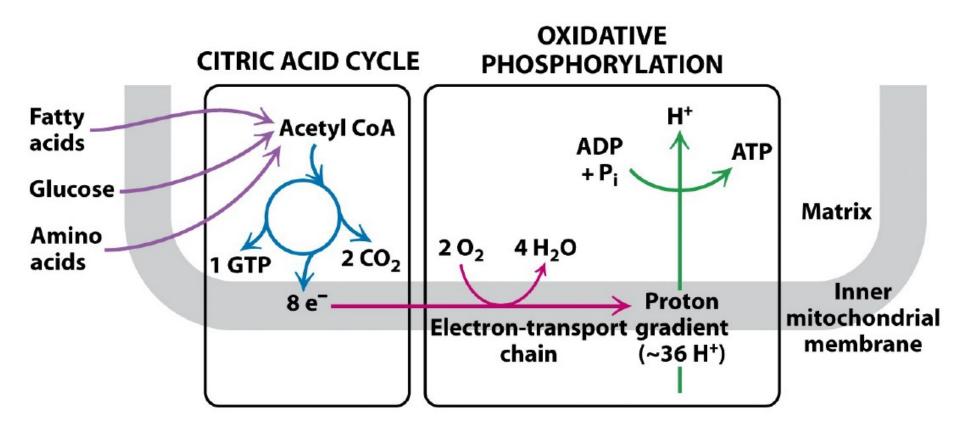
Localização celular do ciclo de Krebs (ciclo do ácido cítrico ou ciclo dos ácidos tricarboxílicos)

O ciclo de Krebs ocorre na matriz mitocondrial





O ciclo do ácido cítrico constitui o primeiro passo da respiração celular

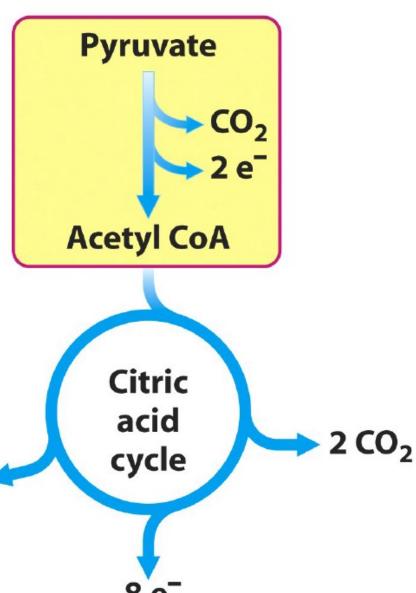


É o caminho final comum para a oxidação completa das moléculas que fornecem energia (açúcares, ácidos gordos, aminoácidos). Os electrões de alta energia removidos dos nutrientes são transportados para a cadeia respiratória onde reduzem o oxigénio a água. A energia libertada é utilizada para gerar um gradiente electroquímico de protões que é convertido em ATP (fosforilação oxidativa).

Ligação entre a glicólise e o ciclo do ácido cítrico

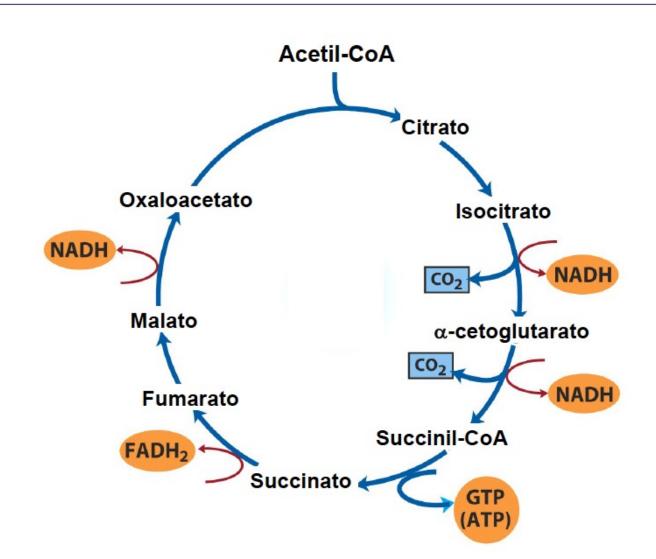
Conversão do piruvato em Acetil-CoA e CO₂

Reacção de descarboxilação oxidativa catalisada pelo complexo piruvato desidrogenase.



Balanço global do ciclo de Krebs

Acetil-CoA + 3NAD+ + FAD + GDP + P
$$_i$$
 + 2H $_2$ O \rightarrow 2CO $_2$ + 3NADH + 3H+ + FADH $_2$ + GTP + CoA + 2H+



Formação do Acetil-CoA



A reacção de descarboxilação oxidativa do piruvato a acetato é uma reacção irreversível catalisada por um complexo multienzimático. Liberta-se CO₂ e NADH.

Piruvato + CoA + NAD $^+$ \longrightarrow acetil-CoA + CO $_2$ + NADH

A conversão do piruvato em acetilCoA envolve 3 passos:

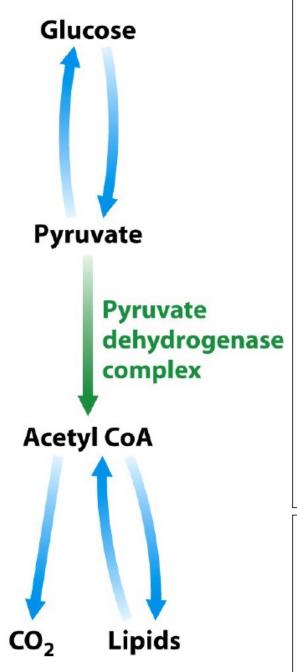
- (1) descarboxilação
- (2) oxidação
- (3) transferência para a coenzima A

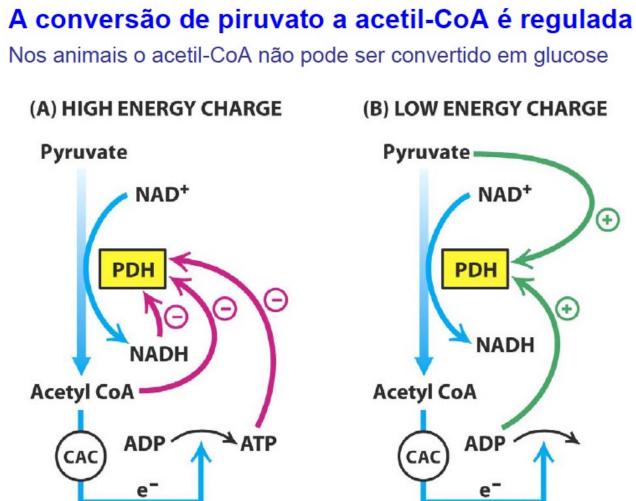
Os passos têm que ser acoplados para que a energia resultante da descarboxilação seja conservada na formação do acetil-CoA (composto que tem uma ligação tioéster rica em energia).

O acoplamento é conseguido pela integração estrutural dos 3 tipos de enzimas no complexo multienzimático.

TABLE 17.1 Pyruvate dehydrogenase complex of E. coli

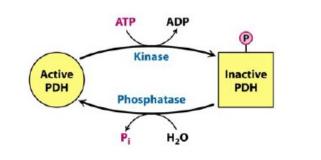
Enzyme	Abbreviation	Number of chains	Prosthetic group	Reaction catalyzed
Pyruvate dehydrogenase component	E ₁	24	ТРР	Oxidative decarboxylation of pyruvate
Dihydrolipoyl transacetylase	E ₂	24	Lipoamide	Transfer of acetyl group to CoA
Dihydrolipoyl dehydrogenase	E ₃	12	FAD	Regeneration of the oxidized form of lipoamide





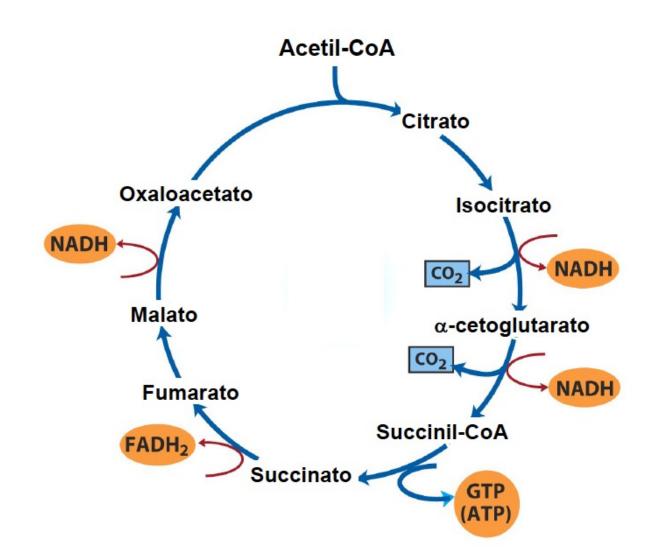
PDH também é regulada por fosforilação

razões elevadas [NADH]/[NAD+]; [ATP]/[ADP] e [acetilCoA]/[CoA] activam a cinase inibindo a PDH.



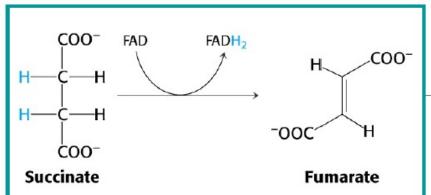
Balanço global do ciclo de Krebs

Acetil-CoA + 3NAD+ + FAD + GDP + P
$$_i$$
 + 2H $_2$ O \rightarrow 2CO $_2$ + 3NADH + 3H+ + FADH $_2$ + GTP + CoA + 2H+



Regeneração do oxaloacetato em 3 passos: Oxidação, hidratação, oxidação.

Este motivo metabólico é também encontrado na síntese e degradação dos ácidos gordos e na degradação de alguns aminoácidos.



Enzima:

succinato desidrogenase

O cofactor FAD está covalentemente ligado a uma His.

A succinato desidrogenase está inserida na membrana da mitocôndria e está directamente associada à cadeia de transporte de electrões (complexo II).

Contém centros de ferro-enxofre: 2Fe-2S, 3Fe-4S e 4Fe-4S.

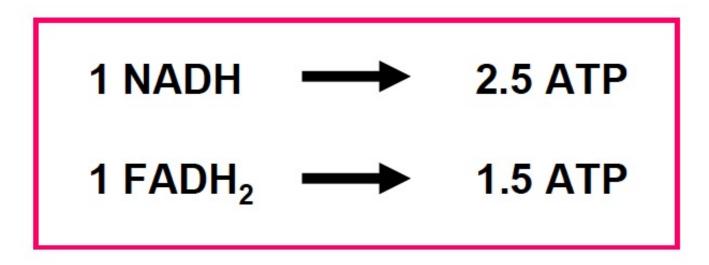
Enzima: fumarase

Cataliza a adição de H₂O à dupla ligação.

Enzima: malato desidrogenase

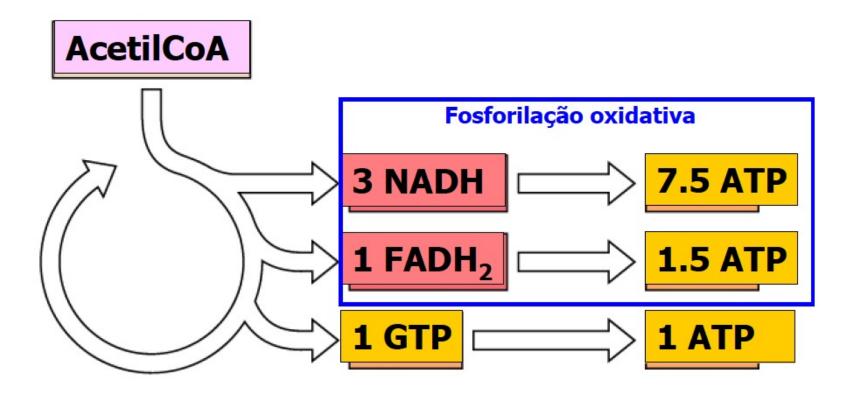
Cataliza a oxidação do malato a oxaloacetato, numa reacção em que o NAD+ é aceitador dos electrões. Esta reacção tem $\Delta G^{0'}>0$. Dá-se porque o escoamento do oxaloacetato mantém a sua concentração baixa dentro da mitocôndria.

A reoxidação dos cofactores reduzidos está acoplada à síntese de ATP por fosforilação oxidativa, na cadeia respiratória.



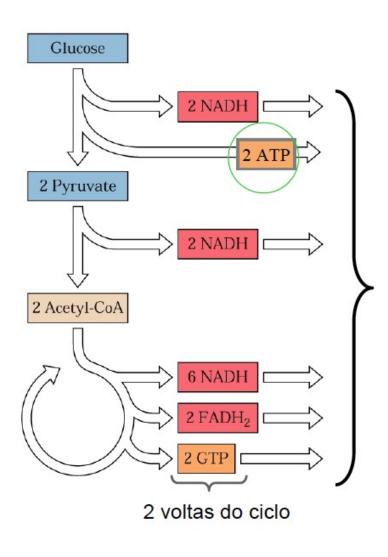
BALANÇO ENERGÉTICO DO CICLO DO ÁCIDO CÍTRICO

AcetilCoA + 3 NAD+ + FAD + GDP +
$$P_1$$
 + $2H_2O \longrightarrow$
2 CO_2 + 3 NADH + $FADH_2$ + GTP + CoA + $2H^+$



Cada unidade acetato dá origem a 10 ATP

Glucose → CO₂: balanço energético



Os cofactores reduzidos NADH e
FADH₂ são reoxidados na cadeia
respiratória e a energia é aproveitada
para formar ATP por fosforilação
oxidativa:

10 NADH \rightarrow 25 ATP 2 FADH₂ \rightarrow 3 ATP

Balanço energético global (1 glucose → co2)

28 ATP (fosforilação oxidativa) 4 ATP (fosforilação a nível do substrato)

Formam-se 32 ATP em resultado da oxidação completa da glucose na presença de oxigénio.

(Fermentação em condições anaeróbias 1 glucose → 2 ATP)

O ciclo do ácido cítrico é controlado nas reacções irreversíveis

Isocitrato desidrogenase

Activação alostérica por ADP, inibição por NADH e ATP

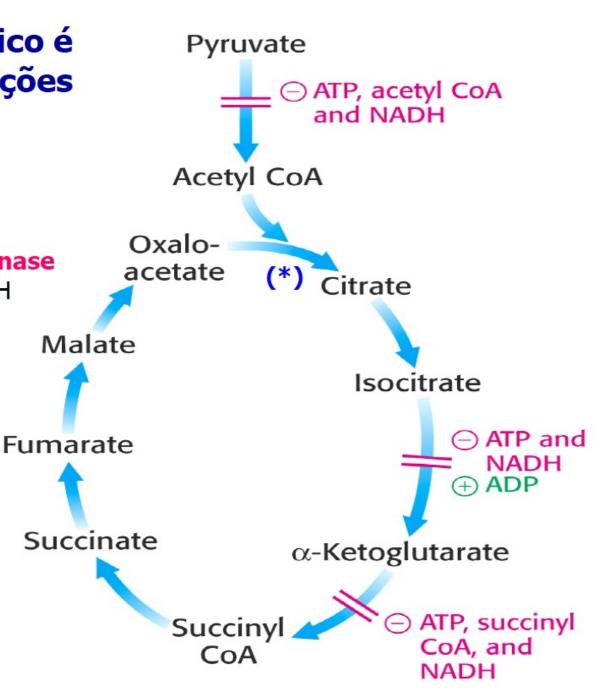
α-cetoglutarato desidrogenase

Inibição por succinilCoA, NADH e ATP

(*) Em muitas bactérias a entrada no ciclo também é controlada:

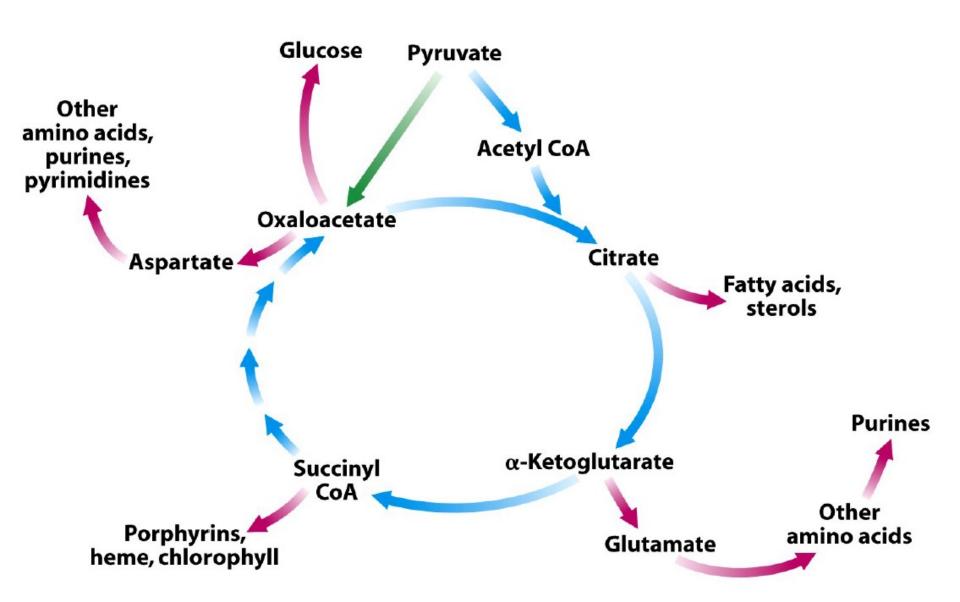
Citrato sintase

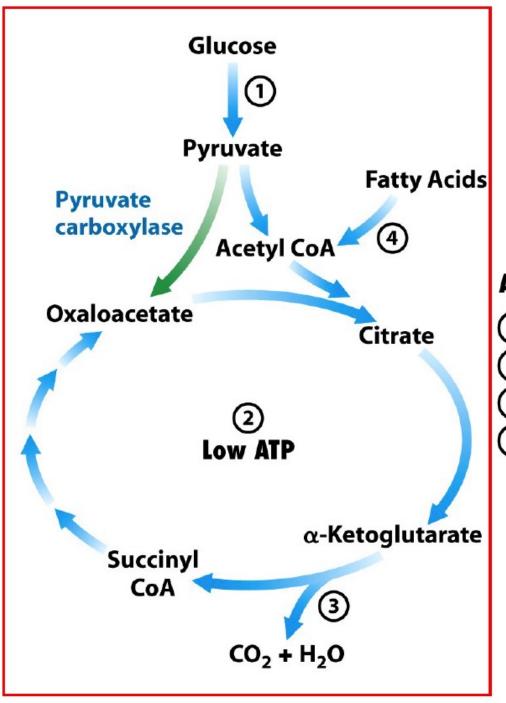
Inibição alostérica por ATP (aumenta K_M para Acetil CoA).



Em condições normais as velocidades da glicólise e do ciclo do ácido cítrico estão coordenadas pelos níveis de ATP e NADH que são componentes comuns aos dois caminhos e também pela concentração de citrato que é um inibidor da fosfofrutocinase (enzima que cataliza o primeiro passo irreversível exclusivo da glicólise).

Carácter anfibólico do ciclo de Krebs: o ciclo também fornece intermediários para a biossíntese.





Caminhos metabólicos activos quando se inicia o exercício depois de uma noite de sono

O aumento de actividade do ciclo requer acetil-CoA e oxaloacetato

Active pathways

- (1) Glycolysis, Ch. 16
- (2) Citric acid cycle, Ch. 17
- 3 Oxidative phosphorylation, Ch. 18
- 4) Fatty acid oxidation, Ch. 22

Uma criança de 3 anos apresenta uma sintomatologia de acidose láctica e um lento desenvolvimento das capacidades motoras, bem como atraso no desenvolvimento mental. A determinação da actividade enzimática do sistema piruvato desidrogenase num homogenato de uma cultura de fibroblastos provenientes de uma biopsia revela apenas 15% da actividade comparativamente com os valores normais.

- a) Como é que uma deficiência no sistema piruvato desidrogenase pode explicar estes sintomas?
- b) Uma forma de terapia para estes casos é a administração de doses elevadas de tiamina, nicotinamida, lipoato e riboflavina. Qual a explicação para a utilização desta terapêutica?

Quando se adiciona O₂ a uma suspensão de células em condições de anaerobiose e em meio rico em glucose, a velocidade de consumo de glucose diminui significativamente assim que o oxigénio começa a ser consumido. Adicionalmente a acumulação de lactato cessa. Este efeito foi inicialmente observado por Louis Pasteur na década de 1860 e trata-se de um efeito característico da maioria das células que são capazes de oxidar a glucose em condições de aerobiose e anaerobiose.

- a) Qual a explicação para a acumulação de lactato cessar após a adição de O₂ ao meio?
- b) Porque é que a adição de O₂ ao meio provoca a diminuição no consumo de glucose?

- a) Na ausência de oxigénio, o NADH produzido não é oxidado a NAD+, exercendo uma inibição por produto no sistema piruvato desidrogenase. Desta forma, o piruvato acumulado é convertido a lactato. Com a adição de oxigénio, torna a ser possível a reoxidação do NADH a NAD+ na mitocôndria, pelo que o sistema piruvato desidrogenase retoma a descarboxilação do piruvato a acetil-CoA, cessando assim a produção de lactato.
- b) Na presença de oxigénio, a fosforilação oxidativa produz uma maior quantidade de ATP por molécula de glucose. Os elevados níveis de ATP formados são inibidores da via glicolítica nos seus variados pontos de regulação como no sistema piruvato desidrogenase. No entanto, o efeito do excesso de ATP é particularmente pronunciado no fosfofrutocinase.

Quantas moléculas de ATP são geradas quando duas moléculas de acetil-CoA são convertidas em quatro moléculas de CO₂ através do ciclo do ácido cítrico?

Duas moléculas de acetil-CoA originam 20 moléculas de ATP no ciclo do ácido cítrico (6 moléculas de NADH, 2 moléculas de GTP e uma molécula de FADH₂).