

# حلقة كريبس TCA cycle

أ.د. فيصل رضوان

فهرس محتويات المحاضرة

.....	مقدمة
.....	الوقود الأساسي للحلقة
.....	تصنيف تفاعلات حلقة كريبس بحسب نوع التفاعل :
.....	الانزيمات التي تتواسط الحلقة
.....	تفاعلات حلقة كريبس
.....	الطاقة الناتجة عن حلقة كريبس :
.....	دور حلقة كريبس في الاصطناع الحيوي :
.....	تنظيم حلقة كريبس
.....	تثبيط تفاعلات حلقة كريبس
.....	أنزيم PDH

تعد حلقة كريبس اهم مسلك استقلابي في البدن وقد اكتشفها العالم هانس كريبس

تدعى بحلقة ثلاثية الكربوكسيل (Cycle Acid Tricarboxilic) نظرا لاحتوائها على الاحماض ثلاثية الكربوكسيل التالية: السيترات – الاكونيتات- الايزو سيترات .

تستمد اكثر من ٩٥% من الطاقة من حلقة كريبس ( مرتبطة مع السلسلة التنفسية ) ، تحدث في جميع النسيج لكن في الكبد بشكل أساسي . فيما يلي مقارنة بين حلقة كريبس وسبيل تحلل السكر :

حلقة كريبس	تحلل السكر
تتألف من ٨ خطوات محفزة انزيميا	تتألف من ١٠ خطوات محفزة انزيميا
جميع التفاعلات تجري في مطرق المتقدرات	جميع التفاعلات تتم في السيتوزول
هي السبيل الثاني من حيث الأهمية	السبيل الأول من حيث الأهمية
اهم الأعضاء التي تتم فيها الحلقة هو الكبد	اهم الخلايا الي تقوم بسبيل تحلل السكر هي الكريات الحمر
تؤدي لانتاج كمية كبيرة من الطاقة	يؤدي تحلل السكر لانتاج كمية اقل من الطاقة
لمستقلبات حلقة كريبس أهمية كبيرة في الاصطناع الحيوي	قلة من مستقلبات اصطناع السكر تستخدم في الاصطناع الحيوي
وقود العملية هو الاستيل كو انزيم A	وقود العملية هو الغلوكوز
غالبية التفاعلات هي اكسدة بنزع الهيدروجين	غالبية التفاعلات هي فسفرة على مستوى الركيزة

## الوقود الأساسي للحلقة

ينتقل البيروفات من السيتوزول للمطرق بواسطة ناقل يدعى ناقل البيروفات (PT) Pyruvate Transports، ثم يتأكسد ل استيل كو انزيم A بواسطة مقعد Pyruvate dehydrogenase (PDH). وبالتالي فان أي خلل في ناقلات البيروفات او في مقعد PDH ( او نقص في تائمه الانزيمية ) سيؤدي لخلل في حلقة كريبس .

وقود هذه الحلقة : الغلوكوز ، الأحماض الدسمة ، الأجسام الكيتونية ، و الأحماض الأمينية .

نذكر انه تم اكتشاف الكو انزيم A عام ١٩٤٥ من قبل العالم ليبمان ، والرابطة الغنية فيه هي الرابطة الثيو استيرية .

## تصنيف تفاعلات حلقة كريبس بحسب نوع التفاعل :

الركيزة	التفاعل
استيل كو انزيم A واكزالو اسيتات	تكثف
سيترات	نزع ثم إضافة جزيء ماء
ايزو سيترات	نزع الكربوكسيل التاكسدي
الفا - كيتو غلوتارات	نزع الكربوكسيل التاكسدي
سوكسينيل كو انزيم A	الفسفرة على مستوى الركيزة
السوكسينات	الاكسدة بنزع الهيدروجين
فومارات	اماهة
المالات	الاكسدة بنزع الهيدروجين

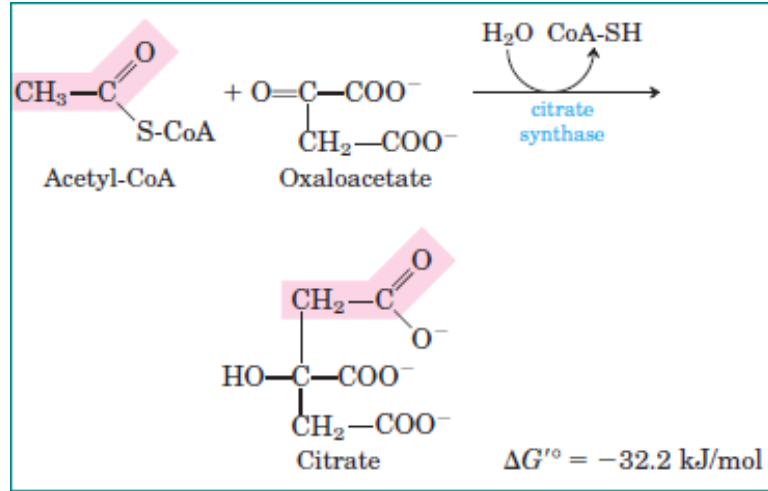
## الانزيمات التي تتوسط الحلقة

متسلسلة حسب تسلسل التفاعلات :

PDH-سيترات سينثاز Citrate synthase-اكونيتاز aconitase-اكونيتاز aconitase-ايزو سيترات ديهيدروجيناز isocitrate dehydrogenase-  
 ketoglutarate dehydrogenase-الفا كيتو غلوتارات ديهيدروجيناز-سوكسونيل كو انزيم A سنتاز succinyl CoA synthase-سوكسينات  
 ديهيدروجيناز Succinat dehydrogenase-فيوماراز fumarase-مالاتات ديهيدروجيناز malate dehydrogenase.

## تفاعلات حلقة كريس

## ١. تشكل السيترات:



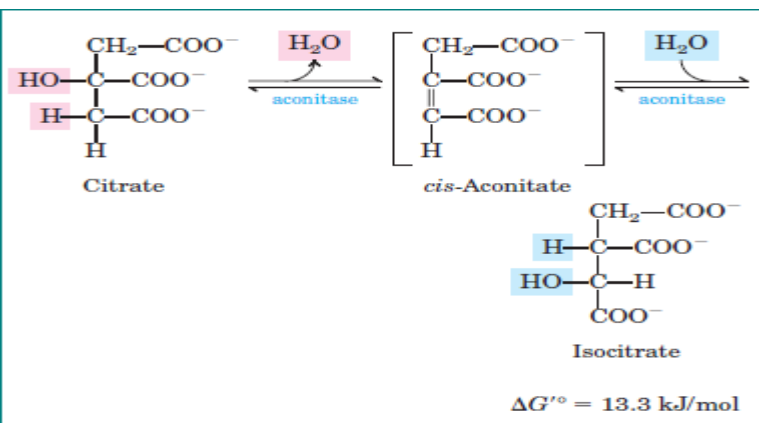
يعد التفاعل الأول في حلقة كريس (ليس أكسدة البيروفات) ، يتم في هذا التفاعل تكثف الأستيل كو أنزيم A مع الأوكزالو أسيتات وهو تفاعل غير عكوس يحفزه أنزيم السيترات سنثاز وهو ناشر للطاقة لأن السيترات مركب عالي الطاقة ، هذا ويقوم السيترات بوظائف أخرى (عدا كونه مستقبلاً في حلقة كريس)، فهو:

a. مصدر لإنتاج الأستيل كو أنزيم A اللازم لتركيب الحموض الدسمة.

b. تثبيط PKF وتفعيل الأستيل كو أنزيم A كربوكسيلاز (وهو أنزيم الخطوة المحددة لإصطناع الحموض الدسمة).

تتكون الأوكزالو أسيتات من ٤ ذرات كربون أما الأستيل CO-A يتألف من ذرتين بالتالي يكون السيترات سداسي ذرات الكربون .

إذا كانت العضوية بحاجة الطاقة تكمل حلقة كريس ، بينما إذا كانت العضوية بحاجة السيترات ( لإصطناع بعض الجزيئات العضوية المهمة مثلاً) عندها تعبر السيترات عبر مكوك السيترات إلى السيتوزول الخلوي و تتفكك إلى الأستيل CO-A و الأوكزالو أسيتات تدخل في عمليات الاصطناع الحيوي .



## ٢. مزارة السيترات:

يحفزه أنزيم الأكونيتاز وينتج الأيزو سيترات ، وفيه يتم تشكيل وإعادة تشكيل مماكبات السيترات عن طريق حذف وإضافة جزيء ماء وتوجد الأكونيتات المقرونة cis كمتوسط مرتبط أنزيميا .

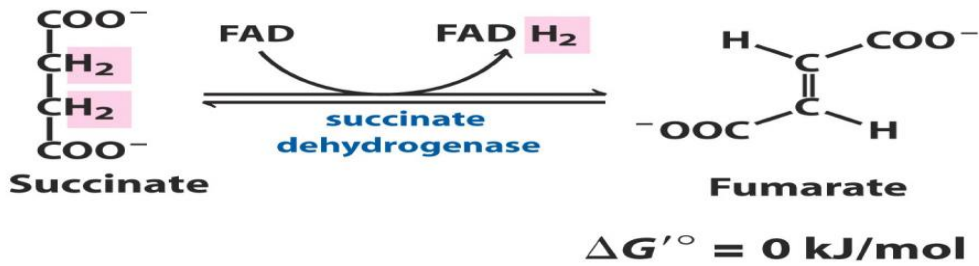
## ٣. أكسدة الأيزو سيترات:

عملية نزع الكربوكسيل التأكسدي للأيزو سيترات بواسطة أنزيم الأيزو سيترات ديهيدروجيناز والنتج هو الفا-كيتو غلوتارات ، وهو



٦. تشكل الفومارات:

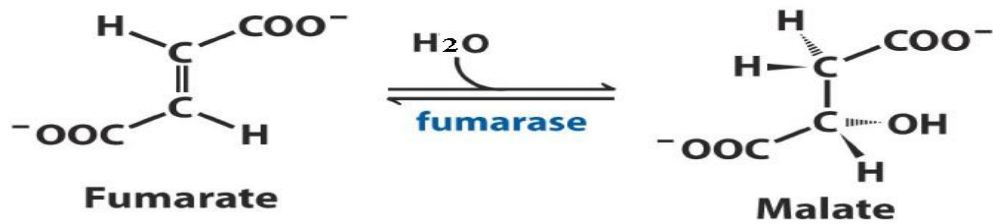
تفاعل أكسدة السوكسينات بواسطة انزيم السوكسينات ديهيدروجيناز ، وينتج جزيء  $FADH_2$  لان طاقة السوكسينات لا تكفي لارجاع  $NAD^+$ .



A  $FADH_2$  produced

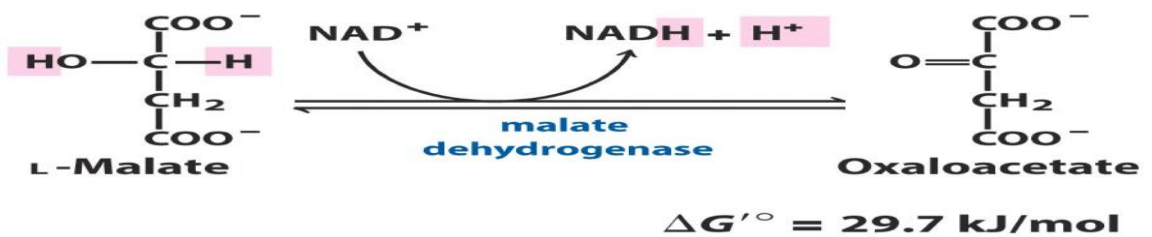
٧. تشكل المالات:

هو تفاعل اماهة الفومارات بواسطة الفومراز ، وهو تفاعل غير عكوس .

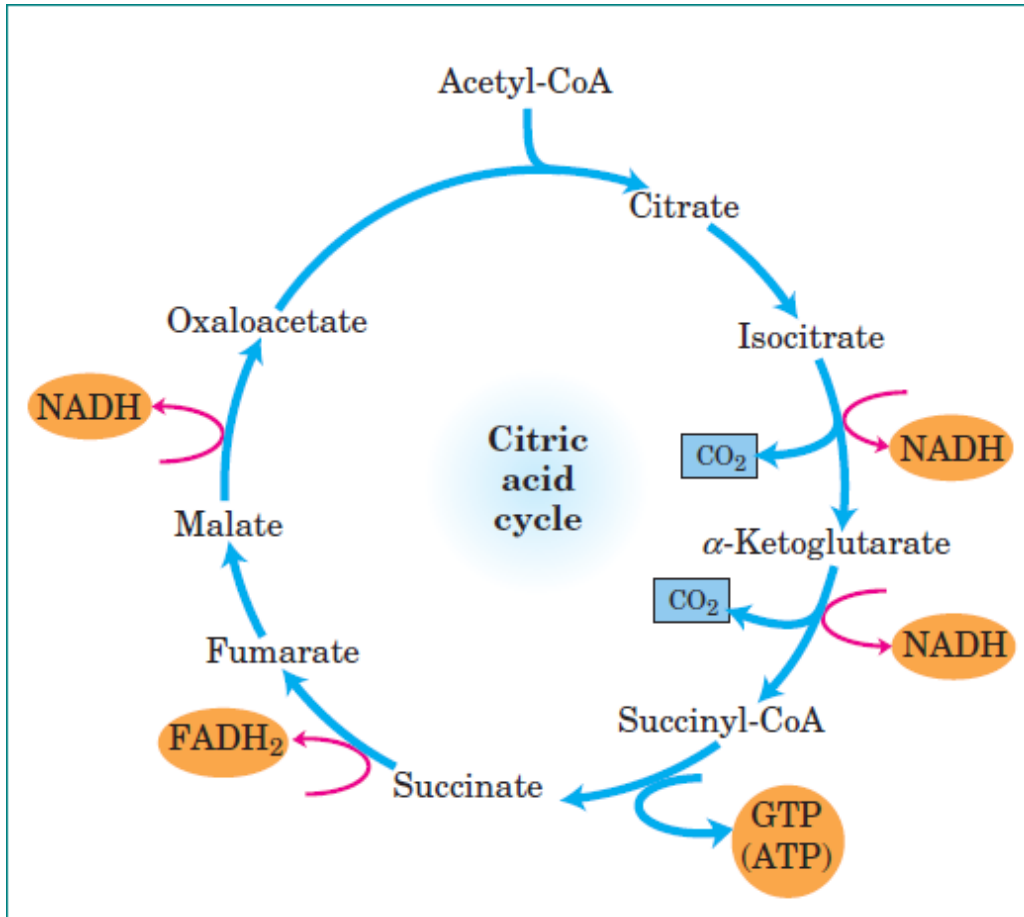


٨. أكسدة المالات:

الى اوكزو اسيتات بواسطة انزيم المالات ديهيدروجيناز .وهو التفاعل الثالث لانتاج  $NADH$ .



3rd  $NADH$  produced



وفيما يلي مخطط عام لتفاعلات حلقة كريبس

الطاقة الناتجة عن حلقة كريبس :

الناتج الكلي من ال ATP في أكسدة من الأستيل كو انزيم A هو:

الأستيل كو أنزيم A	مصدر ال ATP
9ATP	أكسدة 3NADH
2ATP	أكسدة $\text{FADH}_2$
1ATP	الفسفرة على مستوى الركيزة
12ATP	الحصيلة

إذا يكون المجموع ١٢ جزيئة ATP من كل جزيئة استيل كو انزيم A وبما انه لدينا جزيئتان يكون المجموع ٢٤ .

يمكن حساب حصيل الطاقة بدءا من الغلوكوز:

أكسدة جزيئة واحدة من الغلوكوز هوائياً تنتج 6-8 ATP، وأكسدة البيروفات إلى استيل كو انزيم A ينتج عنها جزيء NADH (أي جزيئات 3 ATP) ولكن كل غلوكوز تعطي جزيئي بيروفات أي 6 ATP، ومنه تكون

$$\text{المحصلة الكلية} = 24 + (6 \text{ أو } 8) + 6 = 36-38 \text{ جزيئة ATP.}$$

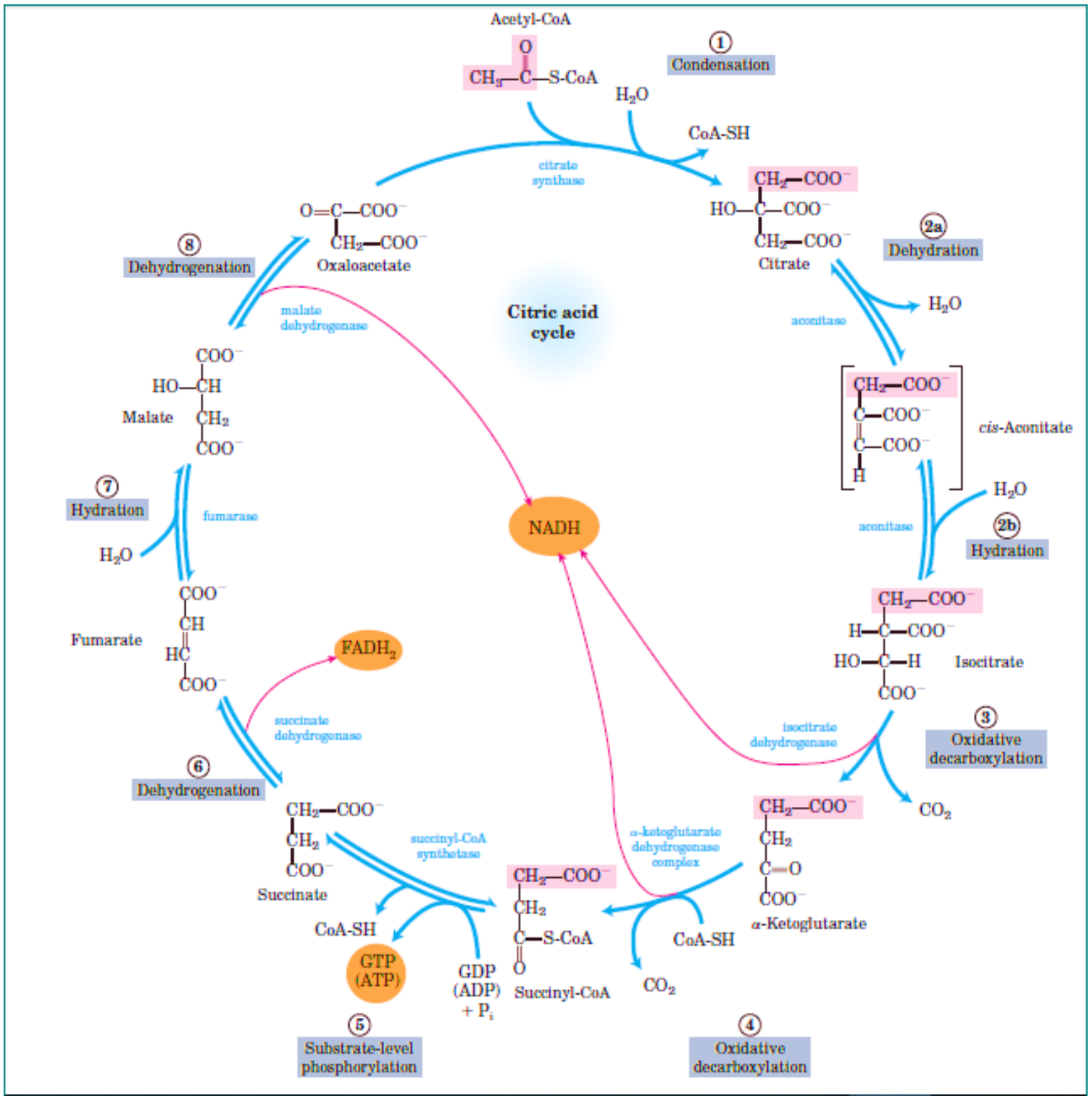
في حساباتنا نعتمد أن أكسدة كل جزيء NADH يدخل إلى المتقدرات تعطي 2 أو 3 جزيئات ATP وذلك تبعاً للمكوك الذي تسلكه (مكوك الغليسيرو فوسفات الذي يعطي في المطرق المتقدري  $\text{FADH}_2$  التي تعطي 2ATP، أو مكوك المالتات-أسبارتات الذي يعطي في المطرق المتقدري NADH تعطي 3ATP)، لكن في الجدول التالي الذي تم عرضه خلال المحاضرة تم الاعتماد على أن أكسدة كل جزيء NADH تعطي 2.5ATP و أكسدة كل جزيء  $\text{FADH}_2$  تعطي 1.5ATP فبالتالي ستعطي كل جزيئة NADH ناتجة إما 3 أو 5 جزيئات ATP عند دخولها المطرق المتقدري بإحدى الأليتين المكوكيتين و أكسدتها بالسلسلة التنفسية:

و يعرض هذا الجدول الطاقة الناتجة عن كل جزيء غلوكوز يتم استهلاكه في كل من سبيل تحلل السكر و حلقة كريبس:

Reaction	Number of ATP or reduced coenzyme directly formed	Number of ATP ultimately formed*
Glucose $\longrightarrow$ glucose 6-phosphate	-1 ATP	-1
Fructose 6-phosphate $\longrightarrow$ fructose 1,6-bisphosphate	-1 ATP	-1
2 Glyceraldehyde 3-phosphate $\longrightarrow$ 2 1,3-bisphosphoglycerate	2 NADH	3 or 5 <sup>†</sup>
2 1,3-Bisphosphoglycerate $\longrightarrow$ 2 3-phosphoglycerate	2 ATP	2
2 Phosphoenolpyruvate $\longrightarrow$ 2 pyruvate	2 ATP	2
2 Pyruvate $\longrightarrow$ 2 acetyl-CoA	2 NADH	5
2 Isocitrate $\longrightarrow$ 2 $\alpha$ -ketoglutarate	2 NADH	5
2 $\alpha$ -Ketoglutarate $\longrightarrow$ 2 succinyl-CoA	2 NADH	5
2 Succinyl-CoA $\longrightarrow$ 2 succinate	2 ATP (or 2 GTP)	2
2 Succinate $\longrightarrow$ 2 fumarate	2 $\text{FADH}_2$	3
2 Malate $\longrightarrow$ 2 oxaloacetate	2 NADH	5
Total		30-32



مخطط عام تفاعلات حلقة كريبس مع الطاقة الناتجة عنها:



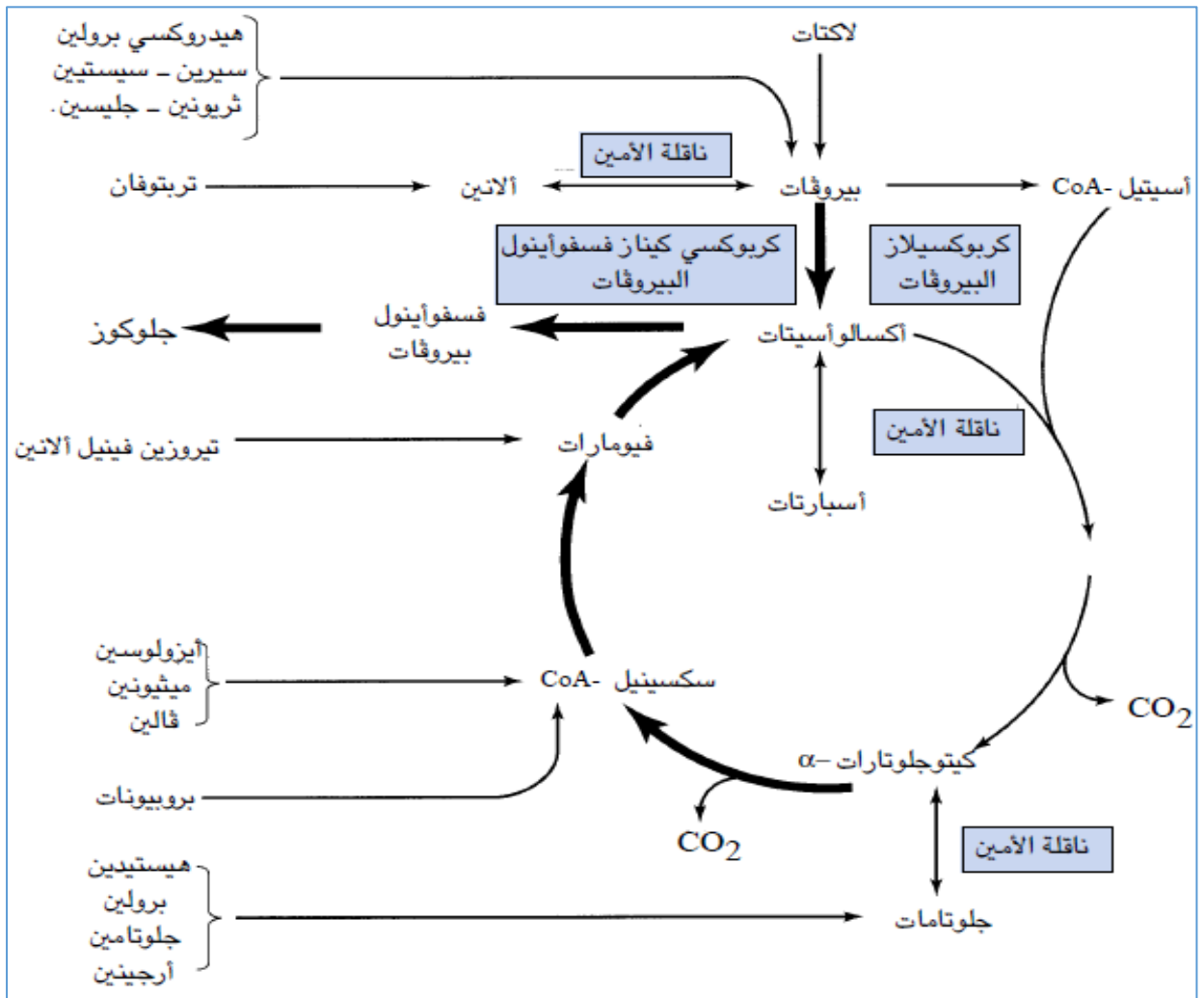
دور حلقة كريبس في الاصطناع الحيوي :

(1) دور حلقة كريبس في عملية نزع ونقل الامينات:

- يمكن اصطناع الكثير من الحموض الامينية انطلاقا من مستقبلات حلقة كريبس (كالالانين والغلوتامات والاسبارتات).
- العديد من الحموض الامينية تستطيع تقديم ركانز لحلقة كريبس (من هنا اتى اسم الحلقة كمسلك مشترك متصلب).
- نقل الأمين إلى البيروفات يمكن أن يعطي الألانين و التريبتوفان .
- ألفا كيتو غلوتارات يمكن أن تتحول إلى غلوتامات بنقل الأمين .

في حال عدم وجود سترات كافية وكانت العضوية بحاجة ماسة للطاقة : فعندها تضح بعض الأحماض الأمينية مثل الغلوتامين و الهيستيدين والأرجينين وتحولها إلى غلوتامات يمكن أن تتحول إلى ألفا كيتوغلوتارات .

وفي حال عدم توفر البيروفات من المصدر السكري يمكن الحصول عليه من بعض الأحماض الأمينية مثل الهيدروكسي برونين والسيرين و التربونين والجليسين ويمكن أن تتحول إلى بيروفات بتفاعل نزع أمين .



٢) دور حلقة كريبس في اصطناع الحموض الدسمة :

عند وجود فائض من السيترات ( مخزون طاقة عال ) ، تنقل السيترات بواسطة مكوك السيترات الى السيتوزول ، يتم شطر السيترات في السيتوزول بواسطة أنزيم سيترات لياز و تتحول إلى أوكزالوأسيتات ( ينزع منه الكربوكسيل ليدخل من جديد بحلقة كريبس ) و أستيل CO-A (يستخدم لاصطناع الدسم ) .

### ٣) اصطناع الهيم والاجسام الكيتونية:

عن طريق السوكسونيل كو انزيم A في الانسجة خارج الكبد .

### ٤) استحداث السكر:

عن طريق المالتات الذي يتحول الى اوكزالو اسيتات ثم فوسفو اينول بيروفات الذي يدخل سبيل استحداث السكر .

## تنظيم حلقة كريبس

علينا ان نفهم ان الحلقة تحدث في حالي الجوع والشبع : ففي حالة الشبع ركانز الحلقة موجودة ، وفي حالة الجوع تأتي الركانز من مصادر أخرى كهدم الدسم والبروتين، كما ان الحلقة لاتخضع للتنظيم الهرموني.

كل إنسان لديه كمية محددة من الأوكزالوأسيتات الذي يبدأ وينهي الحلقة ، كما تختلف حركية حلقة كريبس من إنسان إلى آخر ، و كل من نواتج تحلل الغلوكوز و نواتج تحطم الدسم و الشحوم تحدد سرعة هذه الحلقة .

## الآليات المقترحة لتنظيم حلقة كريبس :

١)تنظيم PDH.

٢)تنظيم السيترات سينثاز: يتفعل هذا الانزيم ب ADP ويتثبط بالسيترات و ATP.

٣)تنظيم الايزو سيترات ديهيدروجيناز: يتفعل ب NAD<sup>+</sup> و ADP ، يتثبط ب ATP و NADH والسوكسونيل كو A.

٤) تنظيم السوكسينات ديهيدروجيناز: يتفعل ب NAD<sup>+</sup> و ADP ، يتثبط ب ATP و NADH والسوكسينيل كو A.

٥) تركيز الاوكزالو اسيتات.

ملاحظة : ان الاوكزالو اسيتات هو من يختم الحلقة وبالتالي هو من يبدؤها ، ويكون تركيزه ثابتا أي لا يتم انتاج جديد له ، بينما الاستيل كو انزيم A هو المركب المتحول فيتغير بحسب كميته ومصدره .

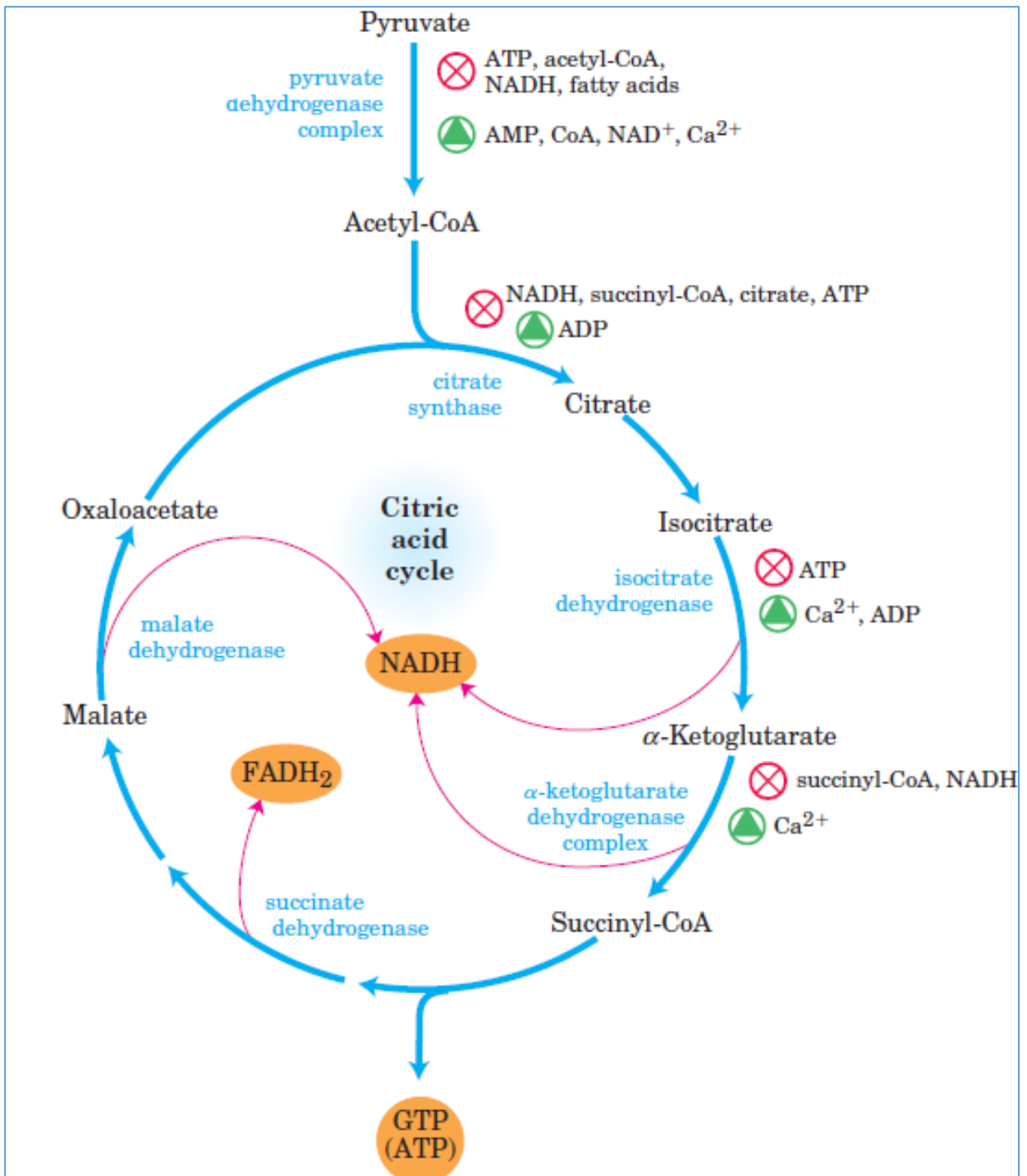
## تثبيط تفاعلات حلقة كريبس

المثبطات الصناعية لحلقة كريبس : ( تؤدي للموت )

١) المالمونات Malonate : تتنافس مع السوكسينات على الارتباط بأنزيم سوكسينات دي هيدروجيناز

٢) الزرنيخ Arsenite و هو الزرنيخ خماسي التكافؤ ، يوقف الحلقة بحيث لا يمكن اصطناع الهيم من السوكسينيل CO-A فيحدث فقر

دم و موت .



في المخطط التالي نجد آلية تنظيم حلقة كريبس لكل من تفاعلات الحلقة على حدى :

### أنزيم PDH

يكون هذا الأنزيم معقداً أنزيمياً مؤلفاً من ٣ تحت وحدات أنزيمية :

E1 ← نزع الكربوكسيل التأكسدي للبيروفات .

(E1) ← بيروفات دي هيدروجيناز: نزع الكربوكسيل التأكسدي من البيروفات .

(E2) ← دي هيدروليبونيل ترانسفيراز: نقل زمرة الأسيل الى كو انزيم A.

(E3) ← دي هيدروليبونيل دي هيدروجيناز: إعادة الشكل التأكسدي للحمض الشحمائي (مسؤول عن نقل زمرة الأسيل)

يوجد في معقد الPDH ٦٠ نسخة من E<sub>2</sub> و ١٢ نسخة من E<sub>1</sub> و ٦ نسخ من E<sub>3</sub> .

لهذا الأنزيم أهمية طاقية لأنه ينتج الNADH للاستفادة منها في الحصول على الطاقة عند أكسدها في السلسلة التنفسية .

تفاعل هذا الأنزيم غير عكوس وله عوامل تضبطه وهي :

- التنظيم عبر نواتج الحلقة :

يعد كل من NADH و الأستيل CO-A من مثبطاتها (تلقيم راجع سلبى - إشارة زيادة في الطاقة في الخلية فلا حاجة لعمل حلقة كريبس) . أمّا المركبات (NAD<sup>+</sup> و CO-A) تحفز تفاعلات حلقة كريبس .

- التنظيم عبر إشارات الطاقة الخلوية :

ATP : مثبط لعمل الحلقة بينما AMP محفز لعمل الحلقة .

### عوز هذا الأنزيم :

يؤدي عوز هذا الأنزيم إلى حالة من الحمض اللاكتيكي (اللبنى) بسبب تحول البيروفات غير الخاضعة لعمل هذا الأنزيم إلى لاكتات (وهو ذو طبيعة حمضية) ، و كل الولدان ذوي حالة الحمض اللاكتيكي المبكرة يعانون من عوز في PDH حتى يثبت العكس .

حل هذا الخلل يكون بالحمية خالية السكريات عالية الدسم ، فيتم استعمال الأحماض الدسمة لاصطناع الأستيل CO-A الداخل في هذه الحلقة . كما يعد PDH أنزيمًا خاملاً يتحول بين الشكلين الفعال و غير الفعال حسب وجود الطاقة و حسب ارتباطه مع الفوسفور : فشكله المفسفر غير فعال بينما شكله غير المفسفر فعال .