

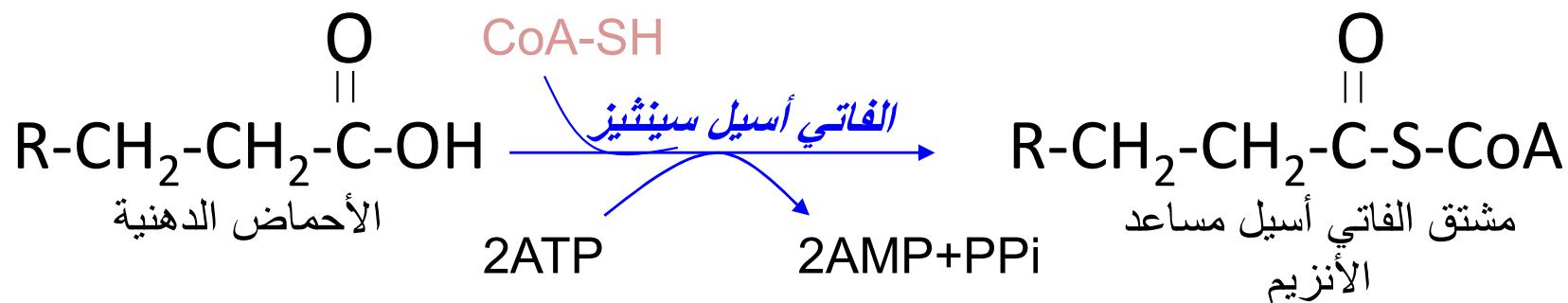
# أيضاً الدهون أو أكسدة بيتا

- يوجد عدة طرق للأكسدة الدهون أهمها أكسدة بيتا.
- تعتبر المصدر الرئيسي للطاقة أثناء الامتناع عن الأكل.
- تحدث أكسدة بيتا بشكل خاص في الميتوكوندриا.
- يوجد الدهن في السيتوبلازم وعملية نقلها (من السيتوبلازم إلى الميتوكوندريا) تنقسم إلى ثلاثة مراحل:

## - 1- في السيتوبلازم:

- يحدث تنشيط للأحماض الدهنية عن طريق الأسترة الأنزيمية مع مساعد الأنزيم  $\text{CoA}$  الموجود خارج الميتوكوندريا عن طريق تكوين رابطة أستيرية كبريتية.
- يحتاج إلى أنزيم الفاتي أسيل سينثيز fatty acyl synthase.
- تستهلك جزيئين من الطاقة (2ATP) لتكوين الرابطة الأستيرية الكبريتية.
- ينتج مشتق أسيل مساعد الأنزيم A.

# تابع أكسدة بيتا



## • 2- عبر غشاء الميتوكندريا الداخلي:

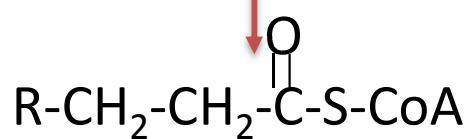
- تنقل مجموعة الأسيل الدهني الموجودة في مشتق الفاتي أسيل مساعد الأنزيم A من مساعد الأنزيم إلى الجزيئة الناقلة الكارنتين.
- تحتاج إلى أنزيم الكارنتين أسيل ترانسفريز carnitine acyl transferase
- تنقلها عبر الغشاء الداخلي للميتوكندريا.
- إعادة انتقال الأسيل الدهني من الكارنتين إلى مساعد الأنزيم من الميتوكندريا ليعطى مرة أخرى مشتق الأسيل مساعد الأنزيم A.

# تابع أكسدة بيتا

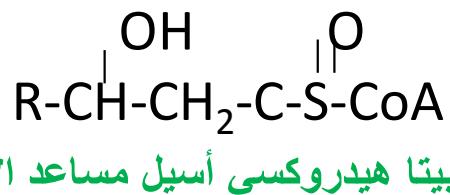
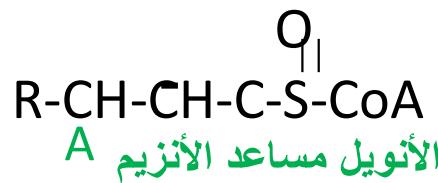
- ٣- في الميتوكندريا:
  - تتم في داخل الميتوكندريا.
  - تتم عملية أكسدة بيتا.
  - تتكون من ٤ خطوات مكررة حتى يتم تكسير الجزيء كاملاً.

# تابع أكسدة بيتا

القادم من السيتوبلازم

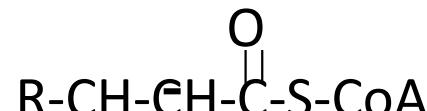


مشتق الفاتي أسيل مساعد  
الأنزيم A



التفاعل الأول

**:Dehydrogenation**



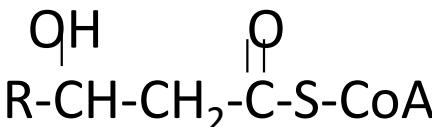
الأنويل مساعد الأنزيم A

الفاتي أسيل مساعد  
الأنزيم ديهيدروجينيز



التفاعل الثاني

**:Hydration**



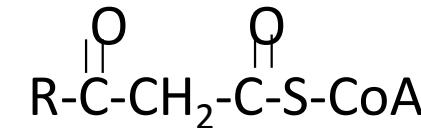
بيتا هيدروكسي أسيل مساعد الأنزيم A

الأنويل مساعد الأنزيم هيريز



التفاعل الثالث

**:Dehydrogenation**



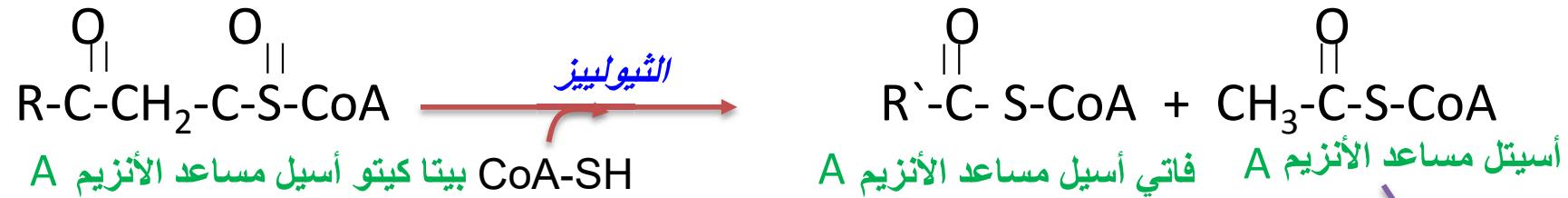
بيتا كيتو أسيل مساعد الأنزيم A

بيتا هيدروكسي أسيل  
مساعد الأنزيم A



# تابع أكسدة بيتا

## 4- خطوة الكسر :Cleavage step



يعود إلى الخطوة رقم 1

ناقص ذرتى كربون

يدخل دورة كربس

# تابع أكسدة بيتا

- في التفاعل الأول:

- يتم نقل ذرتى هيدروجين من الكربونة الثانية والثالثة إلى FAD.
- يتم تكوين رابطة ثنائية.

- في التفاعل الثاني:

- يضاف جزيء ماء.
- تكون هناك مجموعة هيدروكسيل في الكربونة الثالثة (موقع بيتا).

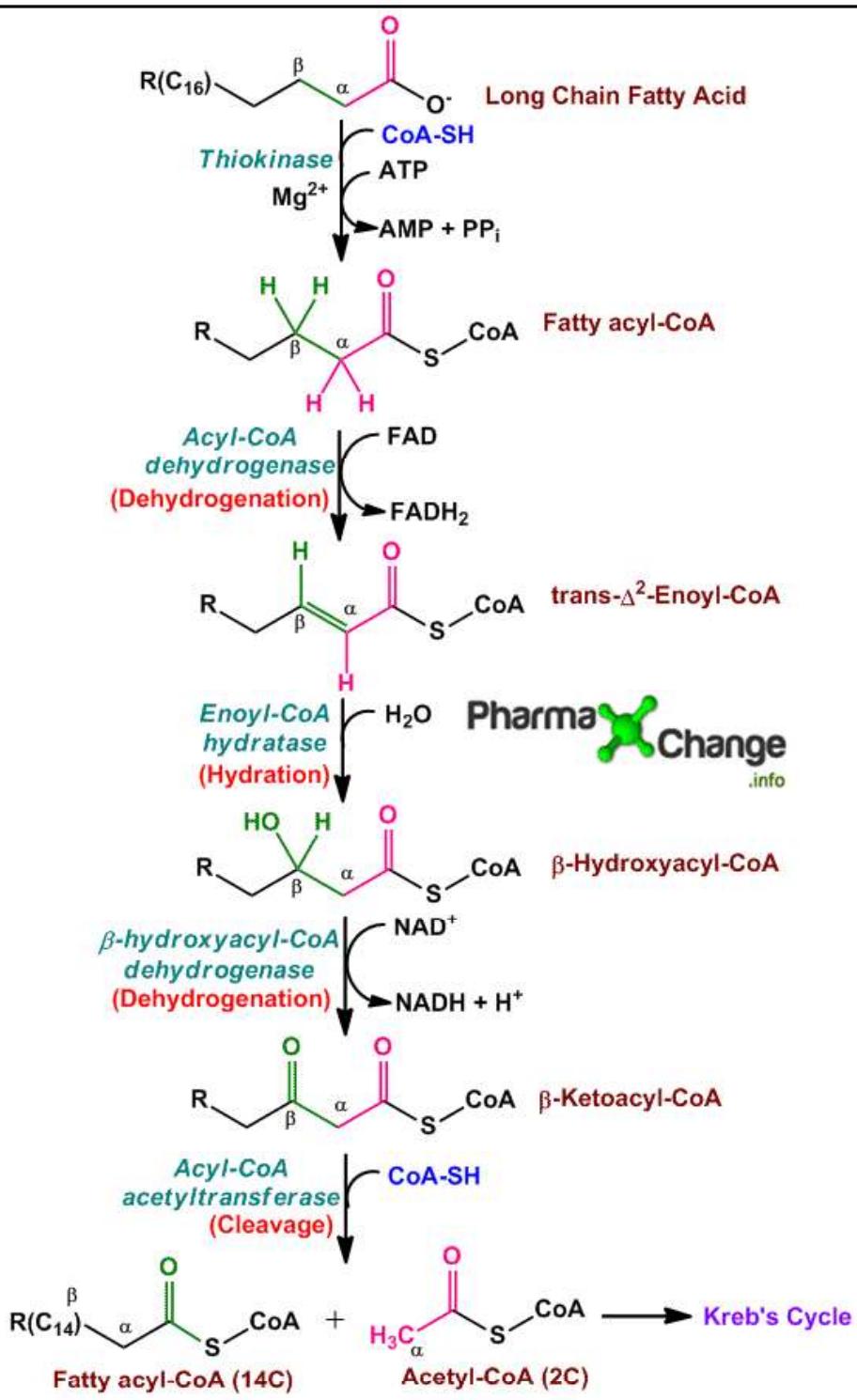
- في التفاعل الثالث:

- تفاعل أكسدة واحتزال.
- تؤكسد مجموعة الهيدروكسيل الموجودة في البيتا كربون إلى مجموعة كيتون.
- يختزل جزيء  $\text{NAD}^+$  إلى NADH.

# تابع أكسدة بيتا

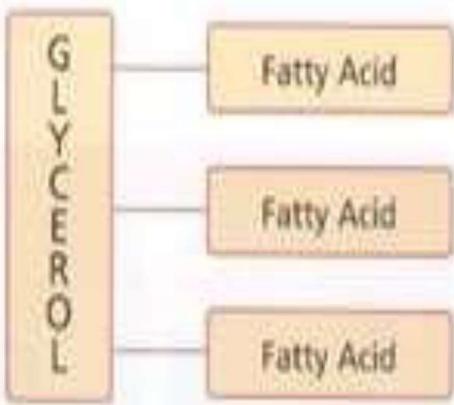
- في التفاعل الرابع:

- يكسر الارتباط بين ذرتى الكربون الثانية والثالثة.
- يحتاج إلى مساعد أنزيم A جديد.
- الناتج أسيتيل مساعد الأنزيم A الذي سوف يدخل إلى دورة كربس لإتمام عملية أكسدته إلى ثانى أكسيد الكربون وماء وطاقة ، وفاتي اسيل مساعد الأنزيم A جديد يختلف عن الأول الذى بدأت به تفاعلات الأكسدة بعدد ذرات الكربون (تقل بذرتين عن الأول).
- لا يحتاج إلى تنشيط مرة أخرى.
- يكون داخل الميتوكوندريا.



## أ- البناء الحيوى للدهون المتعادلة (الكليسيريدات الثلاثية)

### Synthesis of Neutral Fat Triacylglycerol

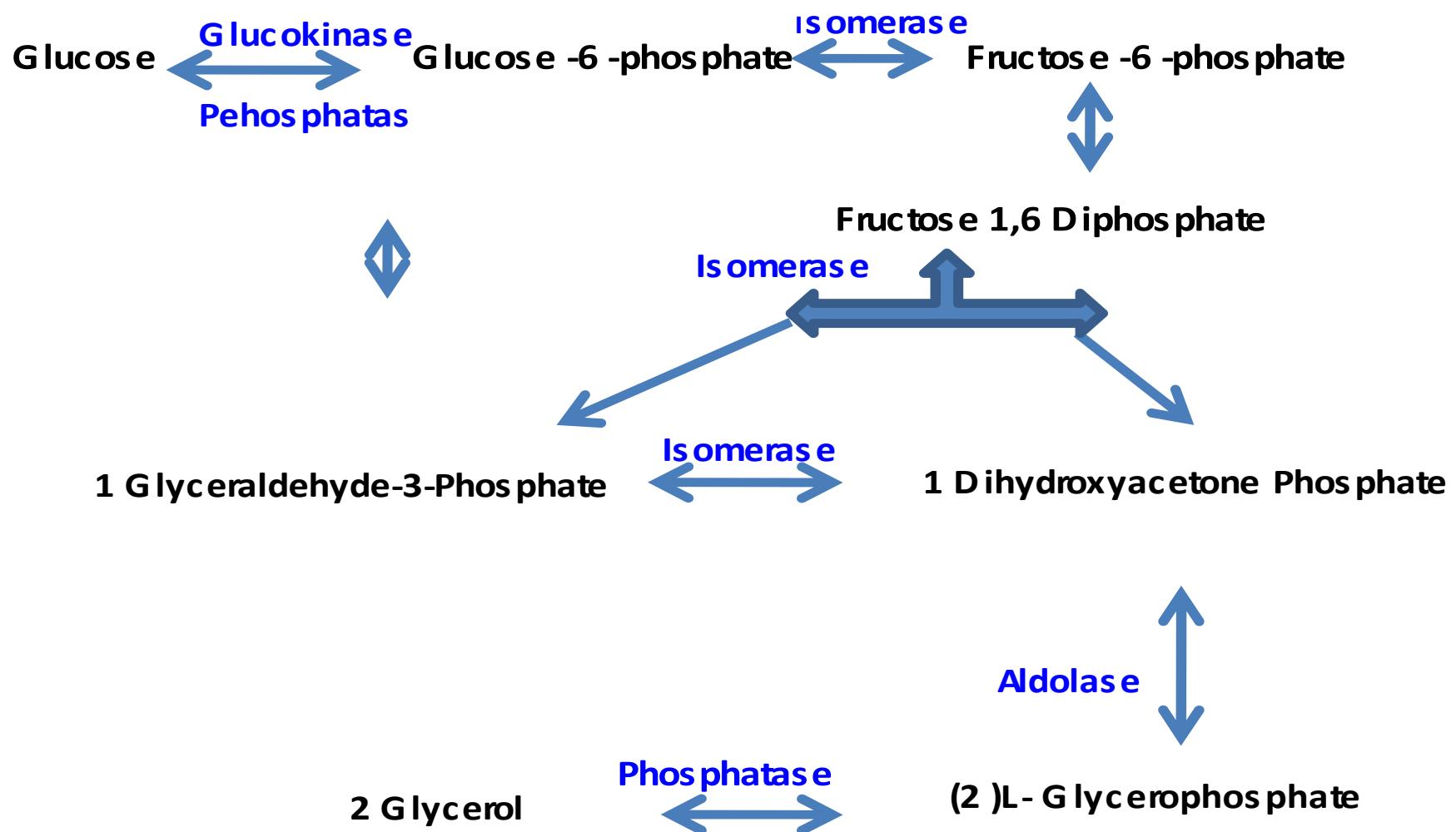


- تتم تفاعلات البناء الحيوى في **السيتوبلازم** داخل خلايا الكبد، أو الأمعاء، أو النسيج الدهنى.
- في **الكبد**، تصنع الدهون من فائض **الكربوهيدرات**
- بينما تصنع الدهون في **خلايا الأمعاء** لتنقل الدهون المهمضومة مع **الكايلومايكرونات**.
- أما في **النسيج الدهنى** فإن الدهون تصنع تمهيداً لخزنها.
- والمواد الأولية لصنع الدهون هي ذاتها التي تنتج، من تفاعل تحللها.

لكن البناء لا يتم بانعكاس تفاعل هدمه، **والسبب في ذلك هو أن تفاعل الهدم هو طارد للطاقة**، لذا يجب توافر آلية مناسبة لاستخدام الطاقة الحيوية في تفاعلات البناء.

ومن جهة أخرى أن حدوث التفاعلات بطريقة معايرة **يمكن الخلية من تنظيم عمليتي هدم الدهون أو بنائها لتوافق حاجة الخلية**، وتبدأ تفاعلات بناء الدهون بعد تنشيط المواد الأولية الداخلة في بنائها وهي:

**أولاً: بناء الكليسيرول == يتم تخليقه من الكلوكوز.**



ثانياً: بناء الأحماض الدهنية ===== يمكن أن يتم بناها بثلاثة طرق هي:

1. النظام الميتوكندري
2. النظام الخارج الميتوكندري
3. النظام الميكروسومي

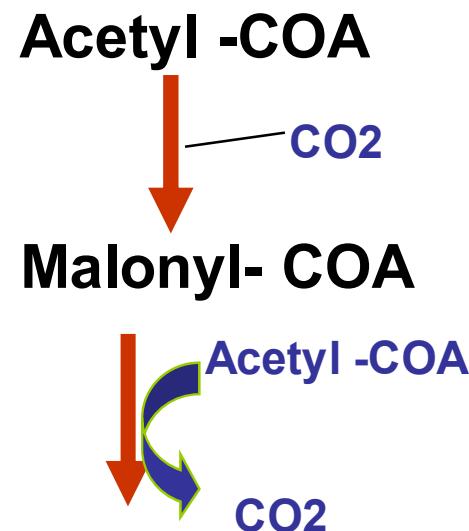
## • ١- النظام الميتوكندري Mitocondrial System

- يحدث في الظروف اللاهوائية
- يستخدم لتكوين سلاسل طويلة من الأحماض الدهنية
- يضاف ذرتين كربون على صورة أسيتيل كoenzym A لحمض دهني
- البيرودوكسيل فوسفات له دور في أول تفاعل مشجعاً لتكثيف Acyl COA مع Acetyl COA

## تخليق الأحماض الدهنية

### Synthesis of Fatty acids

٢ - النظام الخارج الميتوكوندري  
Extramitocondrial System



**Palmitic acid**

١٦ ذرة كربون

