

	إسم البرنامج: تكنولوجيا حيوية	الفصل الدراسي: الأول	العام الدراسي: ٢٠١٩/٢٠١٨	
	عدد أوراق الإمتحان: واحدة (وجهين)	المستوى الدراسي: الثالث	القسم العلمي: الميكروبيولوجيا الزراعية	
	مدة الإمتحان: ساعتان	كود المقرر: Micro	إسم المقرر: فسيولوجيا الميكروبات	
	درجة الإمتحان: ٦٠ درجة	يوم وتاريخ الإمتحان: الأثنين ١٤ / ١ / ٢٠١٩		
الأسئلة موزعة على وجهى الورقة الإمتحانية				

**أجب على جميع الأسئلة التالية:**

**السؤال الأول: ( ١٥ درجة)**

**أقارن بين كلا مما يلي :-**

**(١٠ درجات)**  
**Ribosomes - Nuclear region of bacteria - Cell wall of gram positive bacteria**  
**من حيث :- التركيب و الوظيفة**

**أولا :- Ribosomes**

تظهر تحت الميكروسكوب الالكترونى على صورة جزيئات صغيرة قائمة اللون فى السيتوبلازم وهذه الحبيبات ذات اقطار تتراوح ما بين 10-20 nm وتتكون من بروتين وحمض ريبونيوكليلك ( particlesRNA-Protein ) ويوجد بها % 90 من RNA الخلية وتمثل % 40 من الوزن الجاف للخلية وهى التراكيب التى يتم فيها بناء البروتين . يتناسب عدد الريبوسومات فى الخلية مع معدل النمو فى المزرعة فعندما يكون معدل النمو مرتفع فان الخلية تحتوى على عدد كبير من الريبوسومات وقد يصل عدد الريبوسومات فى السيتوبلازم الى ١٥٠٠٠ حبيبة فى الخلية الواحدة سريعة النمو. اما عند تعرض الخلية لنقص شديد فى الغذاء فانها تحتوى فقط على عدة مئات من الريبوسومات، الريبوسومات الموجودة فى ذوات النواة البدائية اصغر قليلا من تلك الموجودة فى ذوات النواة الحقيقية وزنا وينعكس ذلك على مايعرف بتأثير الترسيب وهو عبارة عن معدل ترسيب الريبوسومات خلال سائل معين عند تعرضا لقوة طرد مركزية عالية والريبوسومات البكتيرية 70 S والحرف S يرمز الى وحدة الترسيب وهو الحرف الاول من اسم العالم Seveberg.

تتكون الريبوسومات من وحدتين فى حالة البكتريا تتكون الوحدتين من 30 S , 50 S واثشاءبناء البروتين فانهما يتحدان ليكونا ريبوسومات كبيرة .

عند بناء البروتين فان عدد من الريبوسومات 70 S ترتبط بواسطة ( messenger RNA ) mRNA لنكون سلاسل تعرف بالبوليسومات ويبدو انه يوجد نوع من الارتباط بين البوليسومات والغشاء البلازمى خلال بناء البروتين.

ويلاحظ ان الريبوسومات فى خلايا Eucaryotic تكون من وحدات 40 S , 60 S يتحدان ليكونا 80 S

**ثانيا :- Nuclear region of bacteria**

تتميز المنطقة النووية او الجزء النووى فى الكائنات ذوات النواة البدائية بعدم وجود غشاء نووى ولذا فان البكتريا لاتحتوى على نواة حقيقية كما فى الكائنات ذوات النواة الحقيقية Eukaryotic واعتبرت هذه الصفة سببا كافيا لفصل البكتريا وتقسيمها فى مملكة منفصلة عن سائر الكائنات الاخرى التى تتميز بوجود غشاء نووى.

تحتوى عادة الخلية البكتيرية فى مرحلة النمو على واحد او اكثر من هذه التجمعات للمادة النووية ففى بعض الانواع التابعة لجنس *Bacillus* قد تحتوى على مناطق نووية منفصلة. وجد ان التركيب الاساسى الذى يحتوى على المعلومات الوراثية فى الخلية البكتيرية عبارة عن شريط مزدوج من DNA غير محاط بجدار يفصله عن السيتوبلازم وان هذا الجزء الطويل المفرد من DNA يلتف حول نفسه ليكون حلقة مغلقة يعرف بالكروموسوم الدائرى وكمية المعلومات المحمولة على الكروموسوم تتناسب مباشرة مع طولة . تركيب DNA البكتيرى قد تختلف من بكتريا لاخرى فقد لوحظ ان نسبة الجوانين + السنوزين فى DNA تعتبر صفة ثابتة للنوع البكتيرى وانها تتراوح ما بين % 22-74 وتتخذ هذه النسبة كوسيلة للتعرف على انواع البكتريا

### ثالثاً:- Cell wall of gram positive bacteria

يتكون جدار الخلية المجبة لجرام من عدة طبقات متلاصقة من مادة الببتيدوجليكان مكونة تركيباً سميكا صلباً بلاضافة الى ذلك يحتوى الجدار على حمض تيكويك Teichoic acid الذى يتكون اساساً من احد انواع الكحولات مثل الجلسرول او الريبيتول والفوسفات وهناك نوعان من حمض Teichoic acid هما:-

١- حمض التكوبيك الدهنى Lipoteichoic acid

وهو يمتد بين طبقات الببتيدوجليكان ثم يقوم بربطها جميعاً بالغشاء البلازمى

٢- حمض التيكويك الجدارى Wall teichoic acid

وهو يقوم بربط طبقات الببتيدوجليكان ببعضها البعض

### ب-تكم عن الطرق المستخدمة لتسمية الانزيمات مع ذكر أمثلة لكل منها (٥ درجات)

هناك عدة طرق لتسمية الانزيمات هي :-

١- تسمية الانزيمات وفقاً للتفاعلات التى تحفزها وفيها يضاف المقطع ase الى اسم المادة التى يؤثر عليها الانزيم (مادة التفاعل) فيسمى مثلاً الانزيم المحلل لسكر اللاكتوز Lactase وبالمثل يسمى الانزيم الذى يحلل سكر

السكروز بال Sucrose اما الانزيم الذى يحلل البروتين يسمى Proteinase

٢- هناك بعض التسميات التى ليس لها علاقة باسم مادة التفاعل مثل انزيم البيسين - انزيم التربسين وهما مسئولان عن التحلل المائى للبروتينات

٣- التسمية حسب طبيعة التفاعل فمثلاً الانزيم المسئول عن عملية الاكسدة يسمى اوكسيداز Oxidase والانزيم المسئول عن عملية الاختزال يسمى Reductase والانزيم المسئول عن نزع مجموعة الامين يسمى

Deaminase والانزيم المسئول عن نزع مجموعة الكربوكسيل يسمى Decarboxylase

٤- التسمية التى وضعها الاتحاد الدولى للكيمياء الحيوية واساسها هو تقسيم الانزيمات الى ستة اقسام رئيسية يضم كل قسم منها انزيمات تحفز تفاعلات كيميائية محددة ويتم تقسيم كل قسم الى مجموعات يتم فيها تحديد التفاعل بدقة وتقسيم المجموعة الى تحت مجموعة تحدد فيها مادة التفاعل ثم رقم خاص لكل انزيم ولذلك فكل انزيم يمكن التعبير عنه باربعة اقسام يشير الاول منها الى رقم القسم والثانى الى المجموعة المحددة لنوع التفاعل والثالث يدل على المادة المتفاعلة والرابع يدل على المادة المتفاعلة ومن امثلة ذلك ك-

انزيم جلوكوز فوسفوترانسفيراز Glucose phosphotransferase وهو الانزيم الذى يساعد فى نقل مجموعة الفوسفات من جزيء ال ATP الى ذرة الكربون رقم ٦ لجزيء الجلوكوز وهذا الانزيم يسمى EC2.7.1.1 حيث EC هى اختصار لكلمة Enzyme commission وتعنى المهمة التى يقوم بها الانزيم والرقم الاول فى التسمية (٢) يدل على اسم القسم التابع لة الانزيم وهو قسم انزيمات النقل Transferase والرقم الثانى (٧) يدل على تحت القسم الخاص بنقل مجموعة الفوسفات والرقم الثالث (١) يشير الى تحت القسم الخاص بمجموعة الهيدروكيل كمستقبل للفوسفات والرقم الرابع (١) يشير الى ان الجلوكوز هو المستقبل لمجموعة الفوسفات وللتسهيل يستخدم الاسم الشائع وهو هيكسوكيناز hexokinase

مثال اخر:-

انزيم الكحول دى هيدروجيناز dehydrogenase Alcohol ويعطى لة الرقم EC 1.1.1.1 والرقم الاول فى التسمية (١) يدل على اسم القسم التابع لة الانزيم وهو قسم انزيمات الاكسدة والاختزال والرقم الثانى (١) يدل على نوع المجموعة التى يؤثر عليه الانزيم وهى مجموعة الهيدروكيل والرقم الثالث (١) يشير الى تحت تحت القسم وهو العامل المساعد الذى يستخدم الانزيم فى التفاعل وهو NAD+ والرقم الرابع (١٩) يشير الى الرقم المسلسل الدال على الانزيم

## السؤال الثاني:

أما المقصود بكلا من :-

( ١٥ درجة )

( ١٠ درجات )

**Endospores - Lophotrichous - Pilli**

مع ذكر امثلة للميكروبات لكل منها .

### Endospores

هي اجسام تتكون داخل بعض انواع من البكتريا وتكون على درجة كبيرة من مقاومة الظروف القاسية التي توجد فيها الخلايا مثل درجة الحرارة المرتفعة والمنخفضة والجفاف والضغط الاسموزي المرتفع وتأثير العوامل الكيميائية ولا تستطيع الخلايا الخضرية ان تتحمل الحياة في تلك الظروف ويعنى ذلك ان الجراثيم الداخلية في البكتريا هي صورة للمقاومة الميكانيكية لكل تلك العوامل . لا تستطيع كل اجناس البكتريا ان تكون الجراثيم الداخلية ولكن هناك جنسين من البكتريا العصوية يختصان بتكوين هذه الصفة وهما جنس *Bacillus* وهي بكتريا هوائية او هوائية اختياريية و جنس *Clostridium* وهي بكتريا لاهوائية اما الانواع البكتريا الكروية فلا تستطيع تكوين الجراثيم الداخلية. قد تفقد البكتريا المكونة للجراثيم الداخلية قدرتها على تكوين الجراثيم عند تعرضها لطفرة . عملية تكوين الجراثيم لاينتج عنها اى زيادة في عدد الخلايا حيث ان كل جرثومة داخلية تستطيع النمو لتكوين خلية واحدة فقط ولذلك فهي لا تعتبر احد طرق التكاثر ولكن يمكن اعتبار تكوين الجراثيم الداخلية بانها عملية تحور للخلية الخضرية الى صورة تستطيع ان تقاوم بها الظروف غير الملائمة حتى تعود الظروف المناسبة لنموها مرة اخرى . موضع الجرثومة ثابت في النوع الواحد فقد توجد الجرثومة اما :-

١- في الوسط وتسمى جرثومة وسطية مثل *Bacillus subtilis*

٢- في الطرف وتسمى جرثومة طرفية مثل *Clostridium fallax*

٣- قرب الطرف وتسمى جرثومة قريبة من الطرف مثل *Clostridium sporogenes*

اما شكل الجرثومة هو ايضا ثابت للنوع فقد يكون كروي او بيضى او اسطوانى وقطر الجرثومة في كثير من الاحيان لايزيد عن قطر الخلية ولكن في بعض الانواع قد يزيد عن قطر الخلية فيسبب انتفاخ الخلية وبذلك يصبح شكل الخلية المتجرثمة اما :-

١- قاربى عند حدوث الانتفاخ في الوسط مثل *B. polymyxa*

٢- مغزلى عند حدوث الانتفاخ قرب الطرف مثل *Cl. botulinum*

٢- عصا الطبلية عند حدوث الانتفاخ في الطرف مثل *Cl. tetani*

### Lophotrichous

هي بكتريا سوطية الطرف ولها عدة اسواط تخرج من احد اطرافها ومن امثلتها

*Pseudomonas sp. Alcaligenesfaecalis –Hromatiumsp*

### Pilli

هي زوائد شعيرية توجد في بعض أنواع البكتريا وتختلف عن الاسواط في انها لا تختص بالحركة حيث وجدت منتشرة على سطح بعض انواع من البكتريا المتحركة والغير متحركة وتتميز هذه الشعيرات بانها خيوطا رقيقة جدا اقت من الاسواط تتراوح عددها من عدة شعيرات قليلة الى عدة مئات على سطح الخلية الواحدة . تنشأ الشعيرات من اجسام قاعدية في السيتوبلازم وتخترق الجدار والكبسولة لتبرز الى الخارج كزوائد مستقيمة ذات طبيعة خيطية ثابتة غير متحركة تتكون من بروتينات ذات تترتب جزيئاته في شكل حلزون حول محور داخلى توجه اقطاب الخلية او موزعة على محيط الخلية *Pilli* طبيعة صلبة يسمى وتنتشر الشعيرات بدرجة كبيرة في انواع البكتريا السالبة لجرام. تعمل الشعيرات على التصاق البكتريا والسطح الذى تلامسه و سطح الخلايا التى تصيبها لبكتريا يث مثلا تعمل الشعيرات الموجودة على سطح البكتريا المسببة لمرض السيلان على التصاق البكتريا بالغشاء المخاطى للقناة البولية ومن ثم تصبح قادرة على احداث المرض *Neisseria gonorrhoeie* وعندما تتعرض هذه البكتريا لاحد الطفراتالى تفقد القدرة على تكوين الشعيرات تصبح غير قادرة على احداث المرض

ب- يعتبر رقم أس الايدروجيني ( pH ) من العوامل المؤثرة على سرعة التفاعلات الانزيمية . ناقش ذلك موضحا هذا التأثير مع ذكر أمثلة لذلك . ( ٥ درجات )

لكل انزيم رقم أس هيدروجيني امثل تكون عنده سرعة التفاعل الانزيمي اعلى مايمكن ويرجع السبب في ذلك الى تأثير رقم أس هيدروجيني على تآين المجاميع الفعالة في الانزيم او مادة التفاعل مما يؤثر على قوة ارتباط مادة التفاعل بالانزيم وبالتالي على وظيفة المراكز الفعالة في الانزيم فهناك انزيمات لاتنشط الا في الوسط الحمضي مثل انزيم الببسين الذي يوجد في المعدة وهو يعمل في وسط حمضي يتراوح الاس الايدروجيني لة ما بين 1.5 و 2.5 ويبطل مفعولة في الوسط القلوي اما انزيم البيتاين الذي يوجد في اللعاب فهو يعمل في وسط يميل الى القلوية ويبطل مفعولة في الوسط الحمضي وهناك انزيمات تعمل في الوسط المتعادل مثل انزيم اليوربيز الذي يعمل عند اس هيدروجيني ٧

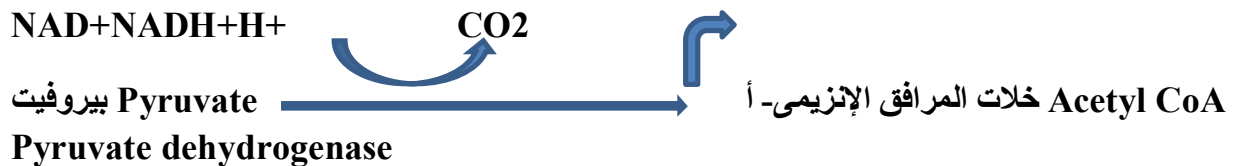
### السؤال الثالث: ( ١٥ درجة )

- اشرح بالتفصيل وبالمعادلات التفاعلات الحيوية التالية:

١- التفاعل الوسطى للبيروفيت **Pyruvate Oxidative decarboxylation** لتكون خلات المرافق الانزيمي-أ (الأسيتيل كو-أ Acetyl CoA) للدخول بدورة كربس. ( ٥ درجات )

### مرحلة التفاعلات الوسطية لإنتاج **Acetyl CoA**

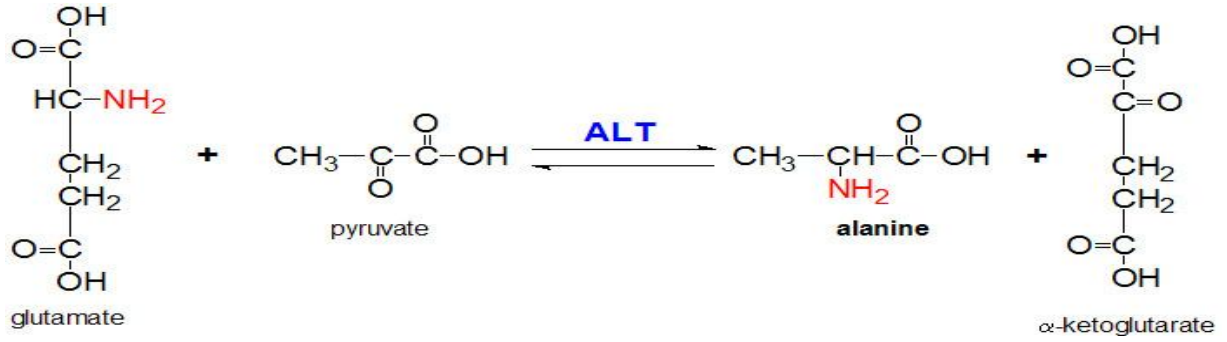
- أ) تحلل البيروفات الناتجة عن التحلل الجليكولي إلى خلات المرافق الانزيمي- أ Acetyl CoA
- يتضح مما سبق في مسلك التحلل الجليكولي أن ناتج تحلل سكر الجلوكوز هو حمض البيروفيك والذي يتم في السيتوبلازم في غياب أو وجود الأكسجين.
- وفي المرحلة الوسطية وعند توفر الأكسجين بالضرورة يتم أكسدة حمض البيروفيك بنزع مجموعة الكربوكسيل Oxidative decarboxylation وانطلاق ك<sup>٢</sup> أ<sup>٢</sup> ليعطي مركب خلات المرافق الانزيمي -أ (Acetyl CoA).
- وخطوات هذه المرحلة تتم في ظروف هوائية (أ<sup>٢</sup>) وتوافر الأوكسجين في حشوة الميتوكوندريا أو الميسوسوم.
- والإنزيم المحفز لهذا التفاعل هو بيروفات ديهيدروجينيز Pyruvate dehydrogenase



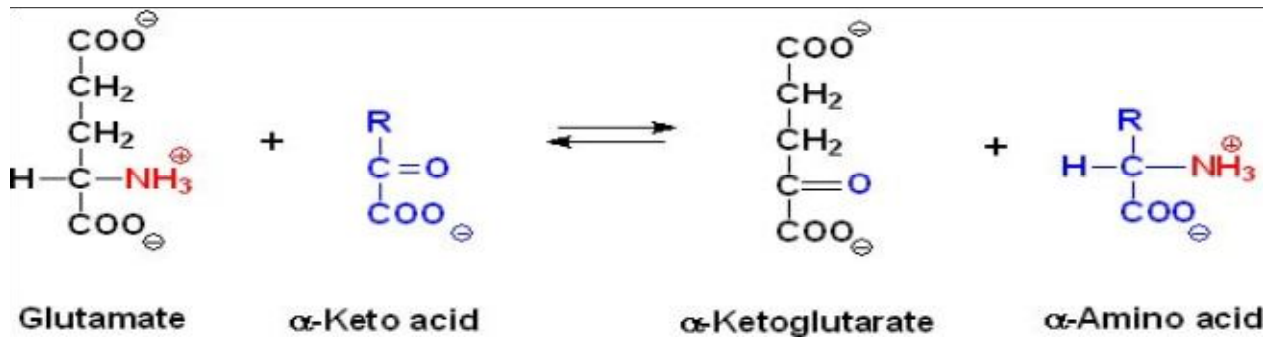
عند تحول جزئ واحد من حمض البيروفيك إلى خلات المرافق الانزيمي-أ ينتج جزئ NADH أي عند تحلل جزئين من حمض البيروفيك يعطي ٢ جزئ NADH أي ما يساوي ٦ جزيئات ATP لكل جزئ جلوكوز.

## ٢- نقل مجموعة الامين Transamination Reactions للأحماض الأمينية. (٥ درجات)

يتم فيها نزع مجموعة الأمين (-NH<sub>2</sub>) بتفاعل يسمى deamination فيتحول الحامض الأميني إلى حامض كيتوني.



ألفا كيتو      حمض أميني      ألفا كيتو      حمض أميني



## ٣- تنشيط الحامض الدهني Fatty acid activation لتكون فاتي أسيل كو-أ Fatty Acyl - A Co للدخول بدورة تحلل الأحماض الدهنية بالأكسدة في الموضع بيتا -Oxidation.β (٥ درجات)

### تنشيط الحامض الدهني Fatty acid activation

وتبدأ تفاعلات هدم الأحماض الدهنية بعملية أساسية بتنشيط للحامض الدهني كخطوة ضرورية لتمام تفاعلات. β-Oxidation.

حيث بدخول الحامض الدهني السيتوسول يتفاعل مع ATP لينتج مركب فاتي أسيل أديناليت Fatty Acyl Adenylate وتكون بايروفوسفات، PPI، وعن طرق ربط جزئ حر من المرافق الإنزيمي أ Co A بالنهاية الكربوكسيلية للحامض الدهني Fatty Acyl Adenylate ينتج فاتي أسيل كو-أ Fatty Acyl - Co A بالإضافة الى جزىء من أدينوزين أحادى الفوسفات AMP وبدا تبدأ سلسلة تفاعلات تسمى Beta oxidation بداخل الميتوكوندريا.

**السؤال الرابع: (١٥ درجة)**

أ- قارن مايلي في جدول مستعينا بالمعادلات إن أمكن تحت كل من الظروف (الهوائية واللاهوائية) لهدم جزىء الجلوكوز Catabolism بعملية التنفس الخلوى Respiration للكائنات الحية الدقيقة؟ (٥ درجات)

- ١ - مصير حامض البروفيت Pyruvate الناتج من التحلل الجليكولى Glycolysis .
- ٢ - حوامل الهيدروجين Hydrogen carrier المشاركة بالتفاعلات الحيوية.
- ٣ - المستقبل الأخير للإلكترونات.
- ٤ - النواتج النهائية المتحصل عليها.
- ٥ - مقدار محصلة الطاقة الكلية الـ ATP الناتجة .

التنفس الخلوى Respiration		المقارنة
اللاهوائية	الهوائية	
تخميرات Fermentation كالتخمير اللاكتيكي والكحولى.	جزىء Acetyl-CoA تدخل لدورة كربس krep's cycle . وإنتاج الطاقة بسلسلة نقل الإلكترونات ETS.	١ - مصير حامض البروفيت
NAD <sup>+</sup>	NAD <sup>+</sup> & FAD <sup>+</sup>	٢ - حوامل الهيدروجين
مركبات ومواد عضوية	O <sub>2</sub> الأوكسجين	٣ - المستقبل الأخير للإلكترونات.
أحماض عضوية وكحولات	CO <sub>2</sub> & H <sub>2</sub> O ثانى أكسيد الكربون وماء	٤ - النواتج النهائية المتحصل عليها.
2 ATP	38 ATP	٥ - مقدار محصلة الطاقة الكلية الـ ATP الناتجة .

- ب - إحسب محصلة مقدار الطاقة الكلية الـ ATP الناتجة من الأوكسدة بالموضع بيتا  $\beta$ -Oxidation للحامض الدهنى ميرستيك أسيد Myristic acid عدد ذرات الكربون ١٤ أربعة عشر ذرة، علماً بأن :  
 - عدد دورات الأوكسدة ٦ ستة دورات.  
 - عدد الجزيئات الناتجة من الأستيل كو-أ الـ Acetyl-CoA يساوى ٧ سبعة جزىء.  
 - يتكون فى نهاية كل دورة أوكسدة :جزىء واحد لكل من NADH & FADH<sub>2</sub> & Acetyl-CoA  
 - ينتج عن كل جزىء Acetyl-CoA بدورة كربس krep's cycle :  
 1. ATP (GTP) + FADH<sub>2</sub> + NADH<sub>3</sub> (١٠ درجة)

- عدد دورات الأوكسدة بيتا  $\beta$ -Oxidation هى = (ن/٢) - ١ = (٢/١٤) - ١ = ٦ دورات .

- النواتج من لكل دورة  $\beta$ -Oxidation :  $FADH_2 1 + NADH 1 + Acetyl-CoA 1$  عدد الـ  
 $Acetyl-CoA$  يساوى ٦ + ١ جزئى لآخر دورة = المجموع يساوى ٧ جزيئات من  $Acetyl-CoA$   
 (١) وعليه يكون الناتج الكلى للـ  $\beta$ -Oxidation =  $٦FADH + ٦NADH + ٧ Acetyl-CoA$   
 - لاحظ بدخول كل جزئى  $Acetyl-CoA$  بدورة كريبس krep's cycle تعطى :



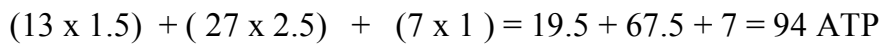
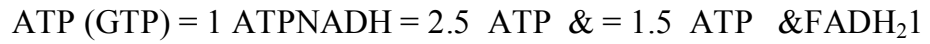
(٢) إذن محصلة النواتج من كل الـ ٧ جزيئات  $Acetyl-CoA$  الناتجة فى حالة الأكسدة بيتا من دورة كريبس هي:



- إذن محصلة النواتج من الأكسدة بيتا  $\beta$ -Oxidation بجمع (١) & (٢) هي:



- إذن محصلة الطاقة  $ATP$  الناتجة من الأكسدة بيتا  $\beta$ -Oxidation للحامض الدهن علماً بأنه قيمة الطاقة للنواتج عند الأكسدة بيتا تكون تقريباً كمايلى:



وأخيراً يتم طرح عدد ٢  $ATP$  تقريباً تم إستهلاكهم فى عملية تنشيط الحامض الدهنى Activation of fatty acid

إذن يكون صافى محصلة الطاقة  $ATP$  الناتجة تقريباً من الأكسدة بيتا  $\beta$ -Oxidation



### مرحلة التفاعلات الوسيطة لإنتاج Acetyl CoA

- (أ) تحلل البيروفات الناتجة عن التحلل الجليكولى إلى خلات المرافق الإنزيمى -  $Acetyl CoA$
- يتضح مما سبق فى مسلك التحلل الجليكولى أن ناتج تحلل سكر الجلوكوز هو حمض البيروفيك والذى يتم فى السيتوبلازم فى غياب أو وجود الأكسجين.
- وفى المرحلة الوسيطة وعند توفر الأكسجين بالضرورة يتم أكسدة حمض البيروفيك بنزع مجموعة الكربوكسيل Oxidative decarboxylation وانطلاق ك  $٢$  ليعطى مركب خلات المرافق الإنزيمى -  $Acetyl CoA$ .

▪ خطوات هذه المرحلة تتم في ظروف هوائية (أ) وتوافر الأوكسجين في حشوة الميتوكوندريا أو الميسزوسوم.

▪ والإنزيم المحفز لهذا التفاعل هو بيروفات ديهيدروجينيز Pyruvate dehydrogenase

