

## التنفس Respiration

**الميتوكوندريا** هي أحد أجزاء الخلايا حقيقية النواة، لها شكل بيضاوي أو عصوي يتراوح حجمها ما بين 0.5 الى 10 ميكرومترًا، وظيفتها الأساسية هي إنتاج الطاقة على شكل ثلاثي الأدينوسين ثلاثي الفوسفات (ATP) إضافةً الى تخزين الكالسيوم وتوليد الحرارة، وهي موجودة في جميع خلايا الجسم ما عدا خلايا كريات الدم الحمراء، كما تحتوي الميتوكوندريا على غشائين، الغشاء الخارجي قابل لنفاذية الجزيئات الصغيرة مع وجود قنوات لنقل الجزيئات الكبيرة، أما الغشاء الداخلي فهو أقل نفاذية ويسمح فقط للجزيئات الصغيرة بالعبور إلى الكتلة المركزية للميتوكوندريا والتي تحتوي على حمض ديوكسيريبونوكلييك (DNA) وحمض الستريك.

### مراحل التنفس الخلوي

تتكون عملية التنفس الخلوي بداخل الميتوكوندريا من أربعة مراحل متكاملة تبدأ بعملية تحلل السكر وتنتهي بإطلاق الإلكترونات، وهي:

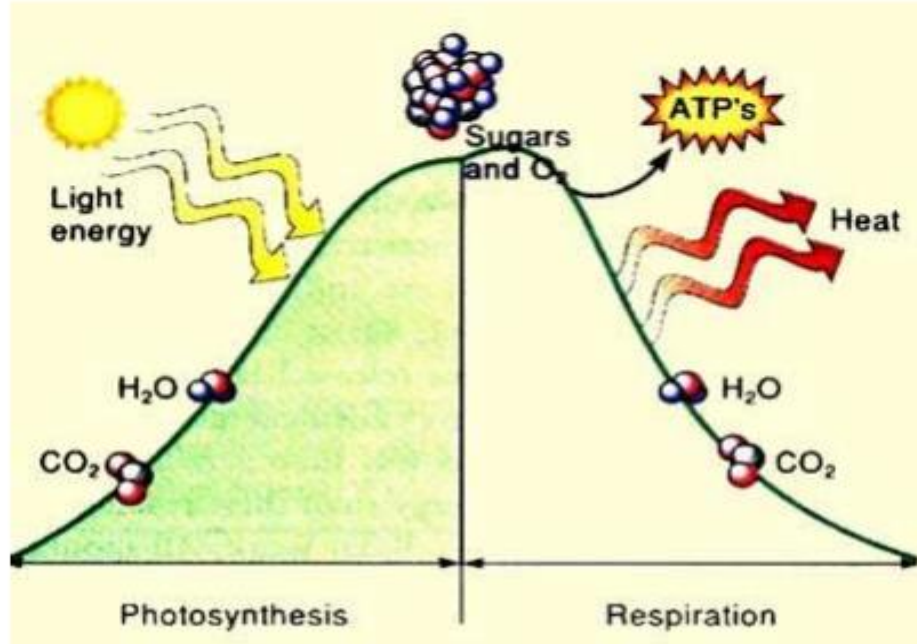
**تكسير جزيئات الجلوكوز** وتحولها من سكر سداسي الكربون إلى اثنين من الجزيئات العضوية ثلاثية الكربون وتسمى بيروفات.

**أكسدة جميع البيروفات** الناتجة من تحلل السكر وتحولها إلى جزيئين من الكربون ثم ربطها مع أنزيم يسمى أسيتيل، وينتج عن هذه العملية التي تحدث حجرة داخلية للميتوكوندريا غاز ثاني أكسيد الكربون.

**يتحد أنزيم أسيتيل** الناتج من المرحلة السابقة مع مركب رباعي الكربون ثم يحدث العديد من تفاعلات الأكسدة لأعاده تشكيل الذرات فيما يسمى دورة حمض الستريك.

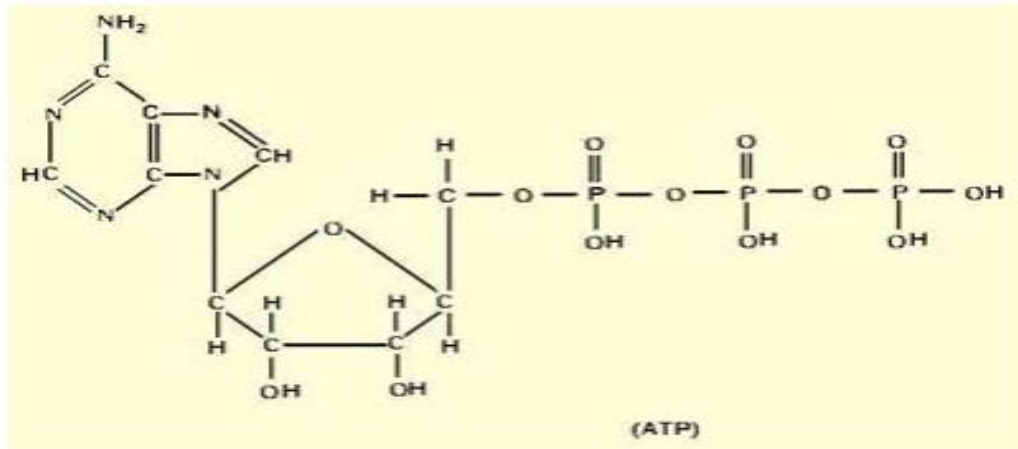
**الفسفرة التأكسدية** وهي آخر مرحلة من مراحل التنفس الخلوي ويتم فيها تحويل الطاقة المنتجة من التفاعلات الكيميائية إلى طاقة قابلة للاستعمال عن طريق أكسدة المرافقات الإنزيمية مما يطلق إلكترونات عالية الطاقة تُنقل عبر النواقل إلى خارج الميتوكوندريا وصولاً إلى الأكسجين مما ينتج جزيئات الماء.

تستمد الكائنات الحية الطاقة المخزونة في المركبات العضوية وذلك اثناء اكسديتها وتفتيتها فنطلق الطاقة المخزنة على حالة طاقة نشطة تستغل في العمليات الحيوية المختلفة وكذلك في تنشيط بعض المركبات الكيماوية لتكوين مركبات جديدة تساهم في زيادة كمية البروتوبلازم وبالتالي نمو الكائن الحي وتعرف عملية تفتيت وأكسدة المركبات العضوية وانطلاق الطاقة المخزنة بها على حالة طاقة حرة بعملية التنفس وعلية فالتنفس هو عملية أكسدة واختزال تحدث في جميع الخلايا الحية فتسبب انطلاق الطاقة الكامنة في المواد المتفاعلة على حالة طاقة نشطة وبالتالي فهي عكس عملية البناء المعروفة بالتمثيل الضوئي وتعطى نواتج عكسية كما في البيان التالي.



### عملية نقل الطاقة داخل النباتات

الطريقة العامة لنقل الطاقة في الكائنات الحية تعتمد علي وجود مركبات مفسفرة **Phosphorylated Compounds** مثل مركبات **Adenosine triphosphate (ATP)** , **diphosphate (ADP)** , الشق الأساسي في هذه المركبات هو مركب الادينوزين الذي يتكون من مركب **Purines** المرتبط بسكر الريبوز وثلاث مجموعات من حمض الفوسفوريك كما في حالة **ATP** ومجموعتين من الحمض في حالة **ADP** ويتم الارتباط برابطة استر.

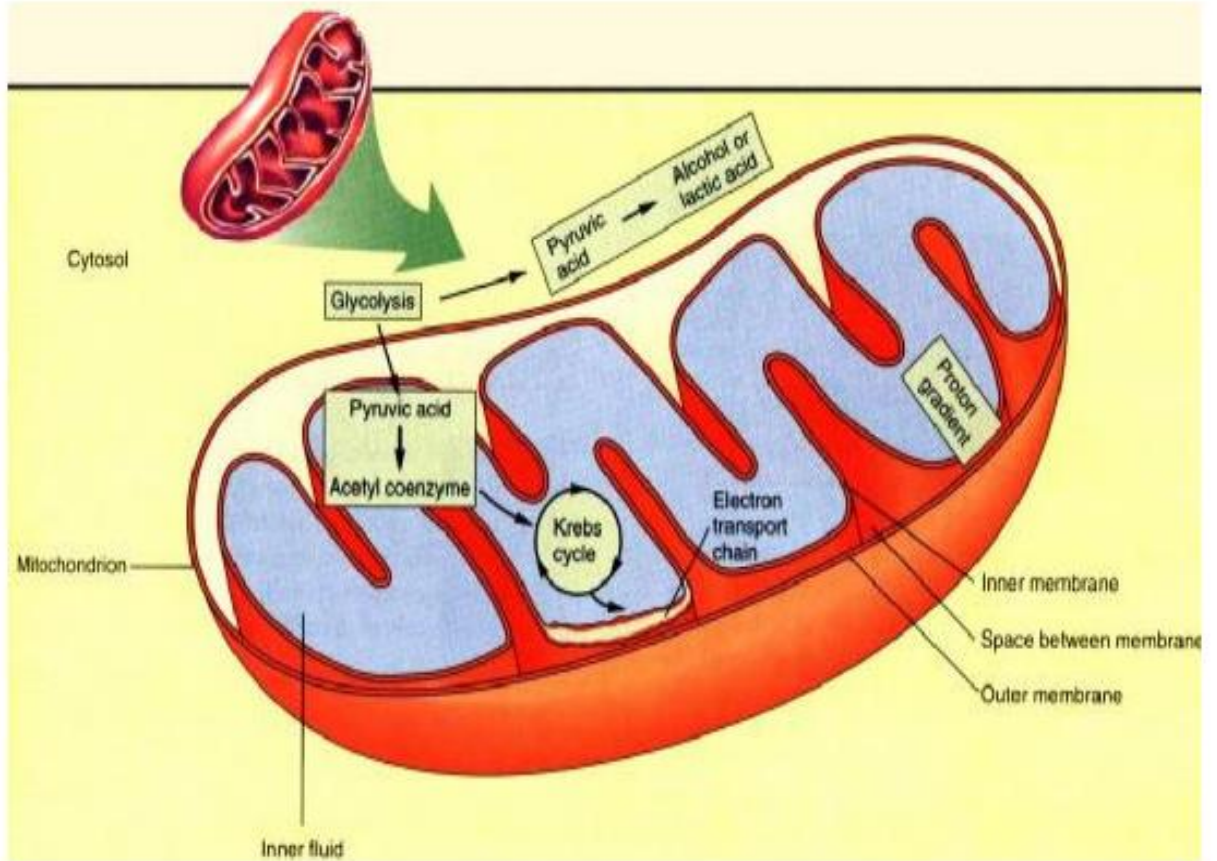


وعند تحلل ATP بتأثير الإنزيم المناسب ينتزع شق الفوسفات الطرفي وينتج عن ذلك كمية من الطاقة تعادل ١٢,٠٠٠ سعر لكل جزيء وهي نفس الكمية من الطاقة التي تنتج من تحلل ADP لينتج AMP أما شق الفسفور في AMP عند تحلله الي حمض ادينليك ينتج عنه طاقة أقل نسبيا من الطاقة السابقة تقدر ب ٣٠٠٠ سعر لكل جزيء

من المفيد ان نسأل أنفسنا عن سبب الفرق الكبير نسبيا في الطاقة الحرة المنفردة من تحلل ATP عن المنفردة من تحلل AMP والسبب يرجع الي أن ذرات الأوكسجين في جزيء البيروفوسفات في ATP و ADP تحمل شحنات سالبة جزئية كما تحمل ذرات الفوسفور شحنات موجبة وبذلك تلزم وجود كمية كبيرة من الطاقة للتغلب على التنافر بين الشحنات الكهربائية المتماثلة على ذرات الأوكسجين وذرات الفوسفور وتنتقل الطاقة عند تحلل تلك المركبات وتعرف الرابطة بين جزيئات البيروفوسفات السابقة الذكر بالروابط الغنية بالطاقة energy- rich phosphate bond ويمكن لمركب مثل ADP من تخزين الطاقة عن طريق ربطة مجموعة فوسفات اليه ليكون ATP أثناء عملية التنفس ليقوم هو مرة أخرى الي منحها الي مركب آخر في تفاعل حيوي آخر

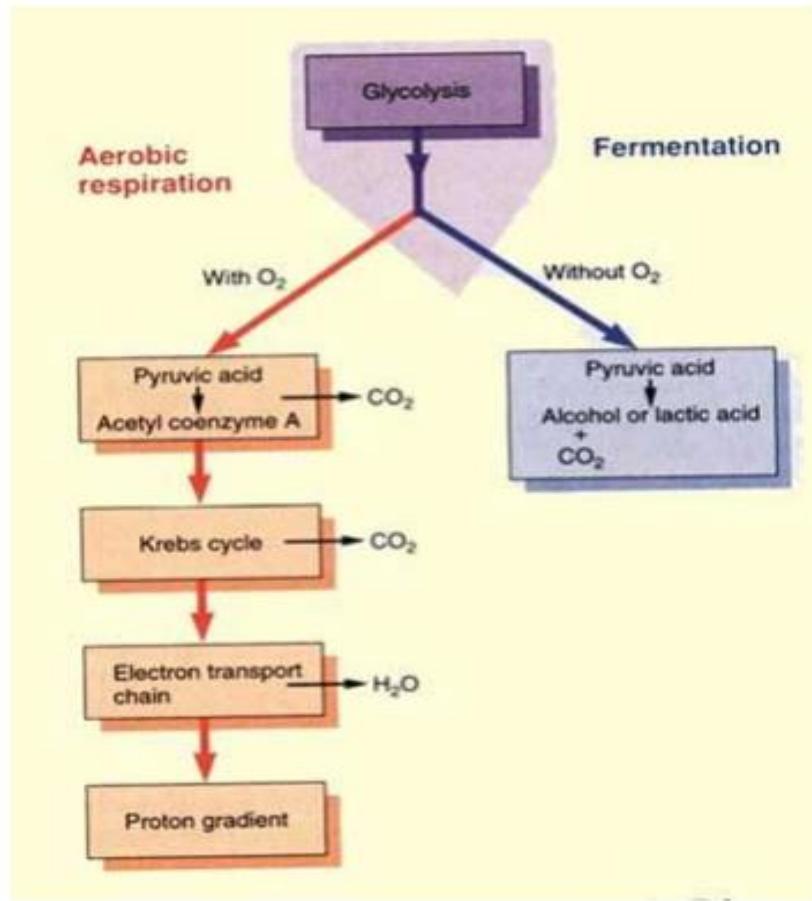
### مكان حدوث التنفس

يحدث التنفس في عضويات صغيرة تعرف بالميتاكوندريا هي بمثابة بيت الطاقة حيث تحتوي على انزيمات التنفس وهي أجسام محاطة بوحدين غشائيتين يضمنان بداخلهما الحشوة و أنزيمات دورة كريس ومركبات عديدة من نواتج التفاعلات الأنزيمية والسيتوكرومات ويلاحظ كثافة الميتوكوندريا في الخلايا النشطة مثل الخلايا الميرستيمية حيث تسود بها الميتوكوندريا . ونظرا لاحتواء الميتوكوندريا علي DNA فان لها القدرة علي الانقسام دون الاعتماد علي النواة.



### التحولات التي تحدث أثناء عملية التنفس:

أثبتت الأبحاث تشابه عملية التنفس في جميع الكائنات الحية. ويقسم التنفس الي نوعين من التنفس اللاهوائي في غياب الأوكسجين والتنفس الهوائي.



## التنفس الهوائي

وتقسم الخطوات التي يمر بها نوعي التنفس الي مرحلتين رئيسيتين هما :-  
 (1) الجلوكوز Glycolysis وفيها تتحول السكريات السداسية (الهكسوزات) الي حامض البيروفيك Pyruvic acid وتم هذه المرحلة في كلا من التنفس الهوائي واللاهوائي . علي أن هذه المرحلة غير هوائية .  
 (2) المرحلة الثانية يتحول حامض البيروفيك الي :  
 ١) كحول ايثايل وثاني اكسيد الكربون كما في الخميرة ويطلق علي هذه العملية عملية التخمر وتتم في غياب الأوكسجين

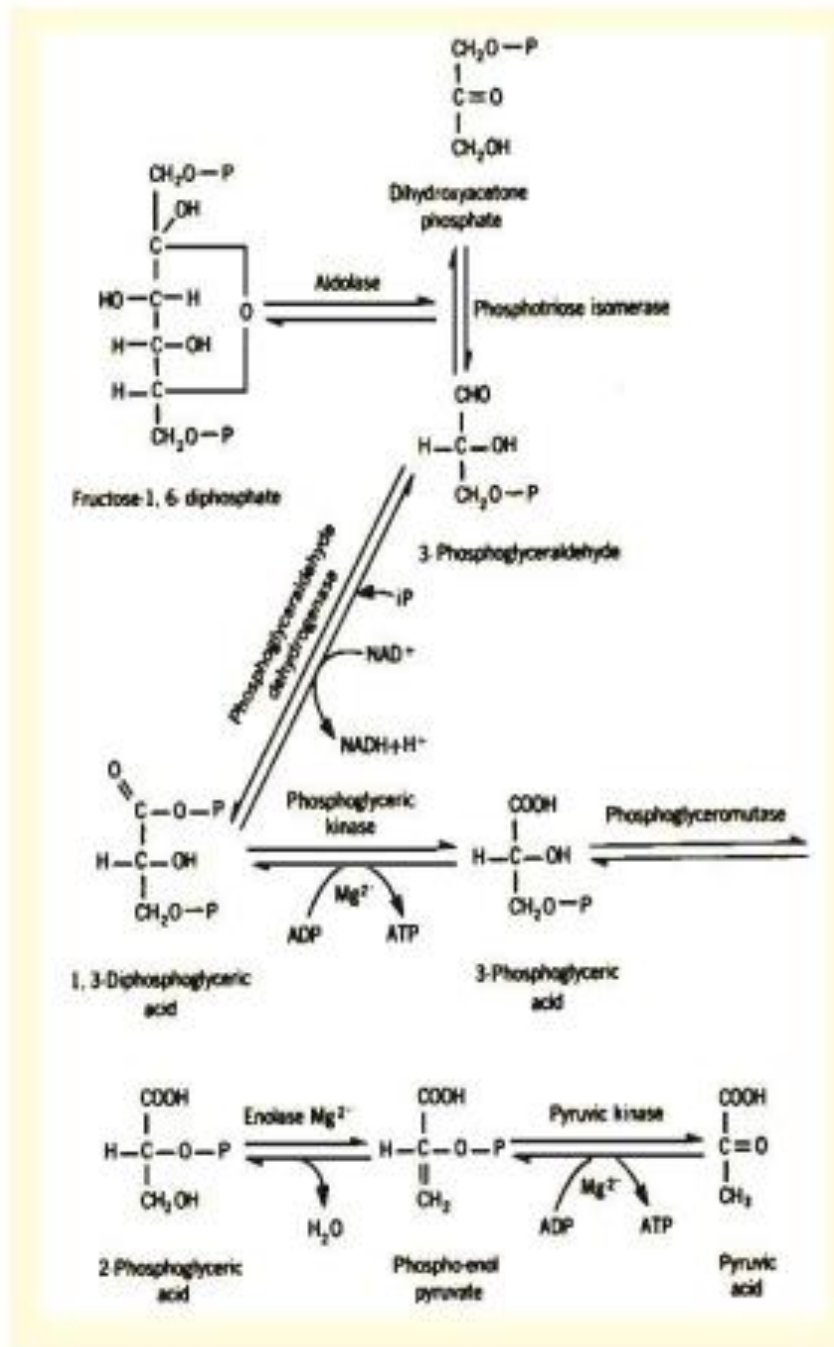
يتحول حمض البيروفيك الي حمض اللاكتيك كما في عضلات الحيوان  
 يتحول حمض البيروفيك الي ثاني اكسيد الكربون والماء وذلك في وجود الأوكسجين وفي جميع الاحوال تنفرد الطاقة

## أولاً : الجلوكزة Glycolysis

تبدأ تفاعلات تحليل الجليكوجين والنشا بالتحلل الفوسفوري بواسطة انزيم الفوسفويليز الذي يحلل الرابطة الجليكوسيدية 1-4 عند الطرف الغير مختزل بجزئ النشا أو الجليكوجين . ويقوم انزيم الفوسفوريليز بتحلل سلسلة الاميلوبكتين المتفرعة بنسبة ٥٥ % لعدم امكان تخطي الرابطة ١-٦ وينتج عن ذلك الدكسترين الحدي . ثم يتحول فوسفات ١- جلوكوز الي فوسفات ٦ - جلوكوز بواسطة انزيم Phosphoglucomutase في وجود المغنسيوم اما الجلوكوز الغير مفسفر فلا بد لة من الفسفرة باستخدام ATP عن طريق انزيم Hexokinase ثم يتحول فوسفات ٦- فركتوز بواسطة انزيم Phosphohexoisomerase ثم يقوم انزيم Phosphofruktokinase بفسفرة فوسفات ٦- فركتوز الي فوسفات ١ ، ٦ فركتوز ، عندئذ يتفكك ثنائي فوسفات الفركتوز الي مركبين كل منهما يتكون هيكله الكربون من ثلاث ذرات كربون هي : فوسفات ثنائي هيدروكسي اسيتون وفوسفات الدهيد الجليسرول بواسطة انزيم Aldolase يقوم انزيم Phosphate triose isomerase بتحويل فوسفات هيدروكس الاسيتون الي ٣ فوسفو الدهيد الجليسرول . ثم يحدث اول تفاعل بة اكسدة حيث يتأكسد فوسفات الدهيد الجليسرول و يختزل NAD وتتحول مجموعة الالدهيد نتيجة للأكسدة الي حمض ويستخدم جزء من الطاقة التي تنطلق في تكوين ATP .

يقوم انزيم Phosphoglyceromutase بتحول ٣ فوسفوالجليسريك الي ٢ فوسفوالجليسريك في وجود المغنسيوم .

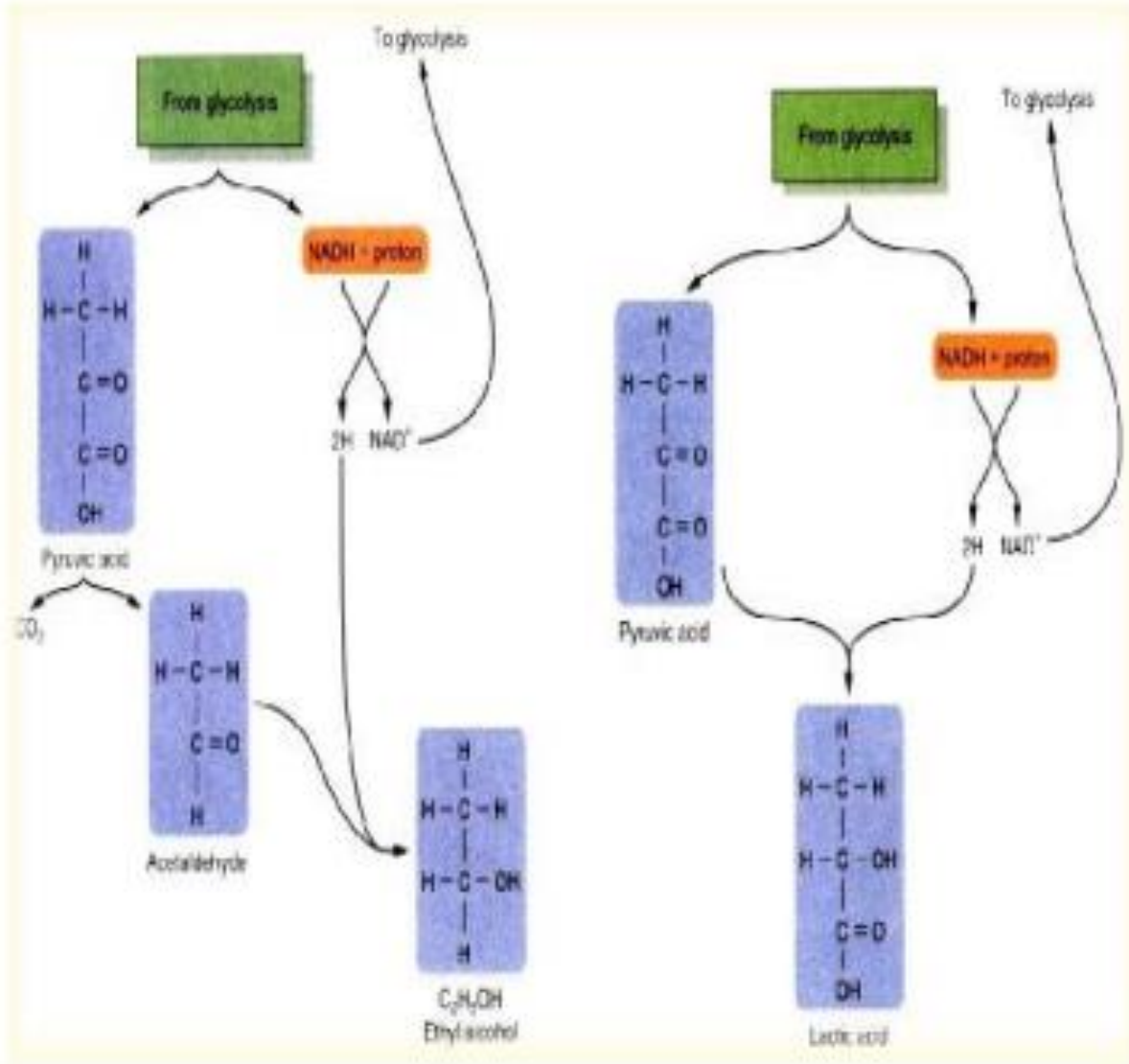
ويتم نزع الماء من المركب السابق في وجود انزيم enolase فيتكون فوسفواينول البيروفيك . ثم يقوم انزيم Pyruvic kinase بدور العامل المساعد في تحول الصورة الاينولية لحمض البيروفيك الي الصورة الكيتونية الاكثر ثباتا و يستخدم جزء من الطاقة الناتجة في فسفرة ADP الي ATP .



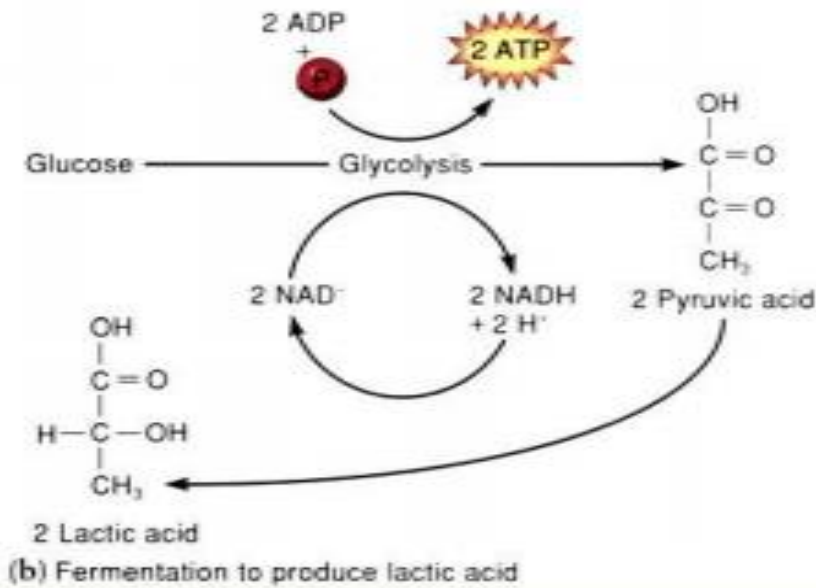
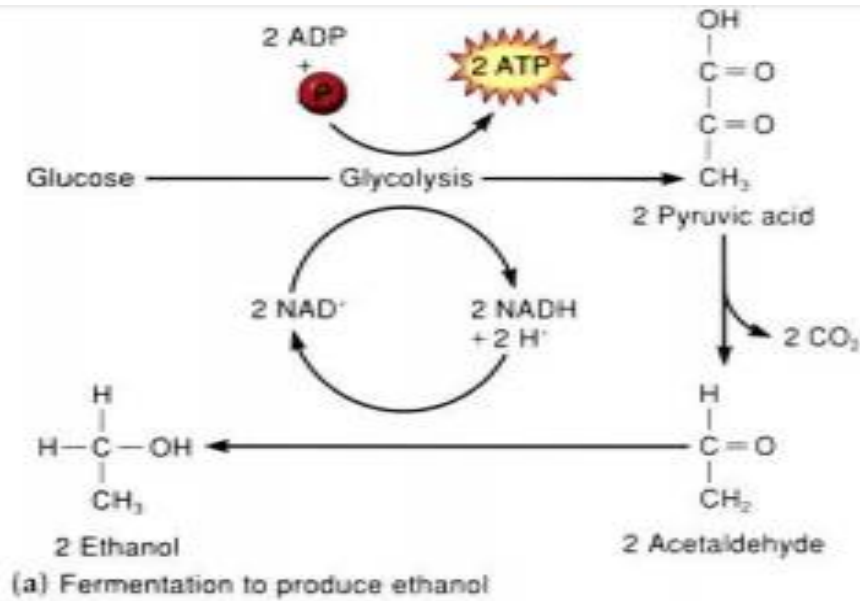
## ثانيا : المرحلة الثانية

### أ- التخمر Fermentation :

كثير من الكائنات الدقيقة كذلك بعض النباتات الراقية تستطيع تفتيت السكريات في غياب الأوكسجين وتستعمل الطاقة الناتجة في هذه الحالة في نمو تلك الكائنات. أبسط صور التخمر هو التخمر اللاكتيكي Lactic fermentation حيث يتحول حمض البيروفيك الى حمض لاكتيك . ولا يعرف هذا النوع من التخمر في النباتات الراقية ولكنه منتشر في الكائنات الدقيقة وتستطيع كثير من انسجة النباتات الراقية بعملية التخمر الكحولي alcoholic fermentation وفيه يتحول البيروفات الى استيالدهيد و ينفرد  $CO_2$  بتأثير انزيم Carboxylase ثم يختزل الاستيالدهيد الى كحول ايثانول في وجود انزيم Alcohol dehydrogenase



ولا ينتج عن ذلك طاقة اي لا تتكون مركبت ATP و بذلك بعملية التنفس اللاهوائي بداية من تفتيت السكر حتى تكون حمض اللاكتيك و كحول الايثانول لا نتج عنها سوى جزيئان من ATP و هي الناتجان اثناء عملية الجلوكزة و يتم التنفس اللاهوائي في عدم وجود الاكسجين كما سبق الاشارة و عادة في الكائنات الدقيقة التي يطلق عليها **anacrobies**



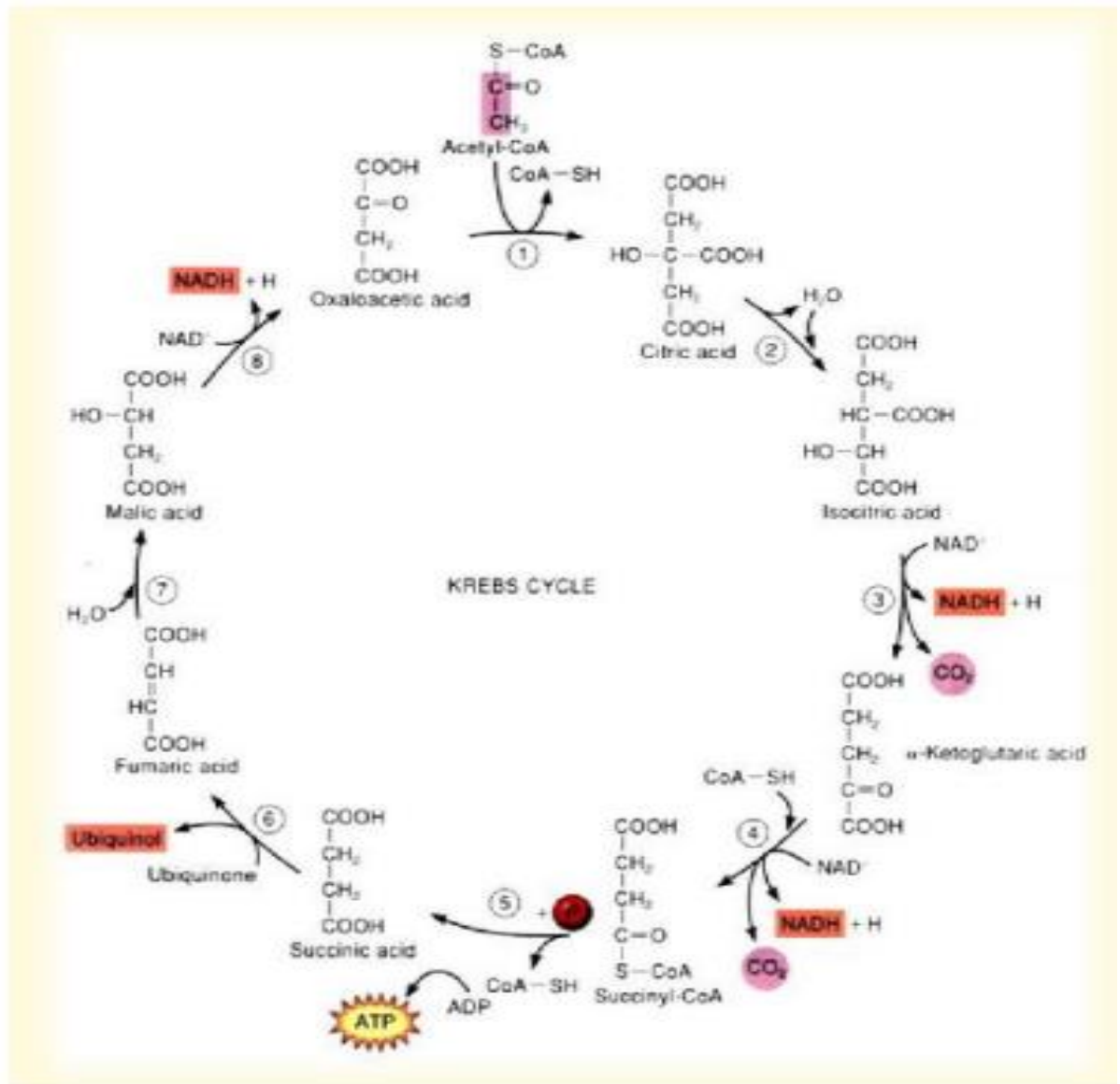
### ب- الخطوة الثانية في التنفس الهوائي

يتم ذلك عن طريق سلسلة من التفاعلات تبدأ أولاً بتكوين acetyl coenzyme A وهي عملية معقدة . وتحتاج الي خمس مساعدات ضرورية ( TPP ) thiamine pyrophosphate ، المغنسيوم ، NAD ، Coenzyme A. واخيرا Lipoic acid وقد اقترح Gunsalus أربع خطوات لتكوين Acetyl Co A ومن التفاعل نجد تكوين Acetyl CoA وثاني اكسيد الكربون اول مجموعة تخرج من حمض البيروفيك وفي اثناء هذا التحول السابق الاشارة اليه يتم نقل الكترونات لل NAD لتكوين NADH واثناء نقل هذا الالكترونات ينتج عن ذلك ثلاث جزيئات من ATP و يمكن تلخيص التفاعل كالآتي :



دورة كريبس Krebs cycle

يعتبر Acetyl CoA حلقة الوصل بين عملية الجلوكزة ودورة كرب ( أو دورة المسترات أو دورة الاحماض ثلاثية الكربون ) . اول تفاعل في تلك الدورة هو تكتيف Acetyl COA مع حمض الاوكسالوخلالك لتكوين حمض الستريك . لاعادة تكوين حمض الاوكسالوخلالك مرة أخرى تتم سلسلة من التفاعلات يتم خلالها اربع خطوات أكسدة وثلاث جزيئات ماء وجزيئين من ثاني أكسيد الكربون وبذلك يكون تفتيت كل ذرات الكربون التي كونت حمض البيروفيك وثمان ذرات ايدروجين كما بالرسم التالي .



في خلال هذه الدورة يتم تكوين حمض الالفأ كيتوجلوناريك & Ketoglutaric acid ويعتبر هذا الحمض هو مفتاح عمليات التمثيل داخل النبات. فهو يلعب دوراً هاماً في تمثيل كلا من الكربوهيدرات والدهون و كذلك الأحماض الأمينية



## العوامل المؤثرة على معدل التنفس :

### -1- الأكسجين :

من الواضح ان نقص الأكسجين بالجو المحيط بالنباتات التي تتنفس عادة تنفسا هوائيا يكون له تأثيرات ضارة بهذة النباتات ويختلف مدى الضرر باختلاف نوع النبات أو النسيج وعمره ومدة التعرض لهذه الظروف اللاهوائية ويرجع حدوث هذه الأضرار الي العديد من العوامل ومنها نقص الطاقة المتحصل عليها عن طريق التنفس اللاهوائي وتراكم بعض النواتج الضارة أو السامة بالكائن الحي .  
وعموما لا يعتبر الأكسجين عاملا محددا للتنفس تحت الظروف الطبيعية حيث ان تركيزه بالجو يعتبر كافيا جدا للتنفس الهوائي ويعتبر ثابتا الي حد ما . اما الأجزاء النباتية بالتربة أو كغنائات التربة فقد تتأثر نتيجة لقلة الأكسجين اذا كانت التربة سينة التهوية لتقلها او لغمرها بالماء .

### -2- الحرارة :

تعتبر تأثيرات الحرارة على معدل التنفس راجعه للعديد من العوامل المتداخلة وعموما يمكن القول ان زيادة الحرارة يزيد من سرعة عملية التنفس بدرجة ملحوظة . ولا بد من الأخذ في الاعتبار أن النباتات بل الأعضاء تختلف فيما بينها في استجاباتها للحرارة ولكن لوحظ ان أغلب الأنسجة النباتية تزيد سرعة تنفسها عند زيادة درجة الحرارة عن ٣٥ درجة مئوية . ويظل هذا التأثير لمدد معينة فقط حيث ان الاستمرار بعرض النبات لتأثيرات عكسية ضارة وغالبا يرجع لابطاء أو ابطال عمل الانزيمات وبقية المكونات البروتينية بالميتوبلازم وقد يكون استمرار الحرارة المرتفعة سببا في تراكم بعض نواتج التفاعل مثل غاز ثاني اكسيد الكربون وقد يزداد تركيزه الي المعدل الضار أو السام بالخلايا الحية نتيجة لسرعة عملية التنفس . وعند درجات الحرارة المنخفضة فإنة من المتوقع ان يزداد تركيز ك٢ أ الناتج من التنفس وهو ما يؤدي الي ابطاء تفاعلات انتاج ك٢ أ decarboxylation .

### -3- تركيز ثاني اكسيد الكربون :

زيادة تركيز ك٢ أ بالخلايا يقل أو يبطل عمل الانزيمات الخاصة بنزع جزيئات ك٢ أ من المركبات الكربوهيدراتية وغيرها decarboxylases وذلك طبقا لقانون نقل الكتلة Moss action كذلك فإن زيادة تركيز ك٢ أ يؤدي الي ارتفاع الحموضة بالعصير الخلوي وبميتوبلازم الخلية مما له ابلغ الأثر على تراكم و نوع التفاعلات الانزيمية المختلفة وسرعة اتمامها . ولكن نظرا لثبوت تركيز ثاني اكسيد الكربون نسبيا في الهواء فان تأثيره السام يتركز اساسا على الأجزاء الأرضية من النبات وكذلك الكائنات الحية الدقيقة حيث أنه بالأرض سينة التهوية يزداد تركيزه ويقل الأكسجين مما يبطئ عمل الجذور في الامتصاص النشط للعناصر الغذائية .

### -4-العناصر الغذائية :

لوحظ من التفاعلات السابق ذكرها بالنسبة للتنفس اللاهوائي والهوائي أن أغلب الانزيمات المتحكمه في هذه التفاعلات يلزم لها مساعدات انزيمية من بعض العناصر المعدنية مثل Mn ، Mg ، Cl ، Fe وغيرها . فالمغنسيوم يلزم لتفاعلات الفسفرة وتفاعل نزع ك٢ أ في حيث البوتاسيوم يعمل كمساعد انزيمي في تفاعل انتاج حمض البيروفيك في حين ان الحديد يقوم بنفس العمل في تفاعل تحول حمض الستريك الي الايزوستريك في التنفس الهوائي بل ويقوم المنجنيز كعامل مساعد للانزيم المتحكم في انتاج حمض الاوكسال سكسينيك

### -5-الضوء :

يعتبر الضوء من العوامل المؤثرة تأثيرا مباشرا أو غير مباشر على التنفس فالضوء يزيد من حرارة الانسجة مما يؤدي الي زيادة عملية التنفس كما وان ارتفاع الكثافة الضوئية يشجع عملية البناء الضوئي وبالتالي تزداد تركيزات السكريات الناتجة واللازمة كمادة تفاعل لعملية التنفس .

### -6-درجة تبلل الانسجة :

كلما ارتفعت درجة رطوبة الأنسجة كلما ارتفع معدل التنفس عادة يرجع ذلك اساسا لزيادة احتياج الانزيمات الي محتويات مائية مرتفعة وقد لوحظ أنه كلما قل المحتوى المائي يقل معدل التنفس كما في البذور الجافة . كذلك فإن قلة الرطوبة تؤثر على درجة نفاذية الأغشية البلازمية للغازات وبالتالي فان نقص الأكسجين سيكون عاملا محددا في حين ان زيادة ثاني أكسيد الكربون سيصبح عاملا ضاراً أو معيقاً لعملية التنفس.