

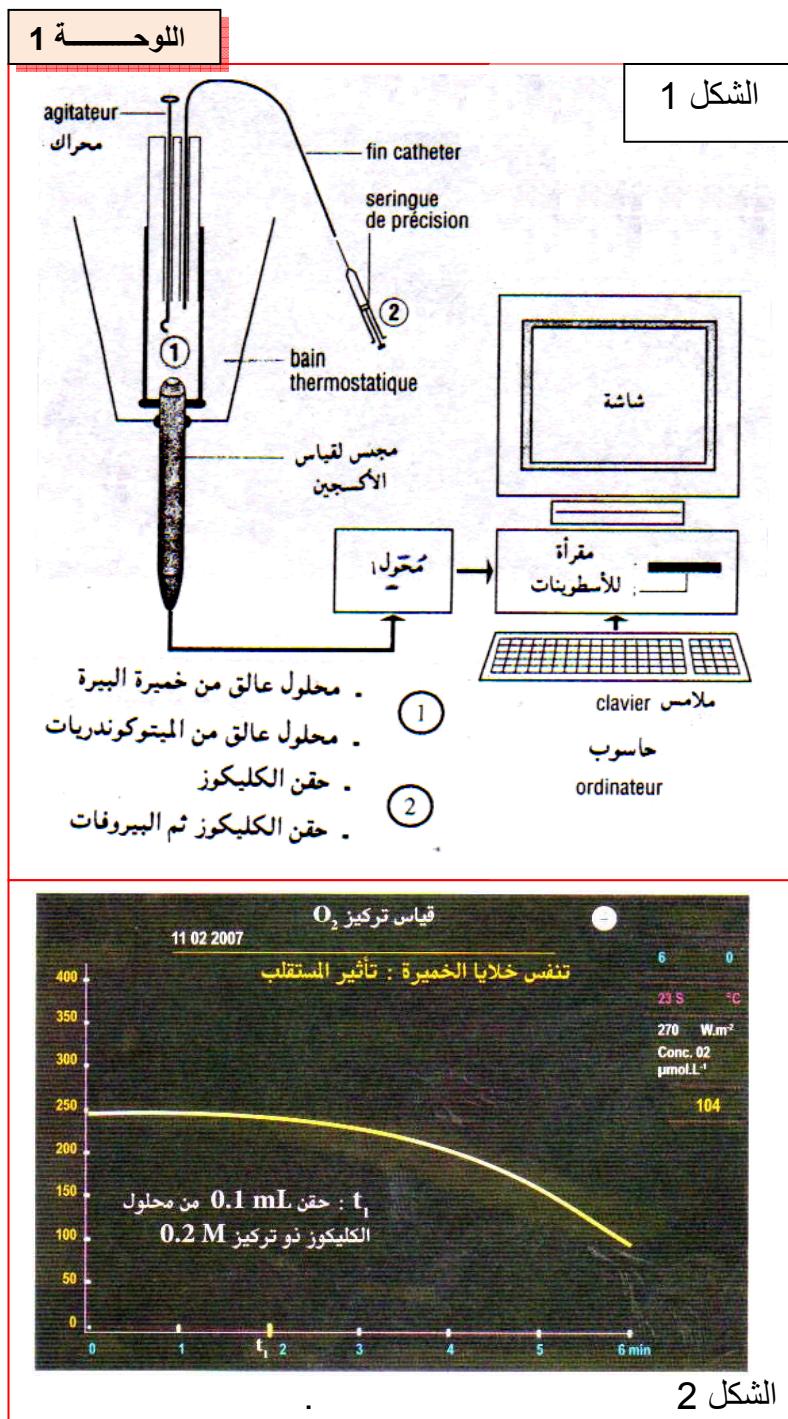
الفصل الأول:

تحرير الطاقة الكامنة في المواد العضوية

I - الكشف عن أنماط التفاعلات المسؤولة عن تحرير الطاقة الكامنة في المادة العضوية:

A - التنفس ظاهرة خلوية لهدم الأغذية:

a - تجربة: انظر الوثيقة 1 لوحة 1.



b - تحليل واستنتاج:

قبل إضافة الكليكوز، تكون نسبة الأوكسجين مستقرة.

مباشرة بعد إضافة الكليكوز، تنخفض نسبة الأوكسجين في الوسط.

نستنتج من هذه المعطيات أن خلايا الخميرة تستهلك الأوكسجين لهدم الكليكوز. نقول ادن أن خلايا الخميرة تنفس.

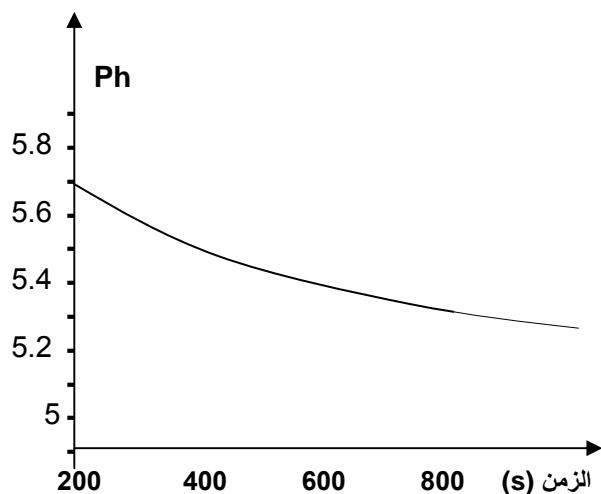
ب - التخمر ظاهرة خلوية أخرى لهدم الأغذية:

a - التخمر البني: (Fermentation lactique)

☒ تجربة : أنظر الوثيقة 2 لوحدة 1.

اللوحة 1

الشكل 3 :



الوثيقة 2 :

نأخذ عينة من الحليب الكامل الطري ونفرغها في بوت ذي حجم 250 ml. نحرص على ملء البوت على آخره لطرد الهواء - للحصول على تفاعل حي لا هوائي - ؛ نضع داخل الحليب مقاييس ph الذي نربطه بعدة EXAO قصد تتبع تطور حموضية الحليب أثناء عملية التخمر - تحول الكليكوز المكون للاكتوز إلى حمض لبني، ويتم ذلك دون طرح CO_2 - ؛

نترك التحضير لمدة 15 يوما في درجة حرارة ملائمة (40°C)، بعد ذلك نتتبع تطور قيمة ph بواسطة عدة EXAO فنحصل على النتائج المبينة بالشكل 3 . صف تطور المنحنى واستنتج العلاقة بين هذا التطور وهدم الكليكوز.

☒ تحليل واستنتاج : بعد 15 يوما في درجة حرارة ملائمة (40°C) نلاحظ انخفاض قيمة ph أي ارتفاع قيمة حموضية الحليب.

نستنتج من هذه الملاحظة أنه تم هدم الكليكوز المكون للاكتوز، وتحوله إلى حمض لبني Acide lactique، وذلك في غياب الأوكسجين. نتكلم ادن عن ظاهرة التخمر البني

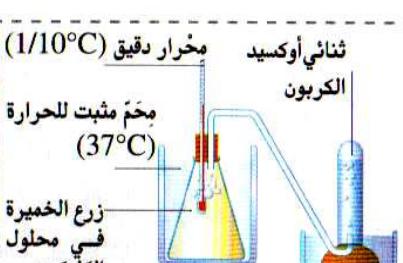
b - التخمر الكحولي: Fermentation alcoolique

☒ تجربة : أنظر الوثيقة 3 لوحدة 1.

اللوحة 1



الشكل 5



الشكل 4

الوثيقة 3 :

الشكل 4 : البروتوكول التجاري

نضع محلول الكليكوز في قارورة (5g/l) ؛ نزرع الخميرة في محلول الكليكوز؛ نضع التحضير في ماء ساخن (37 °C) . النتائج :

- انخفاض كمية الكليكوز في الوسط.
- طرح CO_2 في الأنابيب.
- ارتفاع طفيف لدرجة الحرارة.
- ظهور الكحول في وسط الزرع. (نكشف عن الكحول بواسطة التفاعل المبين في الشكل 5).

انطلاقا من هذه المعطيات التجريبية، قارن بين التخمر البني والتخمر الكحولي. قارن بين مظاهر التنفس ومظاهر التخمر.

☒ تحليل واستنتاج :

التخمر البني هو طريقة لهدم الكليكوز، حيث ينتج عن ذلك تكون الحمض لبني دون طرح CO_2 .



التخمر الكحولي هو طريقة لهدم الكليكوز، حيث ينتج عن ذلك كحول هو الإيتانول (Ethanol) مع طرح CO_2 .



c - خلاصة :

- تستعمل الخلايا الكليكوز كمستقلب طاقي، ويمكنها هدمه بطرقتين مختلفتين حسب ظروف :
- التنفس : في وسط حيوي Aérobie (غني بالأوكسجين)، يتم الهدم الكلي للكليكوز وتحويله إلى CO_2 وماء وهي مواد معدنية دون قيمة طاقية.
 - التخمر : في وسط حيلاحي Aérobie (غيب بالأوكسجين)، يخضع الكليكوز لهدم غير تام، وتحويله إلى جزيئات عضوية لا تزال تخزن الطاقة الكيميائية.

II - انحلال الكليكوز على مستوى الجبلة الشفافة. Le hyaloplasme

① تعرف البنيات الخلوية المتدخلة في التنفس والتخمر

a - تجارب ولاحظات : أنظر الوثيقة 1 لوحدة 2

اللوحة 2

الوثيقة 1: تجربة

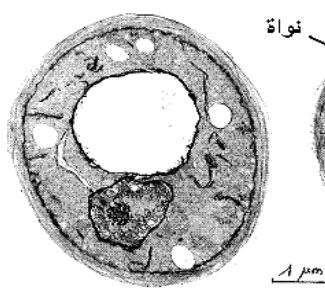
خميرة البيرة مجهرى وحيد الخلية يمكن أن يعيش في وسط غني بالأوكسجين (وسط حيوي) ووسط يفتقر للأوكسجين (وسط حيلاحي).

- توضع الخميرة في وسط غني بالأوكسجين يحتوي على الكليكوز فللحظ بعد مرور يوم أن عدد الخمائير تضاعف كثيراً مع انخفاض كمية الكليكوز والأوكسجين وارتفاع كميات CO_2 و H_2O في الوسط وتبين الملاحظة المجهرية أن خلايا الخمائير غنية بعضيات خلوية تسمى الميتوكوندريات . الشكل 1

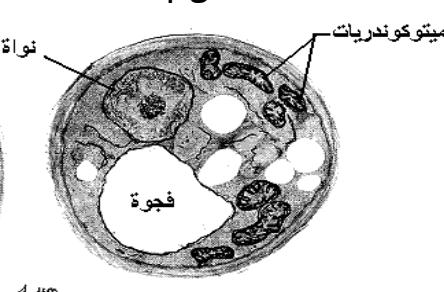
توضع الخميرة في وسط يفتقر للأوكسجين يحتوي على الكليكوز فللحظ بعد مرور يوم أن عدد الخمائير زاد نسبياً مع انخفاض كمية الكليكوز وارتفاع كمية CO_2 مع تكون كحول الإتانول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ في الوسط وتبين الملاحظة المجهرية أن خلايا الخمائير تحتوي على ميتوكوندريات قليلة و ضامرة . الشكل 2

انطلاقاً من هذه المعطيات التجريبية حدد العلاقة بين وجود الميتوكوندريات، ووجود ثنائي الأوكسجين في الخلية، مبيناً موقعي كل من التنفس والتخمر داخل الخلية.

الشكل 2



الشكل 1



b - تحليل واستنتاج :

يتبيّن من هذه المعطيات أنه في الظروف الحيويّة، أي خلال ظاهرة التنفس، يتطلّب هدم الكليكوز وجود عضيات خلوية خاصة هي الميتوكوندريات (Mitochondria)، بينما في الظروف الحيلاحية، أي خلال ظاهرة التخمر، لا يتطلّب هدم الكليكوز وجود الميتوكوندريات.

يُبتدئ كل من التنفس والتخمر بمرحلة مشتركة تتم داخل الجبلة الشفافة، وهي انحلال الكليكوز (glycolyse). فتستمر تفاعلات التخمر في الجبلة الشفافة، بينما يتطلّب التنفس تدخل الميتوكوندريات.

② مراحل انحلال الكليكوز

a - تفاعلات انحلال الكليكوز :

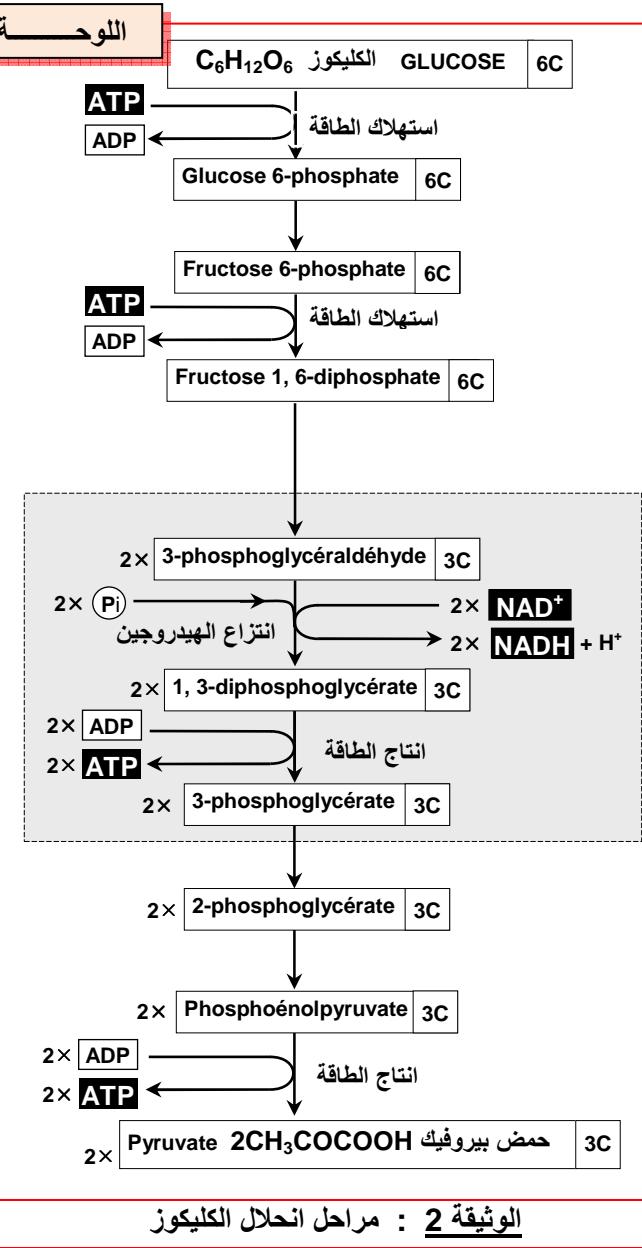
تعطي الوثيقة 2 والوثيقة 3 لوحه 2، التفاعلات الكيميائية لانحلال الكليكوز. انطلاقاً من هذه المعطيات، استخرج الأشكال الطاقية الناتجة عن انحلال الكليكوز.

b - تحليل واستنتاج :

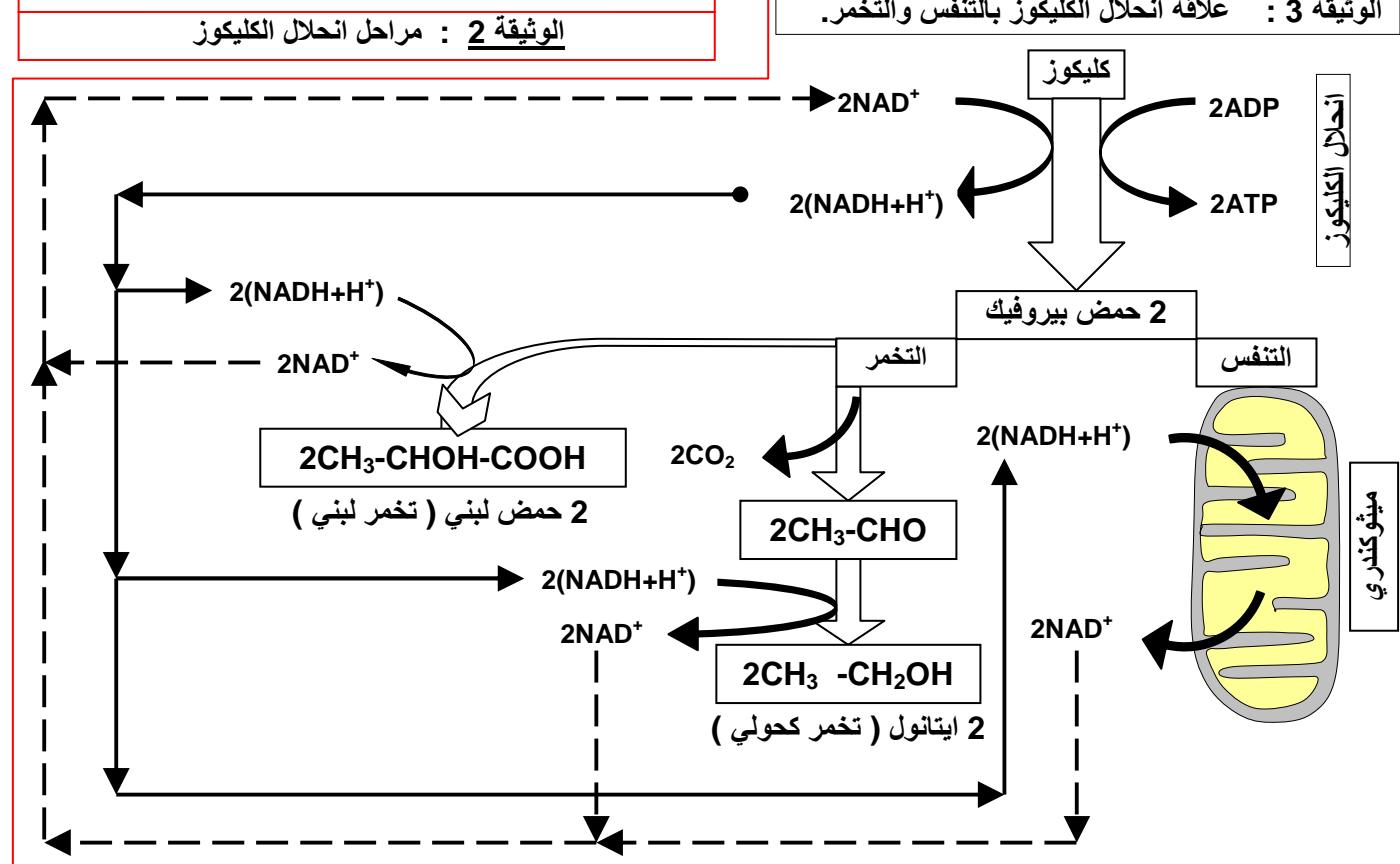
داخل الجبلة الشفافة ينحل الكليكوز حسب سلسلة من التفاعلات الكيميائية، المحفزة بأنزيمات نوعية. وهي تفاعلات غير مستهلكة للأوكسجين، وتنتمي على ثلاثة مراحل:

• المرحلة الأولى:

يتحول الكليكوز فوسفات إلى فريكتوز ثانوي الفوسفات، بعد ثبيت مجموعة فوسفاتية آتية من ATP.



الوثيقة 3 : علاقة انحلال الكليكوز بالتنفس والتخمر.



• **المرحلة الثانية:**

ينشط الفريكتوز ثنائي الفوسفات إلى جزيئتين من سكر ثلاثي فوسفات (2-غليسيرالدييد فوسفات). تخضع كل من هاتين الجزيئتين إلى انزاع الهيدروجين (أكسدة)، بواسطة مستقبل للهيدروجين (NAD⁺) = Nicotinamide adenine dinucleotide) الشكل المؤكسد NAD⁺ يختزل ويتحول إلى NADH + H⁺ مع تفسير جزيئي الغليسيرالدييد فوسفات، اللذان تتحولان إلى حمض غليسيري ثالثي الفوسفات.

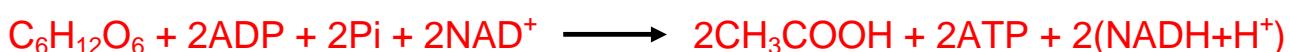


• **المرحلة الثالثة:**

تسلم جزيئتا الحمض الغليسيري ثالثي الفوسفات، مجموعتهما الفسفاتية إلى ADP وتحولان إلى جزيئين من حمض البيروفيك (Acide pyruvique CH₃COCOOH) ، بينما يتتحول ADP إلى ATP.

ملحوظة: لكي تستمر عملية انحلال الكليكوز، يجب إعادة أكسدة NADH + H⁺. وتتم هذه الأكسدة، إما خلال التنفس الخلوي، عند وجود الأوكسجين، أو خلال التخمر في غياب الأوكسجين.

③ **الحصيلة الطافية لانحلال الكليكوز:**



ادن الحصيلة الطافية لانحلال الكليكوز هي تركيب جزيئتين من ATP بالنسبة لكل جزيئة من الكليكوز.

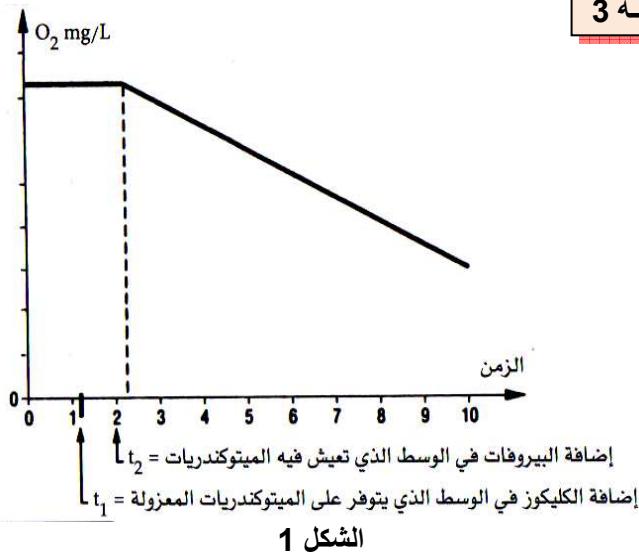
III - التأكسدات التنفسية ودور الميثوكندريات.

① ماذا يحدث على مستوى الميثوكندراري ؟ :

a - تجارب :

لمعرفة مصير حمض البيروفيك داخل الميثوكندراري، أنجزت التجارب المبينة على الوثيقة 1 لوحدة 3.

اللوحة 3



الوثيقة 1 : تجربة نهرس خلايا كبد فار في محلول عيار له pH=7.4 من أجل عزل الميثوكندريات.

نعرض الخليط لنبذ ذي سرعة كبيرة يمكن من الحصول على قعيرة culot من الميثوكندريات. نخلط جزءاً من القعيرة بمحلول عيار ملائم، ونضعه في مفاعل إحيائي لعدة EXAO، ثم نتابع على شاشة الحاسوب تطور تركيز ثاني الأوكسجين (الشكل 1). وفي الزمن t₁ نضيف إلى المفاعل الإحيائي كمية قليلة من الكليكوز، وفي الزمن t₂ نضيف كمية قليلة من حمض البيروفيك.

(1) حل منحنى تطور تركيز O₂ بدلالة الزمن.

(2) على ماذا يدل تغير كمية O₂ في الوسط ؟

(3) ما هي الظاهرة الفيزيولوجية التي يعبر عنها المنحنى؟ وأين تتم؟

(4) ماذا تستنتج بخصوص التفاعلات التي تتم داخل الميثوكندراري؟

b - تحليل واستنتاج :

1) قبل t₁ يكون استهلاك الأوكسجين من طرف الميثوكندريات ضعيف جداً، وعند إضافة الكليكوز في الزمن t₁ لا يتغير استهلاك الأوكسجين. أما عند إضافة حمض البيروفيك فإن نسبة استهلاك الأوكسجين ترتفع.

2) يدل تغير كمية الأوكسجين في الوسط على كون الميتوكندريات تستعمله خلال نشاطها.

3) الميتوكندريات تستهلك الأوكسجين يعني أن الأمر يتعلق بظاهرة التنفس الخلوي.

4) نستنتج أن الميتوكندريات لا تستعمل الكليكوز مباشرة، بل تستعمل ناتج انحلال الكليكوز، الذي هو حمض البيروفيك.

5) إن التفاعلات الكيميائية التي تطرأ على حمض البيروفيك بوجود الأوكسجين، داخل الميتوكندري، تشكل التأكسدات التنفسية وهي تفاعلات حيهوائية.

c - خلاصة :

يتعرض مستقلب الكليكوز إلى تفككين :

- الأول خارج الميتوكندري على مستوى الجبلة الشفافة، و لا يحتاج إلى الأوكسجين، و يسمى انحلال الكليكوز. (glycolyse)

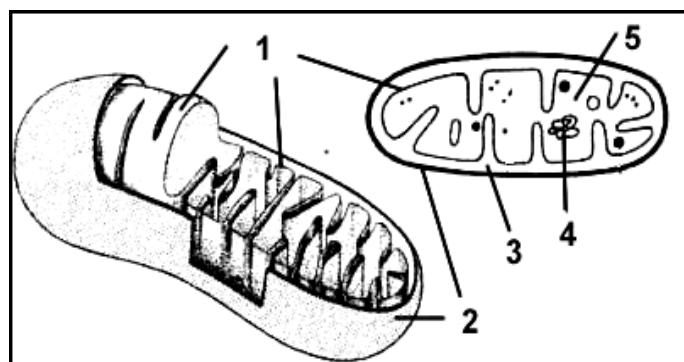
- الثاني على مستوى الميتوكندري و يحتاج إلى الأوكسجين و يسمى التأكسدات التنفسية. و يعتبر حمض البيروفيك هو المستقلب الذي يتعرض للتأكسدات التنفسية.

② بنية ومكونات الميتوكندريات :

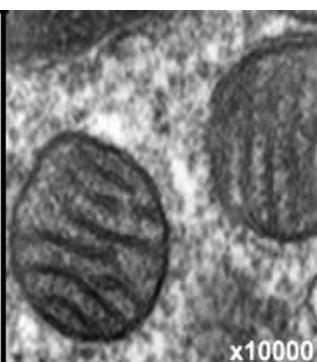
a - فوق بنية الميتوكندري : انظر الوثيقة 2 لوحدة 3

لوحة 3

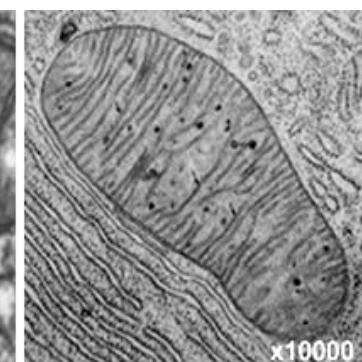
الوثيقة 2 :



شكل 3



شكل 2



شكل 1

الشكل 1 = ملاحظة الكترونغرافية لقطع طولي للميتوكندري.

الشكل 2 = ملاحظة الكترونغرافية لقطع عرضي للميتوكندري.

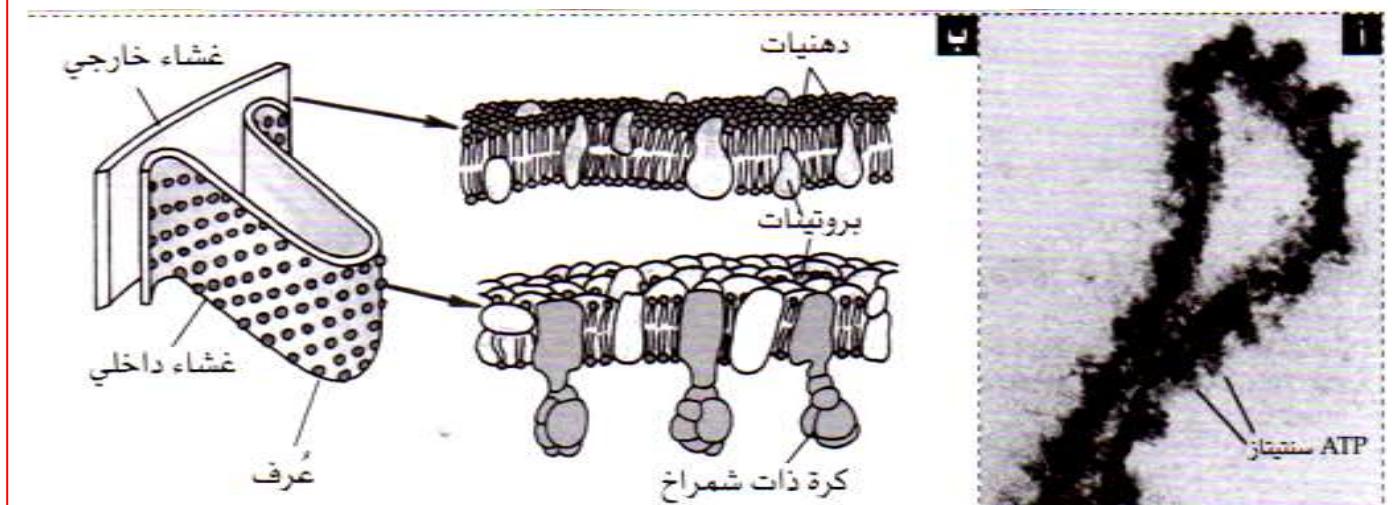
الشكل 3 = رسم تخطيقي تقسيري لفوق بنية الميتوكندري.

عناصر الوثيقة: 1 = غشاء داخلي . 2 = غشاء خارجي . 3 = حيز بيغشائي . 4 = ADN . 5 = ماترييس.

تعتبر الميتوكندري من عضيات الخلية، وتتكون من غشاء مزدوج، يحيط بمادة عديمة اللون تسمى ماترييس (matrice)، تتخللها تفرعات للغشاء الداخلي تسمى أعراف (crêtes).

b - التركيب البيوكيمياني للميثوكندرى : أنظر الوثيقة 3، الوثيقة 4، لوحة 3 اللوحة 3

الوثيقة 3 : أ = بنية الغشاء الداخلى للميثوكندرى ملاحظة بالمجهر الالكترونى، ب= رسم للبنية الجزيئية للغشاءين الداخلى والخارجى.

**الوثيقة 4 :**

الماتريس	الغشاء الداخلى	الغشاء الخارجى
جزيئات صغيرة كربونية. أنزيمات متعددة. نقلات الالكترونات والبروتونات. ATP و ADP و P	بروتينات 80 %. دهنيات 20 %، طبيعتها مختلفة عن الجزيئات الموجودة بالغشاء السيتوبلازمي. أنزيمات تساهم في تفاعلات أكسدة احتزال. ATP سنتنار.	بروتينات 62 %. دهنيات 38 % ذات طبيعة شبيهة بتلك الموجودة بالغشاء السيتوبلازمي.

يلاحظ اختلاف في التركيب بين الغشاء الخارجي، والداخلي، والماتريس، إذ تكون الماتريس غنية بالأنزيمات المزيلة للهيدروجين والمزيلة للكربون، غنية بنقلات البروتونات والالكترونات وATP، أما الغشاء الداخلي فيتميز بوجود مركبات أنزيمية مسؤولة عن تفسير ATP إلى ADP. وتدخل هذه الأنزيمات في تركيب الكرات ذات شمراخ. (sphère pédonculée).

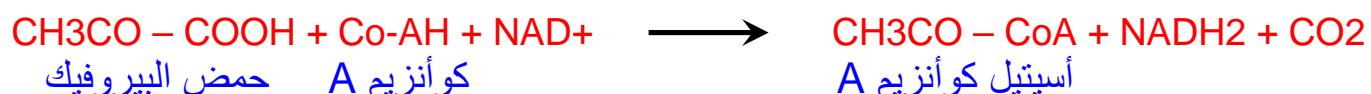
IV - دور التأكسدات التنفسية في إنتاج ATP:**① تفاعلات دورة Krebs والأكسدة التنفسية :**

عند انتقاله إلى الميثوكندرى، يخضع حمض البيروفيك لمجموعة من التفاعلات، بوجود الأوكسجين، وتسمى التأكسدات التنفسية.

تبدأ هذه التفاعلات في الماتريس، حيث يتم هدم البيروفيك عبر مراحل:

a - المرحلة الأولى: تكون الأسيتيل كوانزيم A.

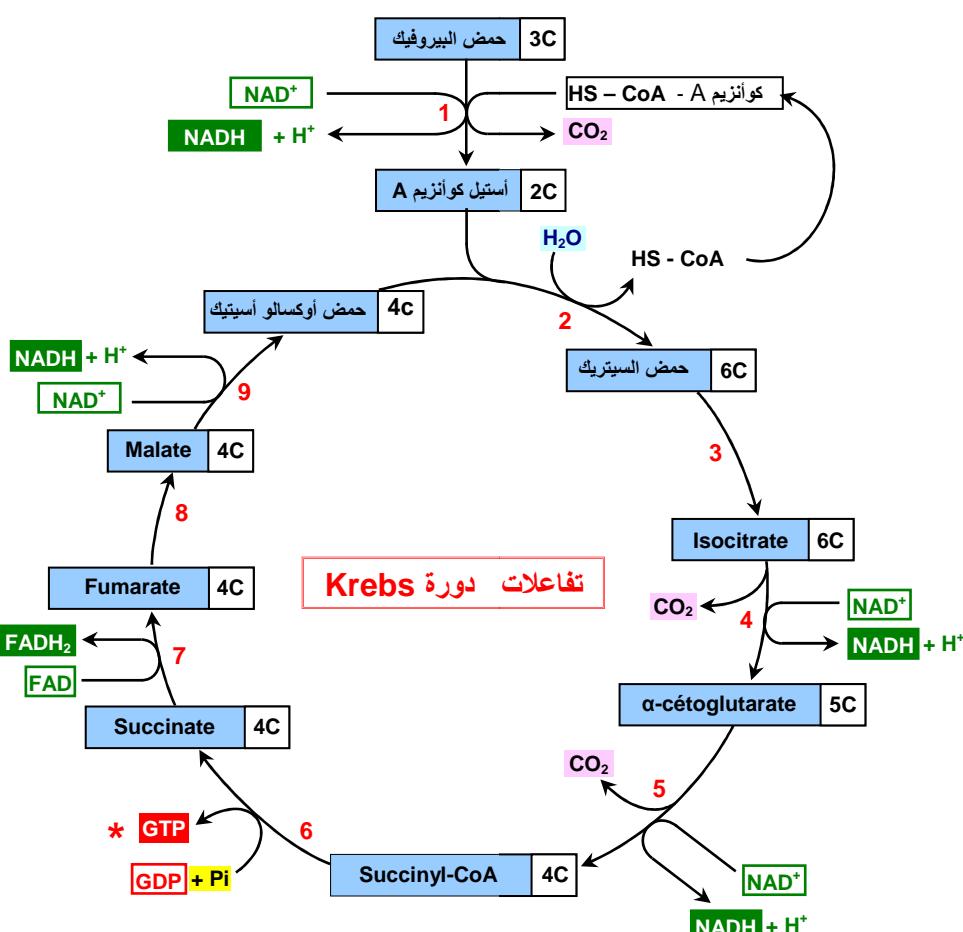
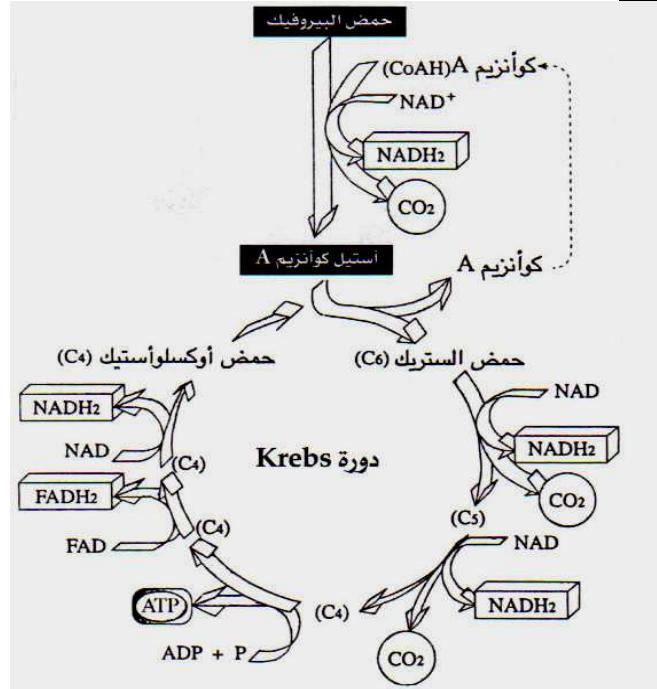
تحت تأثير أنزيمات نوعية، مزيلة للهيدروجين ومزيلة للكربون، يتكون الأسيتيل كوانزيم A في الماتريس، انطلاقاً من حمض البيروفيك.



b - المرحلة الثانية: دورة Krebs. انظر الوثيقة 1 لوحدة 4.

اللوحة 4

الوثيقة 1 :

**Remarques :**

- Le nombre d'atomes de carbone de chaque type de molécule est indiqué dans le cadre blanc.
- Chez les végétaux le GDP est remplacé par de l'ADP.

Enzymes impliquées

- Pyruvate déshydrogénase
- Citrate synthase
- Aconitase
- Isocitrate déshydrogénase
- α-Cétoglutarate déshydrogénase
- Succinyl-CoA synthétase
- Succinate déshydrogénase
- Fumarase
- Malate déshydrogénase

Noms des molécules

- NAD⁺ : nicotine adénine dinucléotide
FAD : flavine adénine dinucléotide
GDP : guanosine 5'-diphosphate
GTP : guanosine 5'-triphosphate
HS - CoA : coenzyme A

Équation bilan du cycle de Krebs à partir de l'acide pyruvique (= pyruvate)

هي دورة بيوكيميائية تتكون من سلسلة من تفاعلات إزالة الكربون، وإزالة الهيدروجين.

الأستاذ : يوسف الأندلسى

الصفحة : - 9 -

- ينضم أستيل كوانزيم A إلى حمض أوكسالوأسيتيك (C4)، ليعطي حمض السيتريك (C6).
- يحرر الكوانزيم A، قصد ثبيت شق لأستيل جديد.
- يخضع حمض السيتريك لتفاعلات إزالة الكربون، وإزالة الهيدروجين، بتوارد أنزيمات خاصة، لنجعل في الأخير على حمض الأوكسالوأسيتيك، هذا الأخير يعاود التفاعل مع أستيل كوانزيم A.

خلال دورة Krebs يتم تحرير CO_2 ، واحتزال جزيئة NAD و fad



وتركب جزيئة ATP انطلاقاً من أكسدة جزيئة GTP.

التفاعل الإجمالي لهدم حمض البوروبيك في الماتريس:



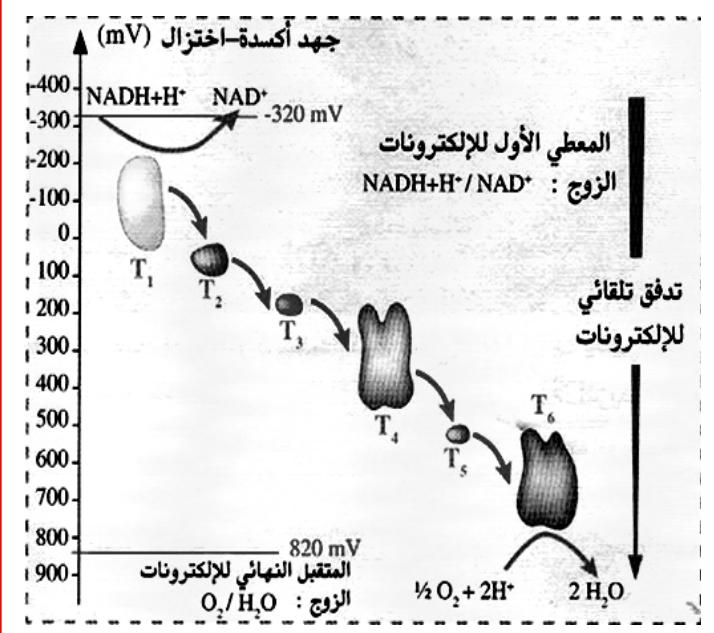
c - المرحلة الثالثة: مصير FADH_2 و NADH^+H^+

انطلاقاً من الوثيقة 2، والوثيقة 3، اللوحة 4، وضح كيف تحصل الأكسدة التنفسية، وأبرز أهميتها في تكون ممال البروتونات H^+ من جهتي الغشاء الداخلي للميثوكندي.

اللوحة 4

الوثيقة 2:

يتم نقل الإلكترونات من الزوج $\text{NADH}^+\text{H}^+/\text{NAD}^+$ إلى الزوج $\text{O}_2/\text{H}_2\text{O}$ بواسطة تفاعلات أكسدة-احتزال، عبر السلسلة التنفسية، وذلك بشكل تلقائي حسب تبدل الجهد أكسدة-احتزال.



خلال تفاعلات أكسدة الكليكوز، يتم احتزال NADH^+H^+ و FAD^+ ، لتعطي NAD^+ و FADH_2 . ادن هذه جزيئات ناقلة للبروتونات وال الإلكترونات، يجب أن تعود إلى حالتها المؤكسدة.

تنتمي أكسدة هذه المتقبلات داخل الغشاء الداخلي للميثوكندي. حيث تطرح البروتونات H^+ في الحيز البيغشاني، بينما تسلم الإلكترونات إلى نواقل توجد على مستوى الغشاء الداخلي للميثوكندي، وتكون السلسلة التنفسية (la chaîne respiratoire)

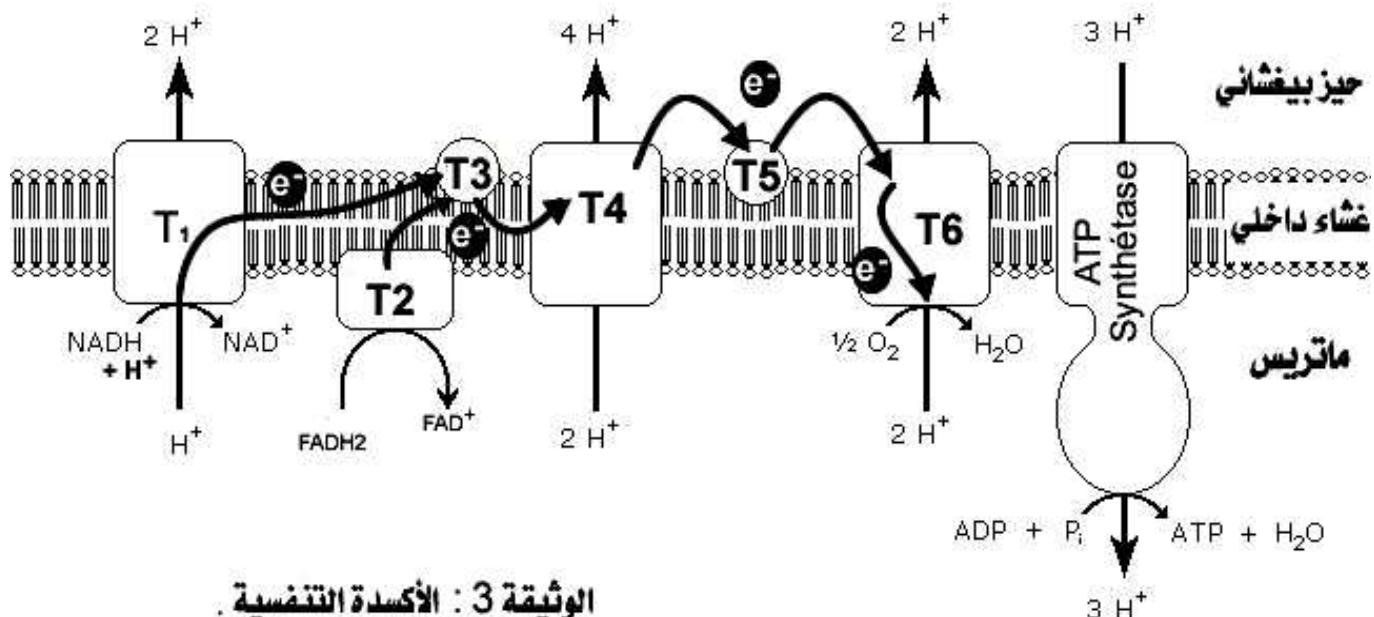
إن الإلكترونات تتذبذب انطلاقاً من المعطى الأول $\text{NAD}^+/\text{NADH}^+\text{H}^+$ إلى المستقبل النهائي وهو الزوج $\text{O}_2/\text{H}_2\text{O}$. يسمى هذا التدفق الأكسدة التنفسية.

يتناول الأوكسجين المختزل O_2^- مع 2H^+ ليعطي جزيئة الماء، وتنتمي هذه العملية داخل ماتريس الميثوكندي.



خلال مرور الإلكترونات من أول معطى $\text{NADH} + \text{H}^+$ إلى آخر متقبل O_2 ، يتم طرح بروتونات H^+ داخل الحيز البيغشائي، فيرتفع بذلك تركيز H^+ في هذا الحيز، مما يتربّع عنه ممالي لبروتونات H^+ من جهة الغشاء الداخلي.

لوحة 4



الوثيقة 3 : الأكسدة التنفسية .

② اختزال الأوكسجين والتفسير المؤكسد:

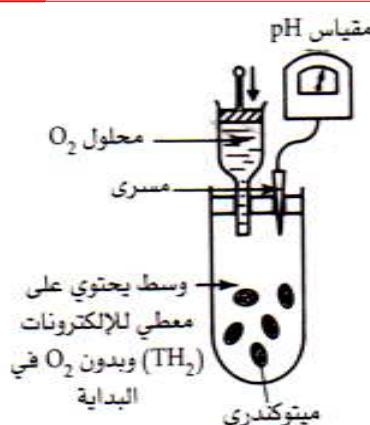
a - معطيات تجريبية:

أ - تجربة 1 :

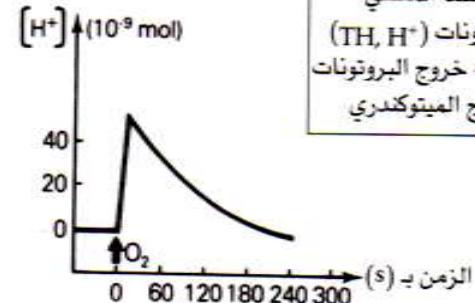
وضعت ميتوكندريات على شكل محلول عالق، في وسط يحتوي على معطي بروتونات، حال من O_2 ، ثم تم تتبع تطور تركيز أيونات H^+ في هذا الوسط قبل وبعد إضافة محلول غني ب O_2 . فحصلنا على النتائج المبينة على الوثيقة 4 لوحة 4.

لوحة 4

تحدث إضافة كمية معينة من ATP في الوسط انخفاض pH مما يدل على ارتفاع تركيز H^+ . عندما يستهلك O_2 تعود البروتونات إلى داخل الميتوكندري.



إضافة O_2 : تأكسد المعطي للإلكترونات (TH, H^+) ينتج عنه خروج البروتونات خارج الميتوكندري



ماذا تستنتج من تحليل هذه المعطيات التجريبية؟

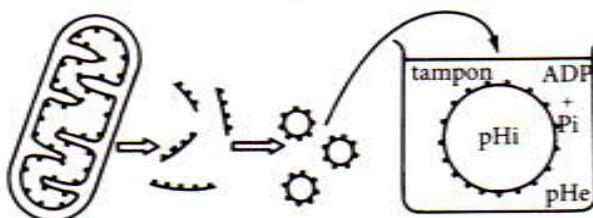
ب - تجربة 2 :

للكشف عن شروط إنتاج ATP على مستوى الكرات ذات شمراخ، نقوم بالتجربة المبينة على الوثيقة 1 لوحة 5.

اللوحة 5**الوثيقة 1 : دور الكرات ذات شمراخ (نقل البروتونات والتفسير المؤكسد ل ATP)****• التجربة a:**

بعد عزلها، تخضع الميتوكندريات لفعل الموجات فوق الصوتية مما يؤدي إلى تعطيلها وجعل أغلاف الغشاء الداخلي تتقلب وتكون حويصلات مغلقة. تكون الكرات ذات شمراخ المرتبطة بها موجهة نحو الخارج. توضع هذه الحويصلات بحضور ADP و P_i في محلائل مثبتة تختلف من حيث pH.

pH_i : pH_{داخلي}
pH_e : pH_{خارجي}



- إذا كان pH الداخلي أصغر من pH الخارجي، يلاحظ تفسير ADP.
- إذا كان pH الداخلي يساوي pH الخارجي، يلاحظ انعدام تفسير ADP.

• التجربة b:

للبروتونات: هي هذه الحالة يلاحظ أن اختزال الأكسجين يتم بصفة عادية بينما يتوقف تفسير ADP.
(2,4 dinitrophénol) DNP مادة ذواقة في الدهون، بحضور هذه المادة يصبح الغشاء الداخلي للميتوكندري نفوذاً

استخرج شرط تركيب ATP داخل الميتوكندري. ثم أبرز العلاقة بين اختزال الأوكسجين والتفسير المؤكسد.

b - تحليل المعطيات التجريبية:**أ - تجربة 1:**

قبل إضافة O₂، تركيز H⁺ في المحلول ضعيف (pH مرتفع). وبعد إضافة O₂ إلى الوسط، تم تسجيل ارتفاع سريع في تركيز H⁺ (انخفاض pH)، ثم بدأ يتراجع تدريجياً. يرجع ارتفاع تركيز H⁺ في الوسط، بعد إضافة O₂، إلى انتقال النوافل (TH₂) أي (FADH₂, TH₂, NADH₂) من حالتهما المختزلة إلى حالتهما المؤكسدة حسب التفاعل التالي:



يرجع انخفاض تركيز H⁺ في الوسط بعد ذلك، إلى استنفاد O₂ اثر تفاعله مع الالكترونات والبروتونات، حيث يعتبر المتقبل النهائي للبروتونات والالكترونات، حسب التفاعل التالي:



التفاعل الإجمالي بعد إضافة O₂ للوسط هو :

**ب - تجربة 2 :**

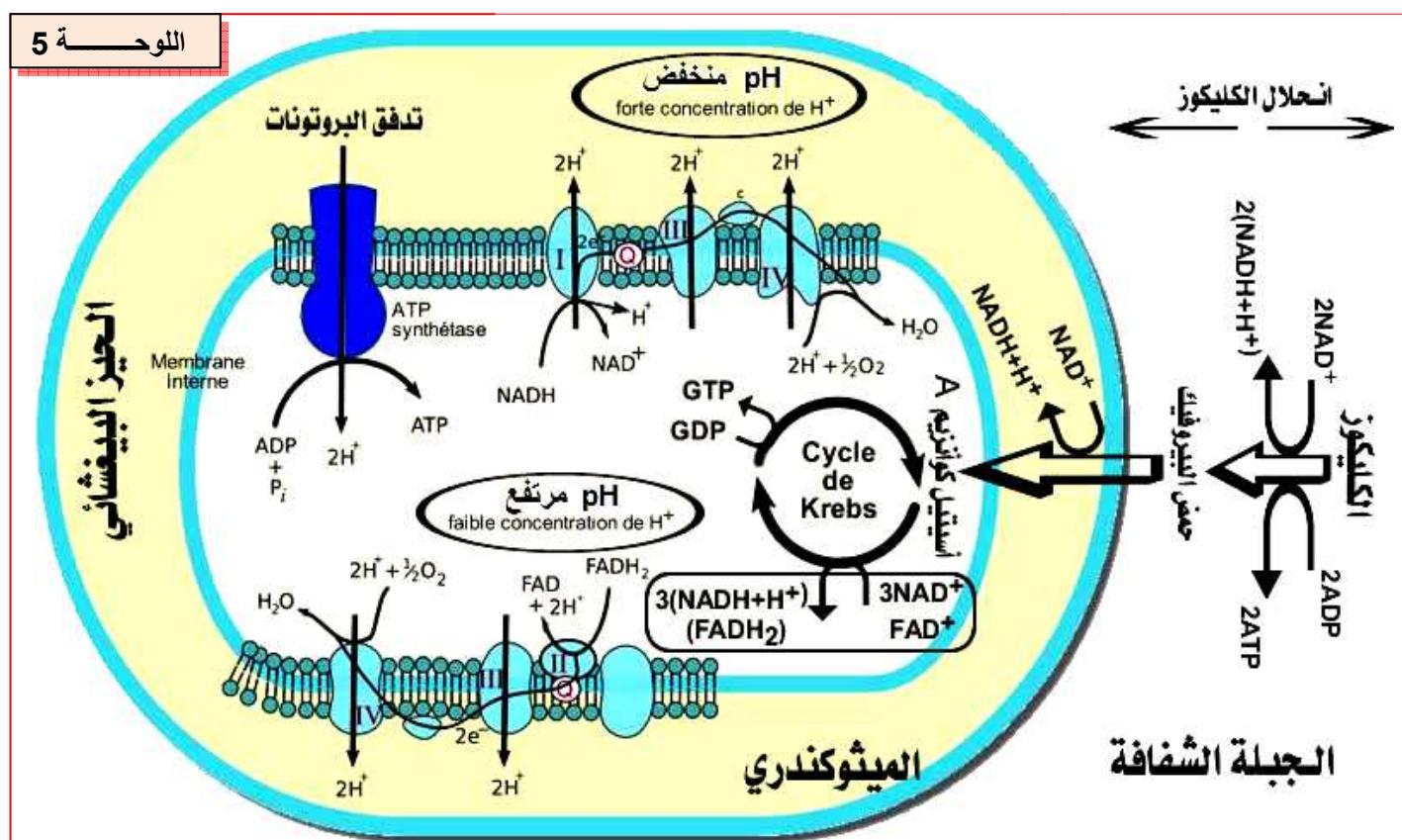
- ✓ تبين التجربة a أن فسفرة ADP إلى ATP، يتم على مستوى الكريات ذات شمراخ (ATP Synthétase). وتطلب هذه الفسفرة وجود فارق في تركيز H⁺ بين الحيز البيغشائي والماتريس، حيث يفوق تركيزه في الحيز البيغشائي، تركيزه في الماتريس.
- ✓ تبين التجربة b أن الغشاء الداخلي للميتوكندري ضروري لإنتاج ATP، فهو المسؤول عن خلق الفارق في تركيز H⁺، بين الحيز البيغشائي والماتريس، هذا الفارق في التركيز يعتبر ضرورياً لفسرة ADP إلى ATP من طرف الكريات ذات شمراخ.

C - خلاصة:

عند وجود متقبل للاكترونات (O_2), تتم أكسدة ($FADH_2$, $NADH_2$) (معط للاكترونات), الشيء الذي يعطي طرح للبروتونات H^+ , فترتفع نسبتها داخل الحيز البيغشائي. بفعل اختلاف تركيز H^+ من جهتي الغشاء الداخلي للميثوكندي، تتدفق هذه البروتونات إلى الماترييس عبر الكرات ذات شمراخ، والتي تستغل طاقة التدفق لتنتج ATP من خلال تثبيت مجموعة فوسفاتية على جزيئة ADP. تسمى هذه العملية التفسير المؤكسد. Phosphorylation oxydative

V - مقارنة الحصيلة الطاقية للتنفس والتخمر:**① قياس مردودية التنفس والتخمر :****أ- المردود الطaci للتنفس:**

اعتماداً على معلوماتك وعلى معطيات الوثيقة 2 لوحدة 5، حدد عدد جزيئات ATP المنتجة انطلاقاً من الأكسدة الكاملة لجزيئه واحدة من الكليكوز، في حالة التنفس. علماً أن أكسدة جزيئه واحدة من $NADH_2$ ، تمكن من تركيب ثلاثة جزيئات من ATP. وأكسدة جزيئه واحدة من $FADH_2$ ، تمكن من تركيب جزيئتين من ATP.



اعتماداً على معطيات الوثيقة أعلاه، حدد عدد جزيئات ATP المنتجة انطلاقاً من الأكسدة الكاملة لجزيئه واحدة من الكليكوز، في حالة التنفس. علماً أن أكسدة جزيئه واحدة من $NADH_2$ ، تمكن من تركيب ثلاثة جزيئات من ATP. وأكسدة جزيئه واحدة من $FADH_2$ ، تتمكن من تركيب جزيئتين من ATP. و أكسدة جزيئه GTP تتمكن من تركيب جزيئه واحدة من ATP . (أتم فراغات النص أسفله) إن الأكسدة الكاملة لجزيئه الكليكوز، تعطي :

- خلال احلال الكليكوز نحصل على + ATP + (NADH+H+) + حمض البيروفيك.
- خلال دورة Krebs يتكون + (FADH2) + (NADH+H+) + ATP . ادن بالنسبة لجزيئتين من حمض البيروفيك، الناتجتين عن احلال جزيئه واحدة من الكليكوز، يتكون + (FADH2) + (NADH+H+) + ATP . إن عدد ATP المركبة عند استهلاك جزيئه واحدة من الكليكوز هو:

إن الأكسدة الكاملة لجزيئه الكليكوز، تعطي :

- خلال انحلال الكليكوز نحصل على $2\text{ATP} + 2(\text{NADH}+\text{H}^+) + \text{جزيئين من حمض البيروفيك}$.
- خلال دورة Krebs يتكون $3(\text{NADH}+\text{H}^+) + 1(\text{FADH}_2) + 1\text{ATP}$. ادن بالنسبة لجزيئتين من حمض البيروفيك، الناتجتين عن انحلال جزيئه واحدة من الكليكوز، يتكون $8(\text{NADH}+\text{H}^+) + 2\text{ATP} + 2(\text{FADH}_2)$.
- إن عدد ATP المركبة عند استهلاك جزيئه واحدة من الكليكوز هو:

المجموع :
38 ATP

4 ATP	<	4 ATP
30 ATP	<	10 ($\text{NADH}+\text{H}^+$)
4 ATP	<	2(FADH_2)

نظرياً نحصل على ATP38 لكن في الواقع نحصل على ATP36 فقط لأن نوافل NADH الناتجة في الجبلة الشفافة لا تدخل إلى الميتوكوندري ولكن تعوض بنوافل FADH_2 باستثناء خلايا القلب والكبد حيث تعوض بنوافل NADH.

أحسب المردود الطاقي للتنفس، علماً أن الطاقة الإجمالية التي يمكن استخراجها من مول واحد من الكليكوز، تحت درجة حرارة 37 °C، وبوجود الأوكسجين، هي: $\text{KJ} 2860$ ، وأن حلمة مول واحد من ATP، يؤدي إلى تحرير طاقة تساوي $\text{KJ} 30$.

بما أن مول واحد من الكليكوز يركب ATP 38، فالطاقة التي يحررها مول واحد من الكليكوز هي: $(30.5 \times 38) = 1159 \text{ KJ}$

$$40.5 \% = 100 \times \frac{1159}{2860}$$

ادن المردود الطاقي للتنفس هو:

ب- المردود الطاقي للتخلّر:

أحسب المردود الطاقي للتخلّر، علماً أن استهلاك جزيئه واحدة من الكليكوز في حالة التخلّر اللبناني، يحرر فقط جزيئين من ATP.

$$2.13 \% = 100 \times \frac{(2 \times 30.5)}{2860}$$

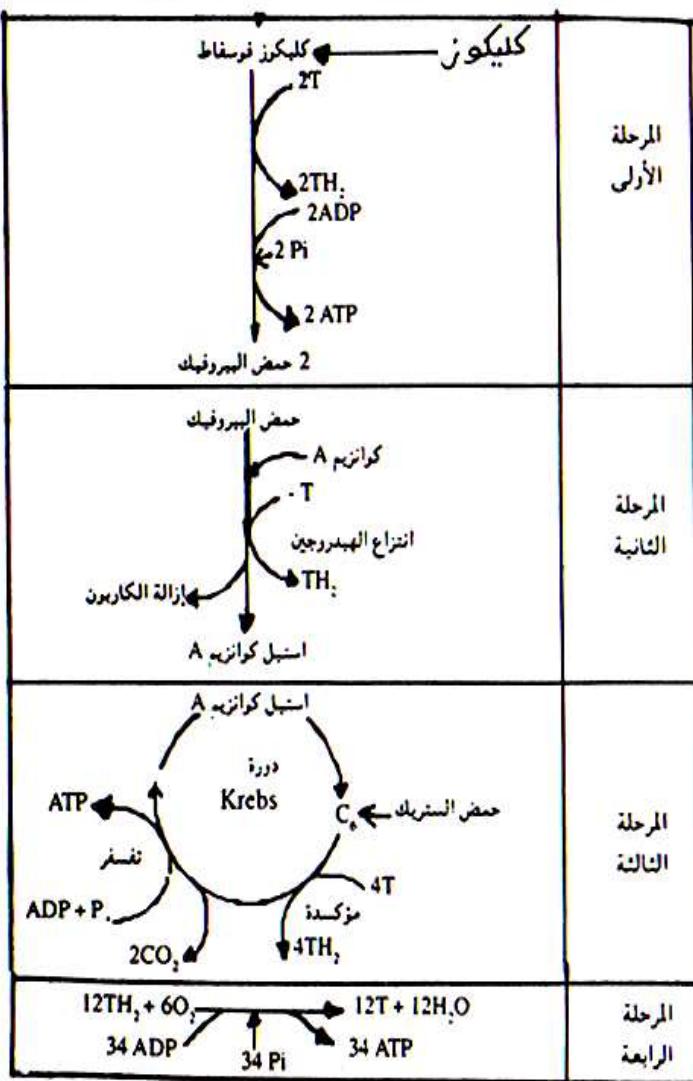
المردود الطاقي للتخلّر هو :

مقارنة وتفسير : ②

- أثناء التنفس يتحلل المستقلب (الكليكوز) كلياً، فيطرح مجموع الطاقة الكامنة فيه، على شكل طاقة كيميائية (1159 KJ)، وطاقة حرارية (1701 KJ)، مع تكوين حالة معدنية CO_2 () $\text{H}_2\text{O} + \text{خالية من الطاقة}$.

- أثناء التخلّر، لا يتحلل المستقلب (الكليكوز) كلياً وبالتالي لا يطرح إلا جزء من الطاقة الكامنة () 167 KJ ، جزء منها على شكل طاقة كيميائية (61 KJ)، وجزء على شكل طاقة حرارية () 106 KJ ، مع حالة عضوية (حمض لبنى)، مازالت تحتوي على طاقة كامنة. $(2860 - 167) / 2 = 1346.5 \text{ KJ/ac.lactique}$)

تمرين:



تمثل الوثيقة جانب المراحل الأساسية لهدم الكليكوز داخل الخلية العية، ويشير الحرف T إلى ناقل الهيدروجين.

1- عدد المستوى الخلوي الذي تم فيه كل مرحلة من مراحل جدول الوثيقة جانب.

2- عين ناقل الهيدروجين المتداخل في المرحلة الأولى واكتب التفاعل الذي يحصل على مستوى في هذه الحالة.

3- اعتماداً على معلوماتك وعلى معطيات الجدول، حدد المراحل المشتركة بين التنفس الخلوي والتخمر اللبناني.

4- حدد دور الأكسجين المستهلك والمرحلة التي يتدخل فيها.

5- أحسب الحصيلة الطاقية (عدد مولات ATP) الناتجة عن هدم الكلى لجزيئة الكليكوز.

6- اعتماداً على معلوماتك وعلى المعطيات السابقة، قارن المردودية الطاقية لكل من التنفس الخلوي والتخمر اللبناني علماً أن :

- حملة مول من ATP تحرر 30,5 kJ وان الطاقة الكلية الكامنة في مول من الكليكوز تساوي 2860 kJ.

- مولا من الكليكوز يعطي مول من ATP عن طريق التخمر اللبناني.

حل التمرين :

- المرحلة الأولى : 2 ATP

- المرحلة الثالثة : 2 ATP

- المرحلة الرابعة : 34 ATP

* الحصيلة الطاقية الإجمالية هي : 38 ATP.

- المردودية الطاقية للتنفس :

$$\frac{38 \times 30,5 \times 100}{2860} = 40,5\%$$

- المردودية الطاقية للتخمر اللبناني :

$$\frac{2 \times 30,5 \times 100}{2860} = 2,1\%$$

إذن المردودية الطاقية للتنفس أهم بكثير من المردودية الطاقية للتخمر.

1- المستوى الخلوي الذي تم فيه :

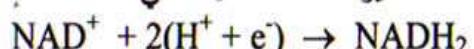
* المرحلة الأولى هو الجبلة الشفافة.

* المرحلة الثانية والمرحلة الثالثة هو الماتريس.

* المرحلة الرابعة هو الغشاء الداخلي للميتوكوندري.

2- ناقل الهيدروجين المتداخل في المرحلة الأولى هو

NAD⁺ كما يوضحه التفاعل التالي :



3- المرحلة المشتركة بين التنفس الخلوي والتخمر اللبناني هي المرحلة الأولى.

4- يتحدد دور الأكسجين المستهلك في كونه متقبل نهائي لبروتونات الهيدروجين، ويتدخل في المرحلة الرابعة.

5- عدد مولات ATP الناتجة عن هدم الكلى لجزيئة الكليكوز هو :