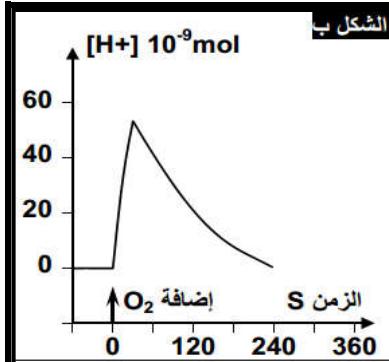


التأكسدات التنفسية ودورها في إنتاج ATP

يتعرض حمض البيروفيك إلى هدم كلي داخل الميتوكندري مصحوب باستهلاك ثاني الأوكسجين. للتعرف على آليات هدم حمض البيروفيك وتحويل الطاقة الكيميائية الكامنة به إلى ATP نقترح دراسة المعطيات التالية:

المعطيات

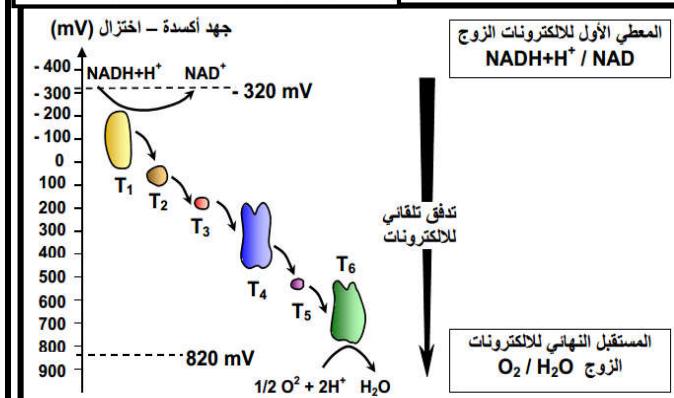


الوثيقة 2 : العلاقة بين احتزال O_2 وتدفق H^+

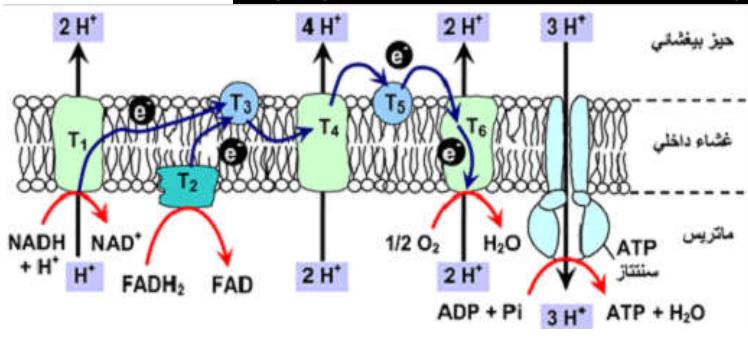
تم وضع ميتوكندريات في شكل محلول عالي في وسط مغلق خال من الأوكسجين O_2 ، ثم تم تبعي تغير تركيز البروتونات H^+ قبل وبعد إضافة الأوكسجين (الشكل أ).

يتميز الغشاء الداخلي للميتوكندري بوجود بروتينات تسمى السلسلة التنفسية (T) ، تتميز هذه الجزيئات باختلاف جهد الأكسدة احتزال الخاص بها، الشيء الذي يمكنها من تقبل و إعطاء الإلكترونات. يمثل الشكل (ب) مسار الإلكترونات عبر السلسلة التنفسية حسب تغير جهد أكسدة - احتزال.

ملحوظة : التدفق النفاياني للإلكترونات عبر السلسلة التنفسية يرافعه تحرير للطاقة.



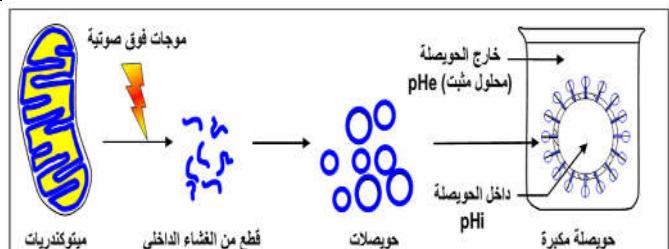
الوثيقة 4 : تفاعلات السلسلة التنفسية : التفسير المؤكّد



التجربة a: تخضع ميتوكندريات معزولة لوموجات فوق صوتية تؤدي إلى تقطيعها وجعل أعراض الغشاء الداخلي تتقلب وتكون حويصلات مغلقة، تكون الكرات ذات شمراح المرتبطة بها موجهة نحو الخارج. توضع هذه الحويصلات بحضور ADP وPi في محليل مختلف من حيث pH.

الوثيقة 3 : الكشف عن شروط تركيب ATP
المعطيات والنتائج مبينة في الرسم أسفله:

- إذا كان pH الداخلي (pH) أصغر من pH الخارجي (pHe)، نلاحظ تفسير ADP.
- إذا كان pH الداخلي (pH) يساوي pH الخارجي (pHe)، نلاحظ عدم تفسير ADP.



استئثار المعطيات

- صف مراحل هدم حمض البيروفيك داخل ماترييس الميتوكندري مع الاشارة إلى نوع التفاعلات المسؤولة عن هذا الهدم ، ثم استنتج الحصيلة الطافية لهدم جزيئة واحدة من حمض البيروفيك. (وثيقة 1)
- انطلاق من دراستك للوثيقة 2 الشكل (أ) حدد تأثير O_2 على تركيز H^+ (الشكل أ) ثم اقتصر تفسيراً لذلك.
- حدد من خلال الشكل (ب) الوثيقة 2 اتجاه تنقل الإلكترونات مفترحاً تفسيراً لهذا المسار.
- استخرج شروط تركيب ATP من خلال دراستك للوثيقة 3.
- صف مراحل الأكسدة التنفسية لنوافل الإلكترونات والبروتونات على مستوى السلسلة التنفسية للغشاء الداخلي للميتوكندري مبيناً دور ممال البروتونات في تركيب ATP. (الوثيقة 4)