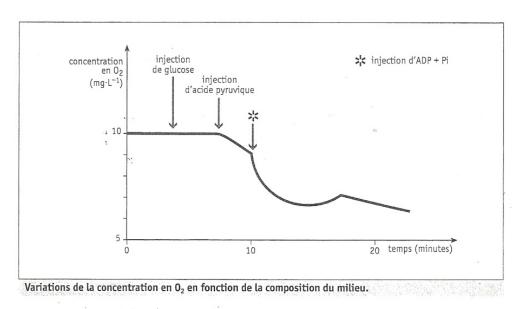
### Les étapes de la respiration

# Doc 1 : Identification des premières étapes de la respiration cellulaire

▶ Pour identifier les étapes de la respiration cellulaire, source d'ATP au niveau de la mitochondrie, 2 composés organiques sont introduits successivement dans une suspension de mitochondries : le glucose, glucide à 6 carbones puis l'acide pyruvique, composé à 3 carbones, naturellement présent dans le hyaloplasme des cellules.

Un mélange ADP + Pi est ensuite injecté dans le

Au cours de cette expérience, la concentration en  ${\sf O_2}$  est un indicateur de l'intensité du processus de la respiration.



# Doc 2 : Les réactions chimiques dans la matrice

- Certains traitements permettent d'isoler les différentes fractions de la mitochondrie. Ces dernières sont placées en présence de pyruvate et/ou d'O<sub>2</sub> et la présence de CO<sub>2</sub> est recherchée.
- Dertains composés absorbent différemment les longueurs d'onde selon qu'ils sont à l'état oxydé ou réduit.
- $\blacktriangleright$  Ainsi, R'H $_2$  absorbe les longueurs d'onde à 350 nm alors que R' ne les absorbe pas.
- La réduction de composés R' en R'H<sub>2</sub> est recherchée en incubant différentes substances impliquées dans la respiration et en suivant l'absorbance à 350 nm.
- L'<mark>oxydation</mark> du pyruvate en CO<sub>2</sub> est due à un ensemble de réactions d'oxydoréduction formant une suite cyclique de réactions appelées <mark>cycle de Krebs</mark>.

Structure étudiée	Ajout de pyruvate	Ajout de pyruvate et de dioxygène
Membrane	Pas de CO <sub>2</sub>	Pas de CO <sub>2</sub>
externe	produit	produit
Membrane	Pas de CO <sub>2</sub>	Pas de CO <sub>2</sub>
nterne	produit	produit
Matrice	Dégagement de CO <sub>2</sub>	Dégagement de CO <sub>2</sub>

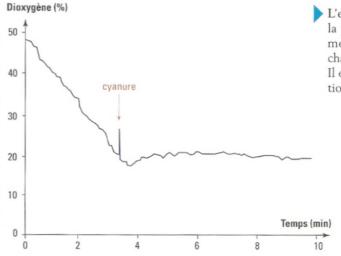
 Étude du dégagement de CO<sub>2</sub> par les différentes fractions mitochondriales.

Solutions testées	Absorbance à 350 nm
Composé oxydé R'	0
Composé réduit R'H <sub>2</sub>	0,35
Protéines de la matrice + R'	0
Protéines de la matrice + glucose + R'	0
Protéines de la matrice + pyruvate + R'	0,25

Mesures de l'absorbance à 350 nm te différentes solutions.

#### Doc 3 : Consommation en dioxygène par des mitochondries en absence et en présence de cyanure

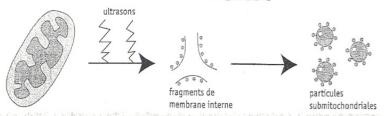
 Les composés réduits RH<sub>2</sub> formés dans la matrice mitochondriale sont utilisés dans la troisième et dernière étape de la respiration.



- Au cours de cette troisième étape, les composés réduits
   RH<sub>2</sub> sont, en présence de O<sub>2</sub>, ré-oxydés en R + 2H<sup>+</sup>
   +2e<sup>-</sup> dans la membrane interne des mitochondries.
- L'expérience. Le cyanure est un poison métabolique qui a la propriété de bloquer le transport des électrons dans la membrane interne des mitochondries (au niveau d'une chaîne de transport d'électrons appelée chaîne respiratoire). Il est possible d'étudier les effets du cyanure sur une solution enrichie en mitochondries (ci-contre).

## Doc 4: Production d'ATP dans la mitochondrie

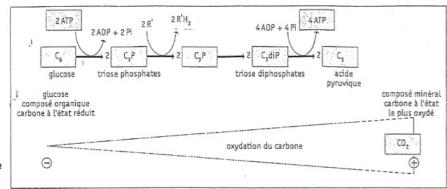
▶ Les particules submitochondriales, petits sacs de 100 nm de diamètre, sont obtenues à partir de fragments retournés de membranes internes de mitochondries. Les sphères incluses dans cette membrane ne sont plus en contact avec la matrice mais avec un milieu expérimental. Il contient de l'O₂, des composés réduits R'H₂, de l'ADP et du Pi.



Expérience sur des particules mitochondriales.

conditions	résultats synthèse d'ATP et réoxydation des R'H2 en R'	
particules submitochondriales		
particules submitochondriales sans les sphères	pas de synthèse d'ATP mais réoxydation des R'H <sub>2</sub> en R'	
particules submitochondriales sans les sphères, mais ajout de sphères isolées dans le milieu	synthèse d'ATP et réoxydation des R'H <sub>2</sub> en R'	

### Doc 5: Bilan



a. 1<sup>re</sup> étape : l'oxydation du glucose en acide pyruvique.

#### ► 1<sup>re</sup> étape : la glycolyse, oxydation du glucose en acide pyruvique

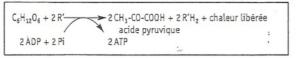
- Elle se déroule dans le hyaloplasme. Le dioxygène du milieu n'intervient pas.
- C'est un ensemble de réactions d'oxydoréductions qui nécessitent l'intervention de composés R', accepteurs de H+ et d'électrons. Ces composés sont réduits en R'H<sub>2</sub>.
   Une partie de l'énergie libérée par ces réactions enzymatiques est couplée à la synthèse de 2 moles d'ATP à partir d'ADP et Pi.

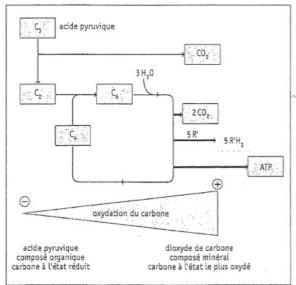
#### ▶ 2º étape : décarboxylations oxydatives de l'acide pyruvique

- Elle a lieu dans la matrice de la mitochondrie. L'acide pyruvique est totalement oxydé en CO<sub>2</sub>, la forme la plus oxydée de l'élément carbone. Ces oxydoréductions font encore intervenir des accepteurs d'électrons et d'H+, les R'. Ils sont réduits en R'H<sub>2</sub>.
- Une partie de l'énergie libérée par ces réactions enzymatiques est couplée à la synthèse d'1 mole d'ATP par mole d'acide pyruvique.
- composé organique :
  E potentielle
  composé R' oxydé, R'H<sub>2</sub> réduit :
  E d'oxydoréduction
  ATP : E de liaison phosphate
  composé minéral : E = 0

E : énergie chimique

• Bilan de cette 1re étape pour 1 mole de glucose oxydée :





 b. 2º étape : des réactions de décarboxylations et d'oxydations de l'acide pyruvique.

• Bilan de cette 2º étape pour 1 mole de glucose oxydée :

```
2 CH<sub>3</sub>-CO-COOH + 10 R'+ 6 H<sub>2</sub>O 6 CO<sub>2</sub> + 10 R'H<sub>2</sub> + chaleur libérée 2 ADP + 2 Pi 2 ATP
```