SV-E – Le métabolisme celllulaire

Chapitre 3 – Le devenir de la matière organique



Source: https://animauxinfo.com

Les 3 devenirs possibles de la matière organique

• l'exploitation de l'énergie chimique = CATABOLISME

- l'utilisation dans la synthèse de constituants = ANABOLISME qui assurent :
 - le maintien en vie des cellules par renouvellement des molécules usagées et la croissance
 - le stockage de réserves

1. Le catabolisme, exploitation de l'énergie chimique de la matière organique

1.1. La glycolyse, une voie universelle d'oxydation cytosolique

La glycolyse : phase d'investissement

Glucose + ATP
$$\xrightarrow{Hexokinase}$$
 G6P + ADP \downarrow F6P + ATP $\xrightarrow{PFK1}$ F1-6BP \downarrow F6P = glucose 6-phosphate F1-6BP = fructose 6-phosphate GAP = glycéraldéhyde 3 phosphate DHAP = dihydroacétone phosphate

Investissement de 2 ATP

La glycolyse : phase de remboursement

Remboursement de 2 ATP et 1 NADH,H⁺ par GAP

Bilan

$$C_6H_{12}O_6 + 2 ADP + 2 Pi + 2 NAD^+$$



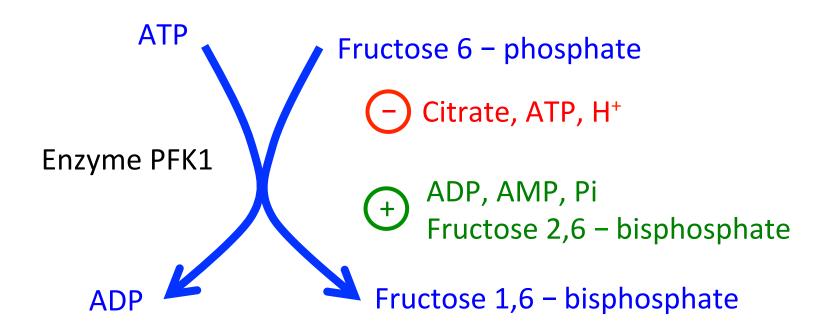
2 CH₃COCOOH + 2 ATP + 2 NADH,H⁺

phase endergonique : 2 ATP utilisés

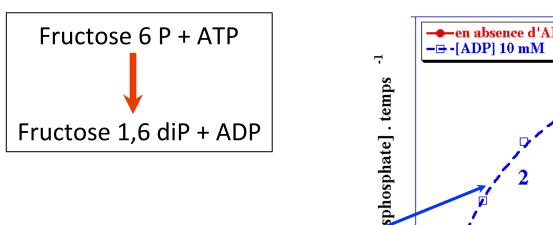
phase exergonique : 2 NADH, H^+ et 2 x 2 = 4 ATP

bilan net par glucose: 2 NADH,H+ et 2 ATP

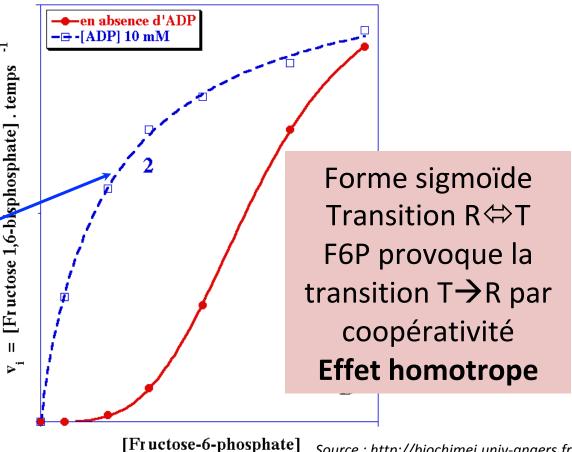
Les effecteurs de la PFK1



La PFK1, une enzyme allostérique

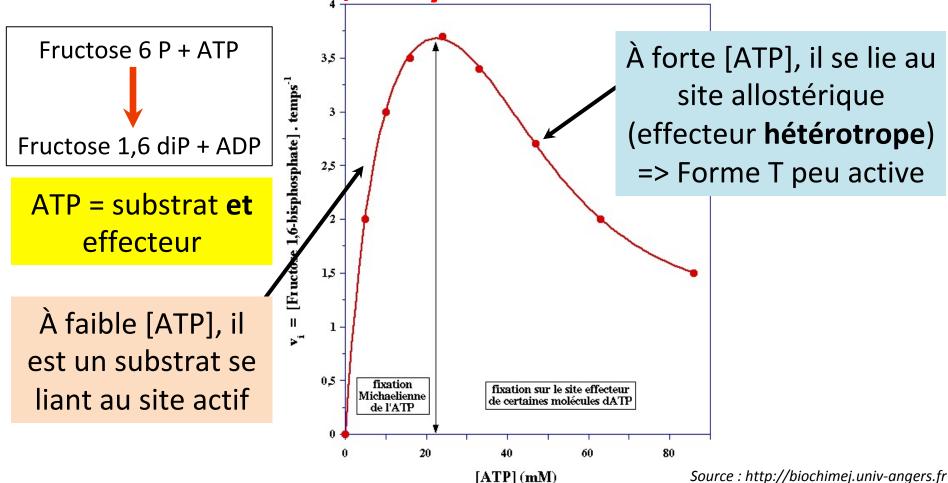


Cinétique michaélienne : l'ADP induit la transition T→ R même sans substrat Plus d'effet coopératif visible

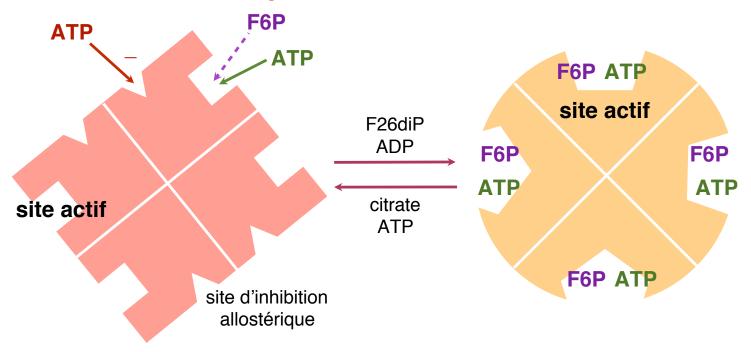


Source: http://biochimej.univ-angers.fr

La PFK1, enzyme sous contrôle



La PFK1 possède deux formes



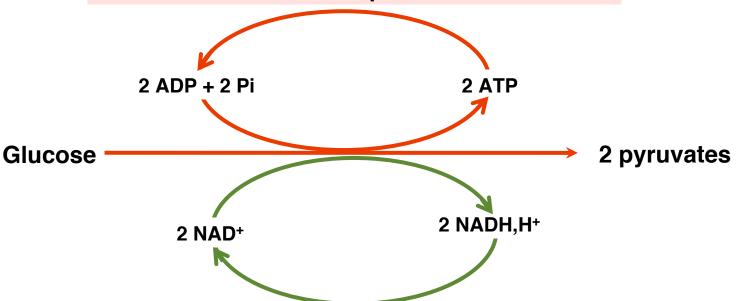
Forme T : l'ATP en forte concentration se fixe dans le site allostérique et limite l'accès du F6P au site actif.

Forme R : le site actif est très accessible pour F6P et ATP

Source: C. Escuyer

Poursuite de la glycolyse

consommation de l'ATP par l'activité cellulaire

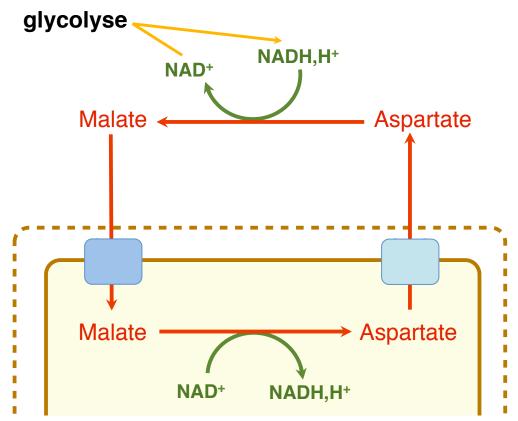


Régénération du NAD+ par deux voies possibles :

- réoxydation au niveau de la mitochondrie si présence de dioxygène ;
- réoxydation par transferts des électrons vers le pyruvate = **fermentation**, en cas d'absence de dioxygène.

Régénérer le NAD⁺ en aérobie

Système navette malate - aspartate



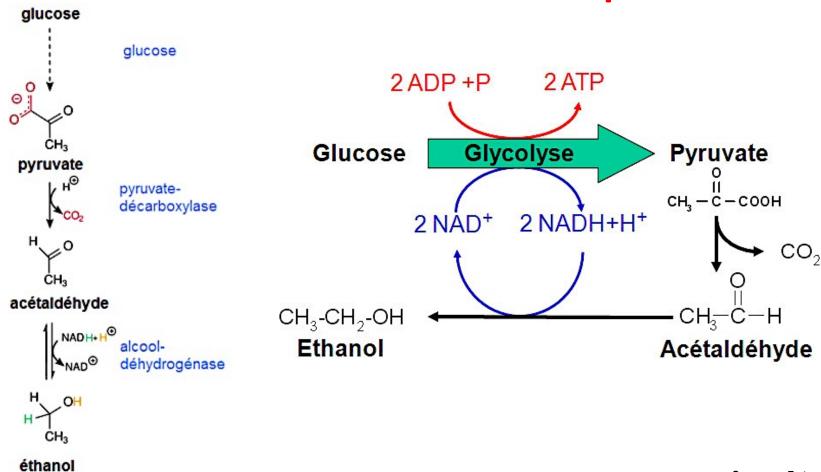
mitochondrie

Source : C. Escuyer

1. Le catabolisme, exploitation de l'énergie chimique de la matière organique

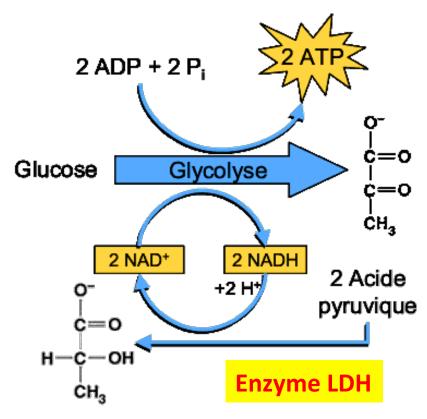
1.2. La fermentation : une poursuite de glycolyse sans libération d'énergie

La fermentation alcoolique



Source: Futura Sciences

La fermentation lactique



2 Acide lactique

Le rendement de la glycolyse + fermentation

Une mole de glucose représente 2860 kJ par son oxydation complète.

On ne récupère que 2 mol d'ATP = 61 kJ

soit 2 % de rendement ! Mais la glycolyse est rapide.

La diversité des fermentations

Fermentation	type d'aliment concerné	Micro-organisme mis en jeu
lactique	yaourt, choucroute, saucisson, levain, certains fromages	Lactobacillus, Lactococcus, Streptococcus
malolactique	travail du vin rouge	Oenococcus
alcoolique	boissons alcoolisées	Saccharomyces cerevisae, Candida utilis
acétique	vinaigre	Acetobacter
propionique	fromages à pâte cuite	Propionibacterium
butyrique	odeur piquante des fromages	Clostridium butyricum

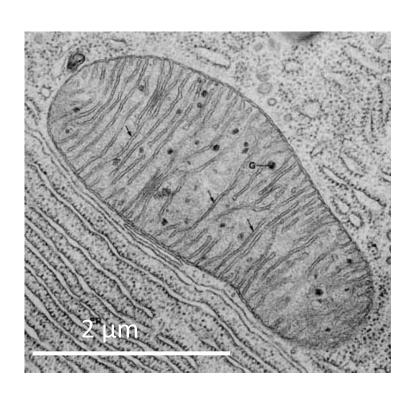
Les plantes possèdent rarement de glucose mais de l'amidon. Donc on utilise le malt = orge germé car l'amidon est hydrolysé en glucose au moment de la germination.

La fermentation acétique, découverte par Pasteur, nécessite du dioxygène.

1. Le catabolisme, exploitation de l'énergie chimique de la matière organique

1.3. Le métabolisme oxydatif de la mitochondrie

La mitochondrie, organite semi-autonome

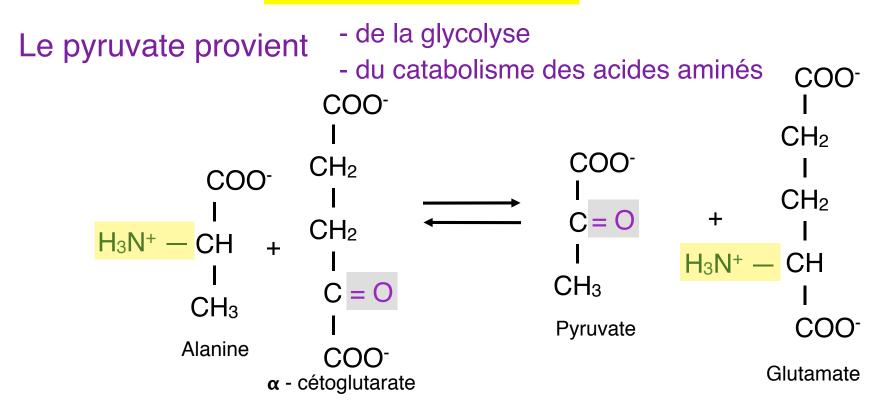


MITOCHONDRIE

organite semi-autonome de 3 μ m division binaire milieu réactionnel = matrice ADN, ribosomes, enzymes membrane externe perméable membrane interne à replis (crêtes) présence de transporteurs d'électrons et d'ATP synthase

La formation d'acétyl coenzyme A...

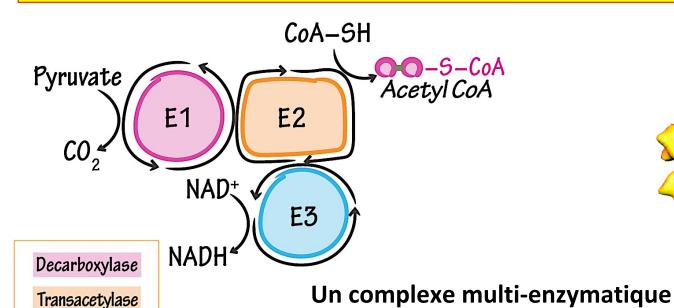
... à partir du pyruvate

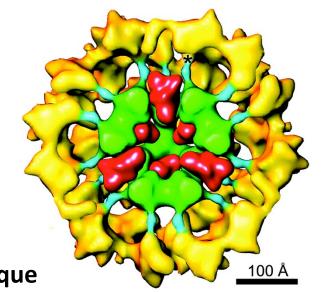


possible avec Cystéine, Glycine, Sérine, Thréonine et Tryptophane

Du pyruvate à l'acétyl-coenzyme A

pyruvate + HS-CoA + NAD+ ----> Acétyl-CoA + CO₂ + NADH,H+





- Série de réactions en séquence
- Minimisation des réactions parasites
 - Régulation coordonnée

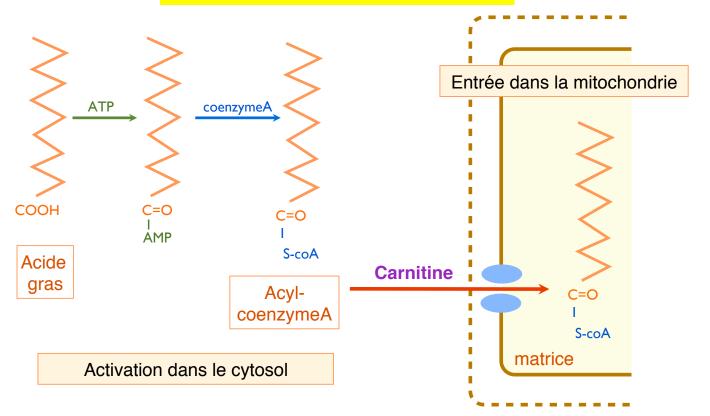
Source: https://www.drawittoknowit.com

Dehydrogenase

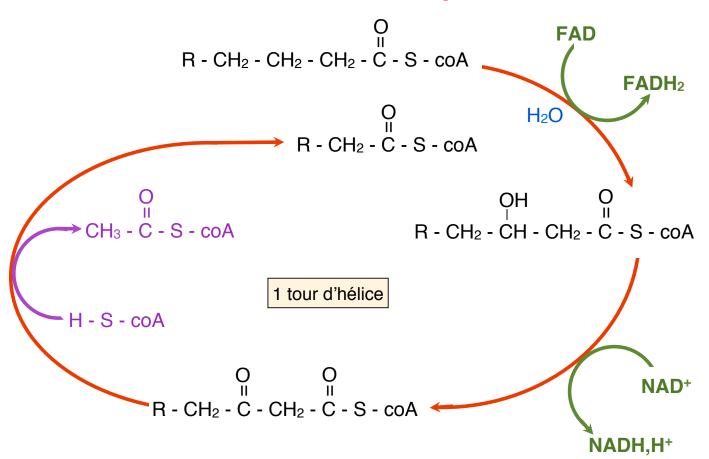
Source: Zhou et al, PNAS 2001

La formation d'acétyl coenzyme A...

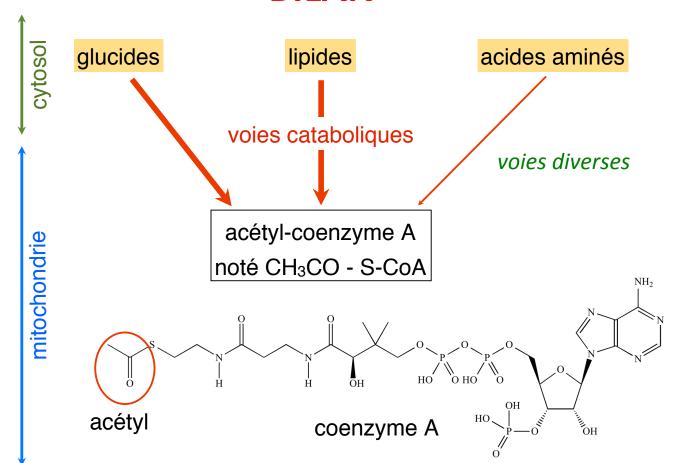
... à partir des acides gras



L'hélice de Lynen

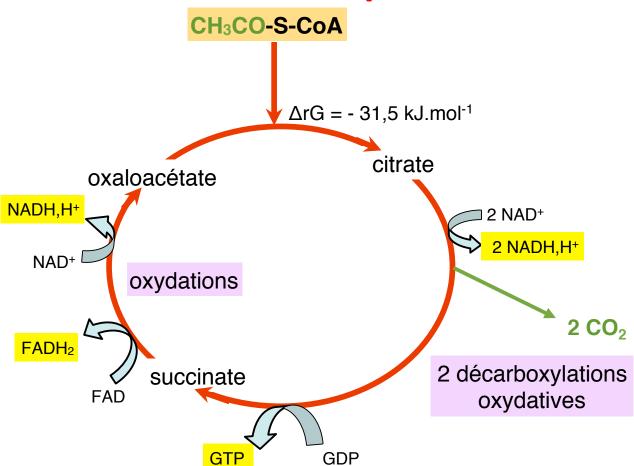


BILAN



Source : C. Escuyer

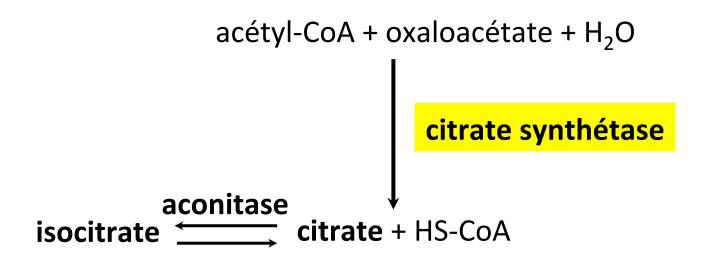
Version simplifiée



Source: C. Escuyer

L'entrée dans le cycle de Krebs

Condensation de l'acétyl-coenzyme A et de l'oxalo-acétate en citrate



L'énergie nécessaire à la condensation est fournie par rupture de la liaison thioester de l'acétyl-CoA. $\Delta rG = -31.5 \text{ kJ.mol}^{-1}$

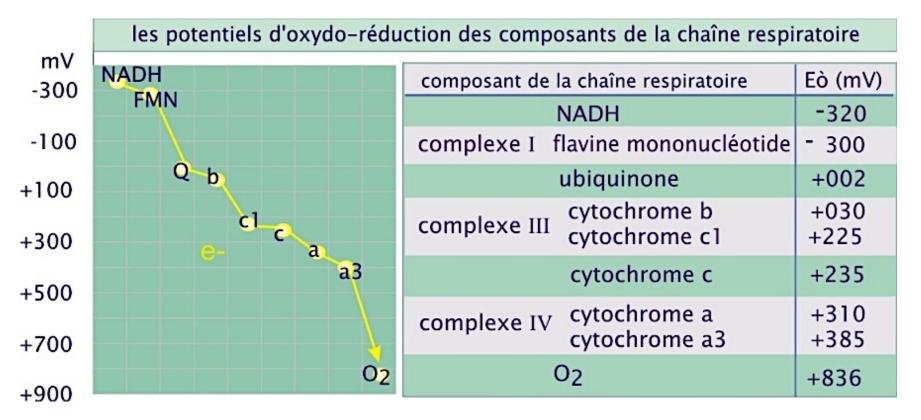
BILAN

Acétyl-coenzyme A + 3 NAD $^+$ + FAD + 2 H_2O + GDP + Pi

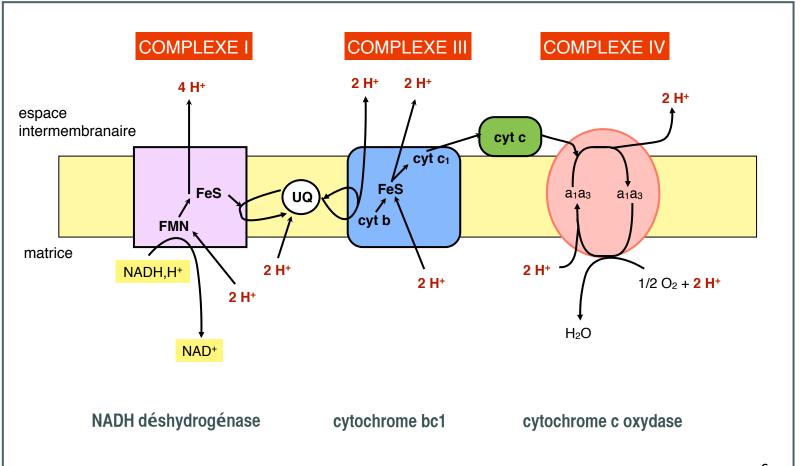
Coenzyme A + 3 NADH,H⁺ + FADH₂ + GTP + 2 CO₂

Nombreux couplages chimio-chimiques basés sur le coenzyme A

Les potentiels rédox associés

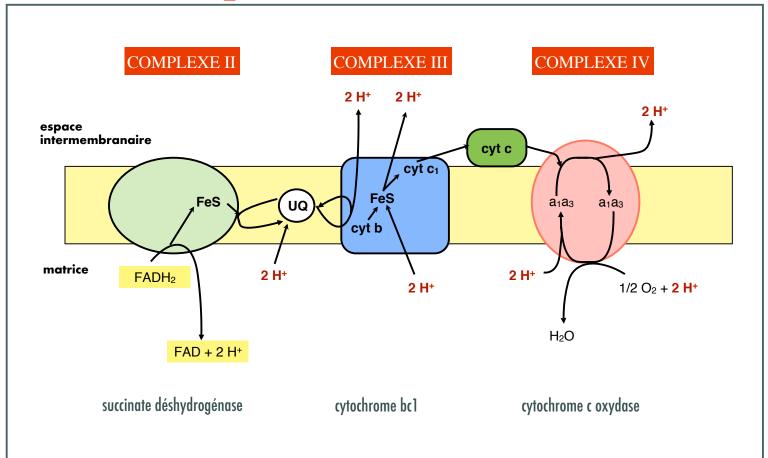


Le NADH,H⁺ s'oxyde sur la membrane

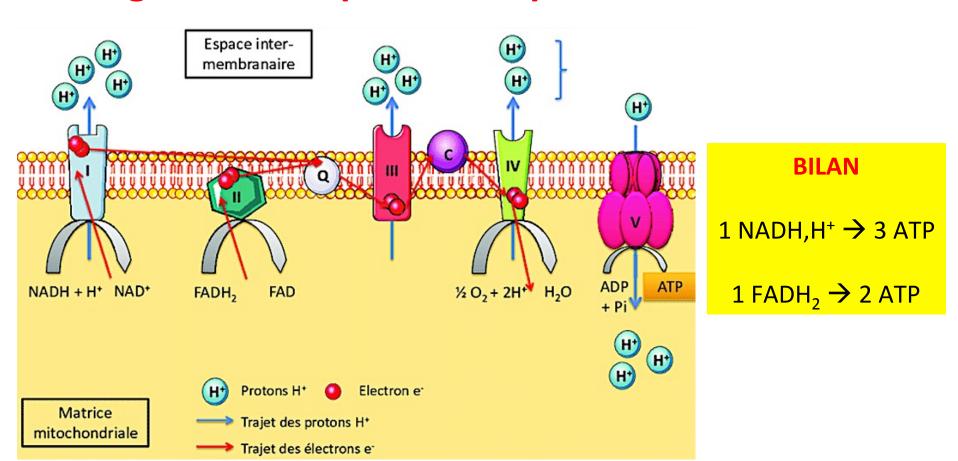


Source : C. Escuyer

Le FADH₂ s'oxyde sur la membrane

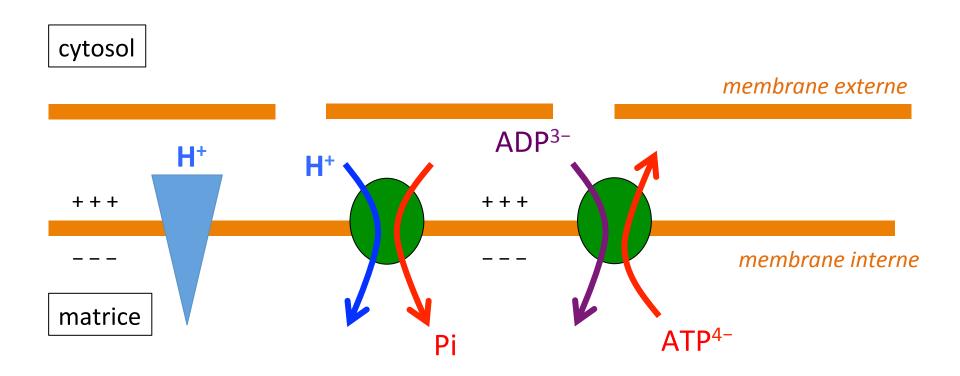


Un gradient de protons exploitable en découle



Source : thèse de C. Villedieu

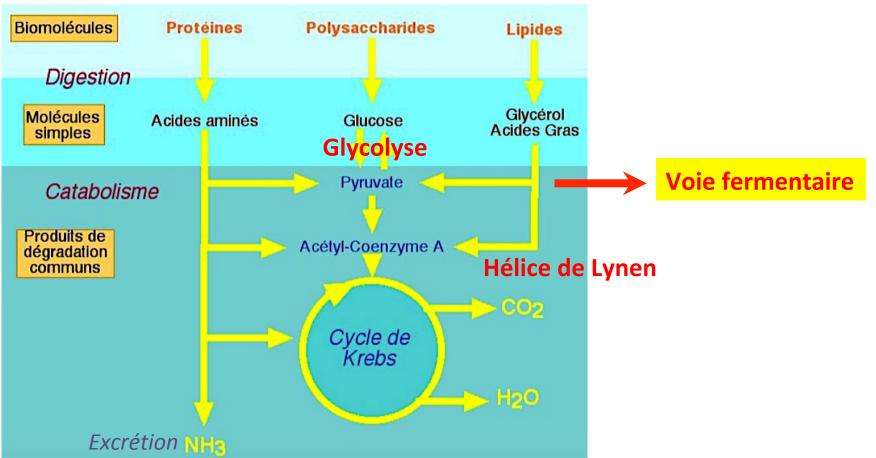
Exportation de l'ATP formé



1. Le catabolisme, exploitation de l'énergie chimique de la matière organique

1.4. Bilan: rendements des voies

Diverses voies possibles...



Avec des rendements différents

Calculer le rendement des voies suivantes

- Glycolyse + fermentation
 - 2 ATP produits soit 2 % de l'énergie du glucose (61 kJ.mol⁻¹ pour un glucose de 2860 kJ.mol⁻¹)
- Glycolyse + respiration mitochondriale
- ➤ Voie des acides gras (à partir d'un acide gras à 6 C)

Glycolyse + cycle de Krebs

glycolyse 2 ATP + 2 NADH,H+ réoxydés sur la membrane mitochondriale formation de 2 acétyl-coenzyme A : 2 NADH,H+ soit 6 ATP

cycle de Krebs x 2 : 6 NADH,H+ soit 18 ATP

2 FADH₂ soit 4 ATP

2 ATP

total : 38 ATP soit 38 % de l'énergie du glucose

Oxydation d'un acide gras à 6 carbones

consommation d'un ATP pour activer l'acide gras dans le cytosol formation de 3 acétyl-coenzyme A en 2 tours d'hélice : 2 NADH,H+ soit 12 ATP et 2 FADH₂ soit 4 ATP

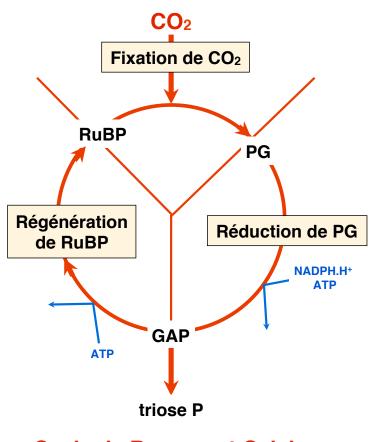
cycle de Krebs x 3 : 9 NADH,H+ soit 27 ATP

3 FADH₂ soit 6 ATP

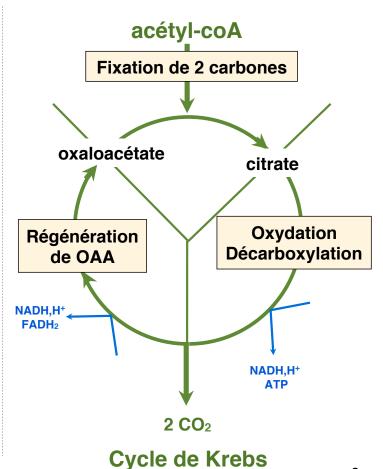
3 ATP

total: 45 ATP

Bilan



Cycle de Benson et Calvin

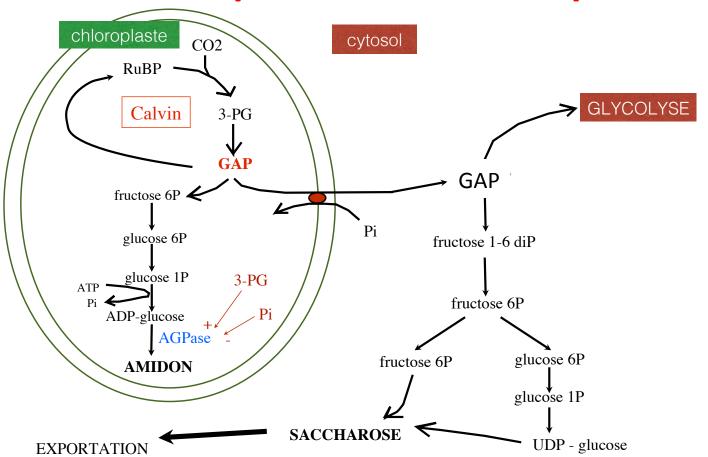


Source : C. Escuyer

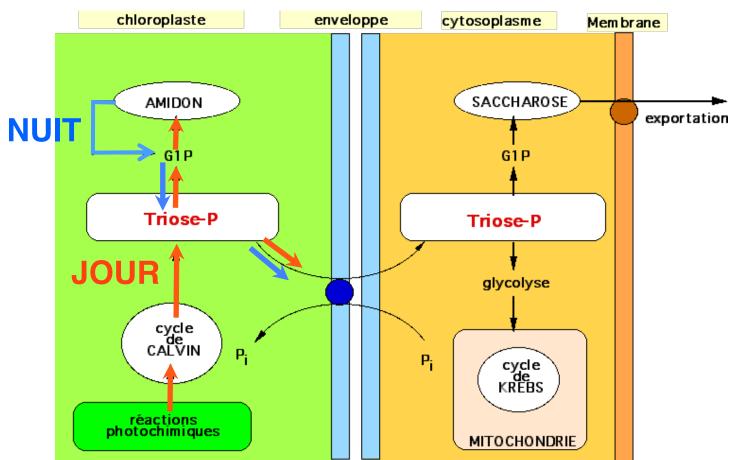
2. La distribution et le stockage de la matière organique

2.1. Des molécules distribuées et stockées dans le végétal

Le chloroplaste stocke ou exporte



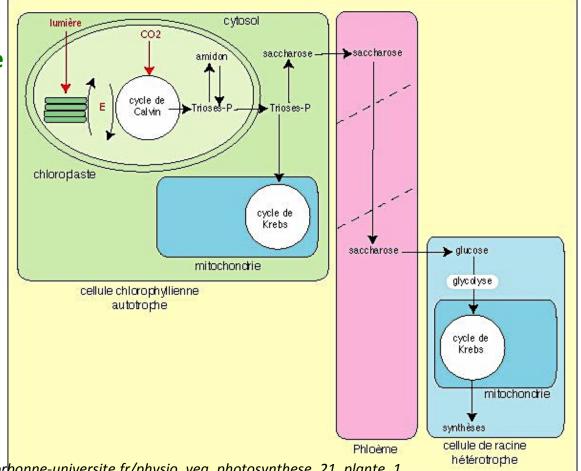
Une régulation jour-nuit



Source: https://rnbio.upmc.fr/physio_veg_photosynthese_20_cellule_3

De la cellule autotrophe à la cellule hétérotrophe

Cellule source



Cellule puits

Source: https://rnbio.sorbonne-universite.fr/physio_veg_photosynthese_21_plante_1

Stockage et déstockage de l'amidon

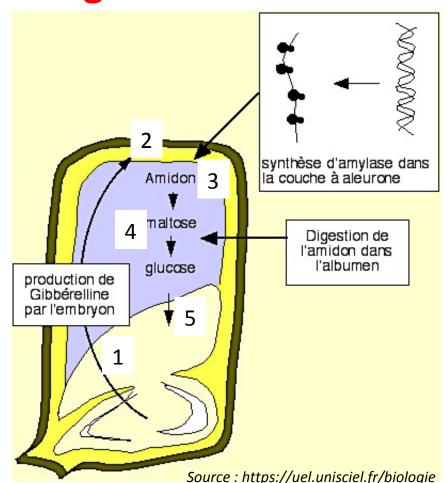
L'amidon est produit en 2 ou 3 étapes : ADP-G phosphorylase ADP-glucose + PPi $ADP-glucose + amidon(n) \xrightarrow{Amidon synthase} ADP + amidon(n+1)$

Ramification éventuelle pour l'amylopectine sur le carbone 6 par l'enzyme de branchement.

Le déstockage met en jeu deux enzymes : α-amylase et maltase.

Le déstockage se fait à la germination

- 1) Libération de gibbérellines par l'embryon
- Action des gibbérellines sur la couche de réserve protéique qui synthétise amylase et maltase
- 3) Diffusion de l'amylase et la maltase vers l'albumen, réserve d'amidon
- 4) Hydrolyse de l'amidon
- Diffusion des glucoses libérés vers l'embryon en croissance



2. La distribution et le stockage de la matière organique

2.2. Des molécules distribuées et stockées chez un animal

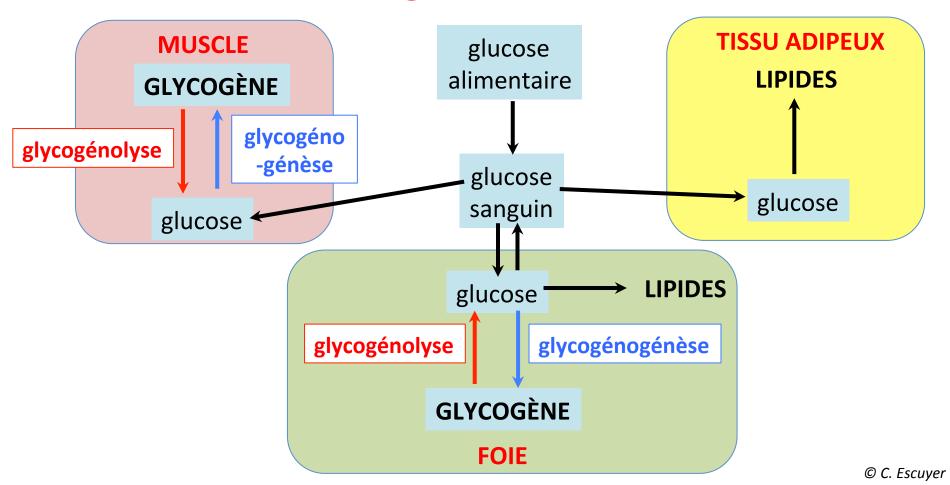
Le sang véhicule les nutriments

Constituant	Concentration en g.L ⁻¹
Eau	910
Protéines	69
Lipides	5
Glucose	1
NaCl	7
Urée	0,3
Phosphates, HCO ₃	1

Quel stock de glucose dans le sang? Quel stock de lipides dans le sang?

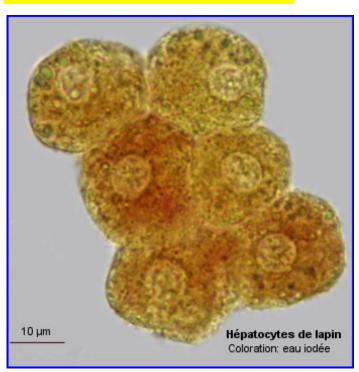
Source: crdp-versailles

Le stockage chez un animal

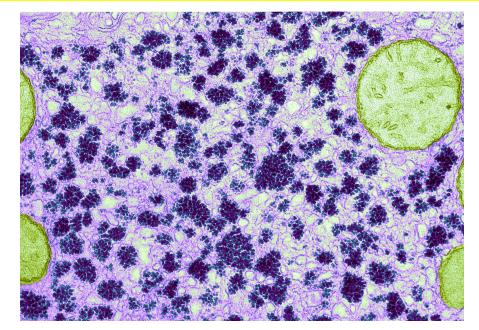


Le glycogène est produit dans le cytosol

Cellules hépatiques Cellules musculaires

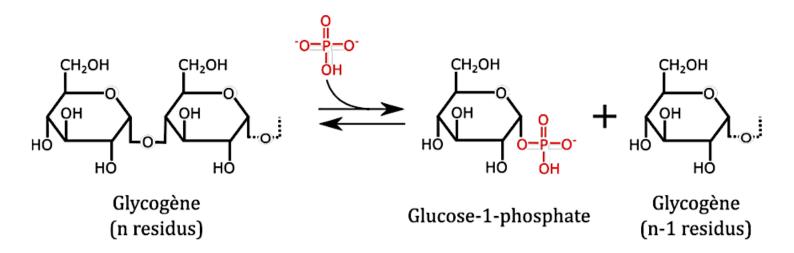


La glycogène synthase catalyse la formation des liaisons $\alpha 1$ -4 et l'enzyme branchante les liaisons $\alpha 1$ -6



Source : Jean-Jacques Auclair Source : Science Photo Fawcett

Le déstockage par la glycogène phosphorylase

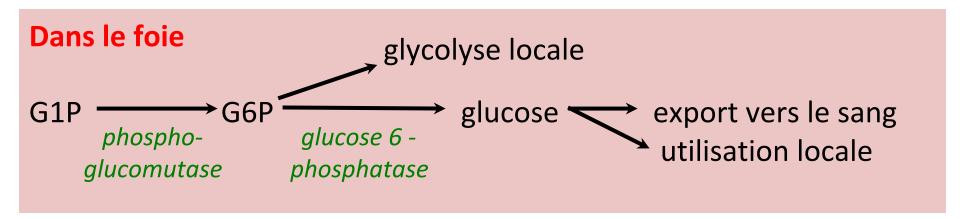


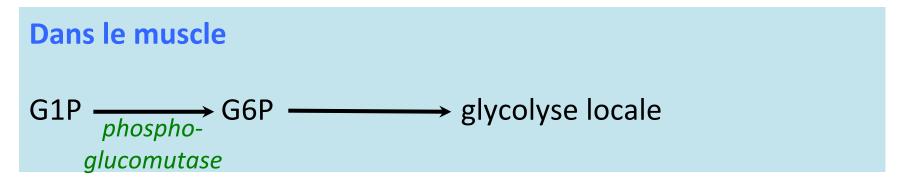
Glycogène phosphorylase GPase : enzyme qui hydrolyse le glycogène

3 isoformes: GPm (muscle) – GPh (foie) – GPc (cerveau)

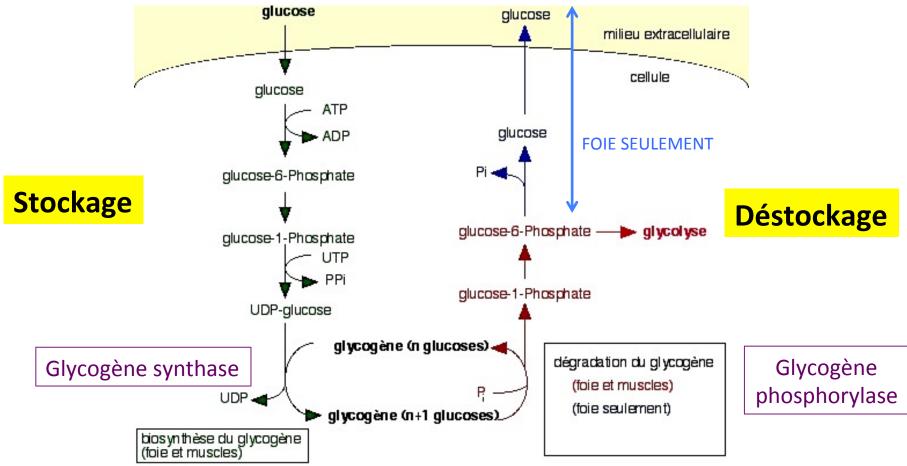
Source : thèse de C. Mathieu, 2016

Devenir du glucose G1P issu de glycogénolyse



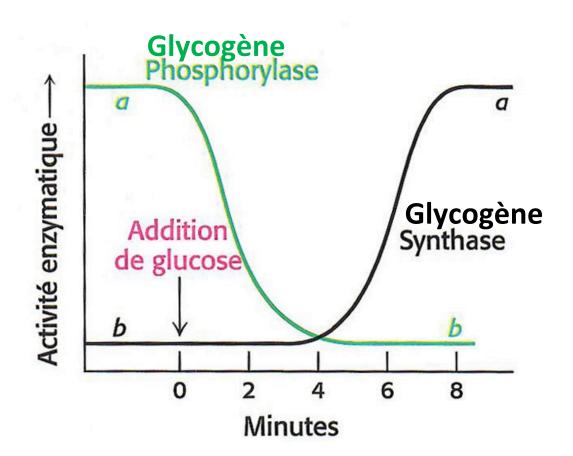


Du glucose au glucose



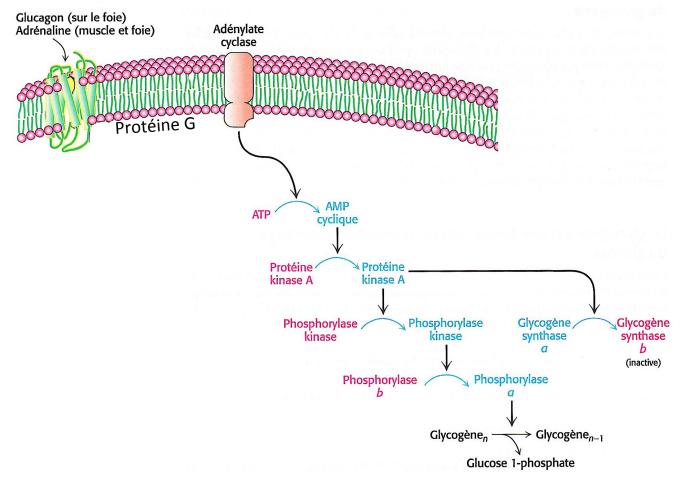
Source : Furelaud, planet-vie.ens.fr

L'activité des enzymes dépend de la glycémie



Source: Stryer 2008

Le contrôle de la glycogène phosphorylase



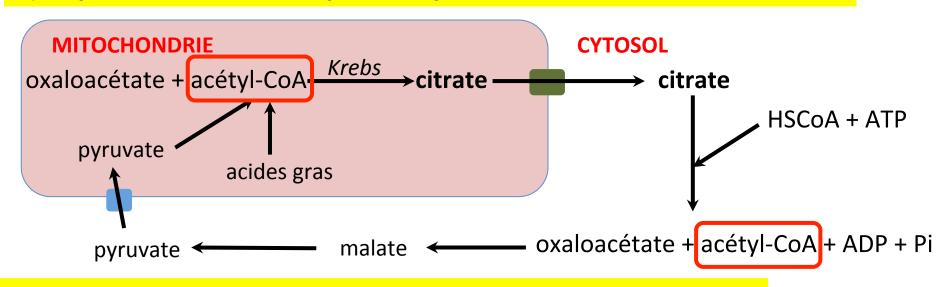
Source: Stryer 2008

3. L'anabolisme, des synthèses et conversions de molécules

3.1. Les interconversions entre familles de molécules

La synthèse des acides gras

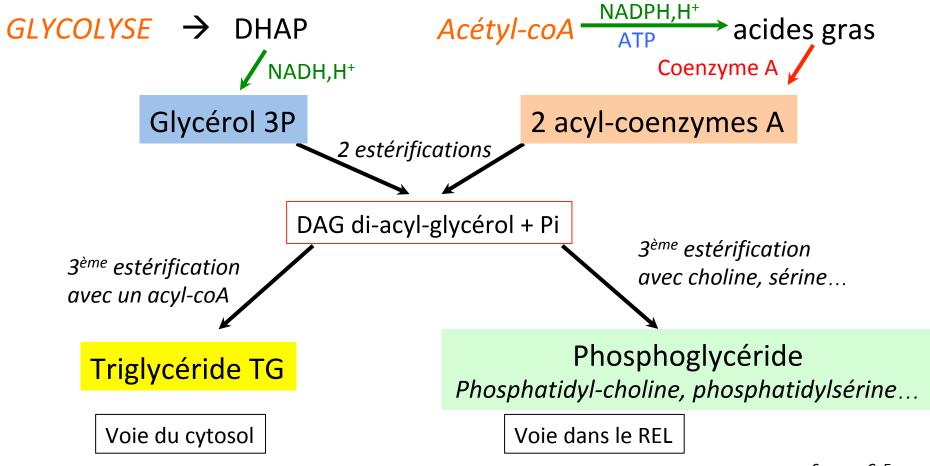
1) Exportation de l'acétyl coenzyme A hors de la mitochondrie



2) Condensations successives de molécules d'acétyl-coA

8 Acétyl-CoA + 7 ATP
$$\longrightarrow$$
 Palmitate + 8 HSCoA
+ 14 NADPH,H⁺ + 7 ADP + 7 Pi + 14 NADP⁺

La synthèse des lipides membranaires



Source : C. Escuyer

La synthèse de polyosides

Synthèse d'amidon

Glucose 6 P → Glucose 1 P

Glucose 1 P + ATP → ADP-glucose + Pi

ADP-glucose + amidon (n) \rightarrow amidon (n+1)

Synthèse de cellulose

Rosette membranaire de cellulose synthase
Saccharose clivé en glucose et fructose
Utilisation du glucose lié en β1-4

Synthèse de glycogène

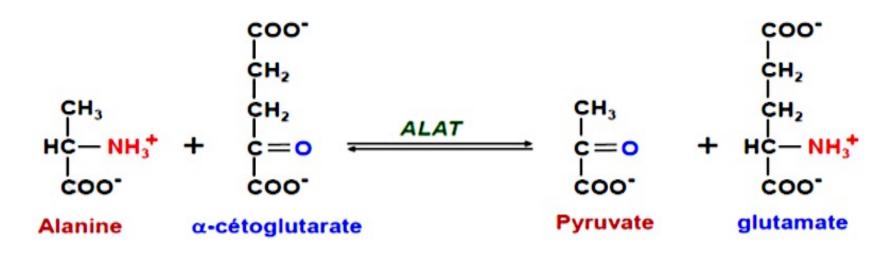
La protéine glycogénine sert d'amorce

Glucose 6 P → Glucose 1 P

Glucose 1 P + UTP → UDP-glucose + Pi

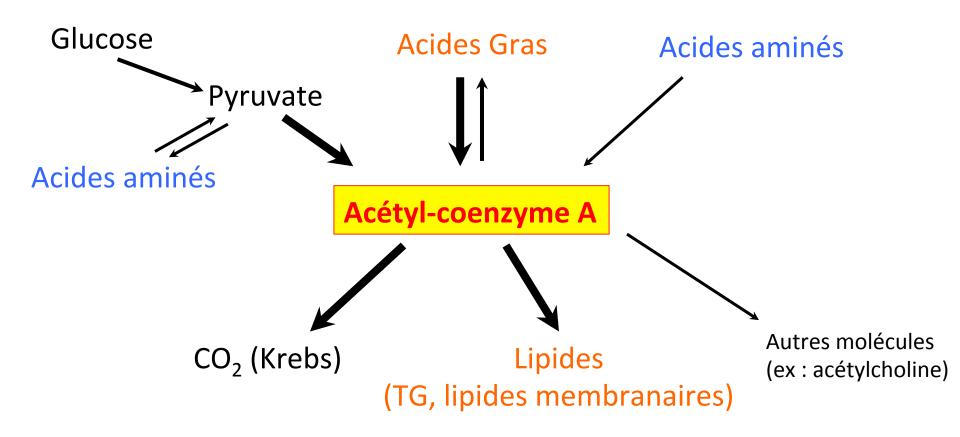
UDP-glucose + glycogène(n) → glycogène(n+1)

La synthèse d'alanine à partir de pyruvate



ALAT : ALanine AminoTransférase

L'acétyl coenzyme A, molécule carrefour



3. L'anabolisme, des synthèses et conversions de molécules

3.2. Un panorama des synthèses

Localisation des synthèses

ADN et ARN: dans le noyau

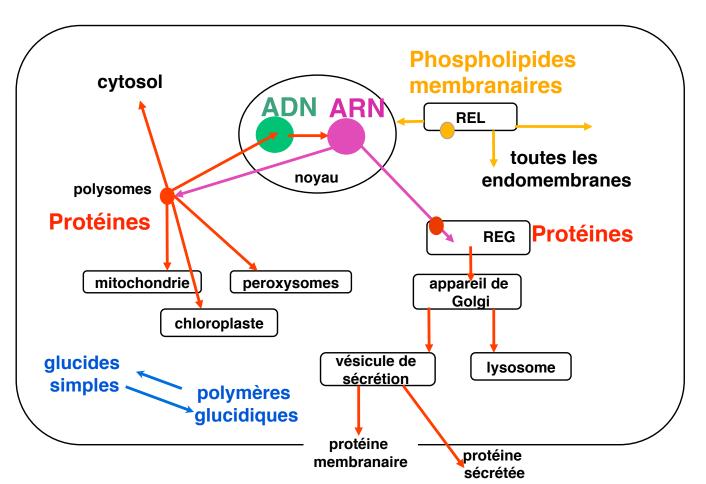
Lipides: - acides gras et TG dans le cytosol

- phospholipides dans le REL

Oses et polyosides

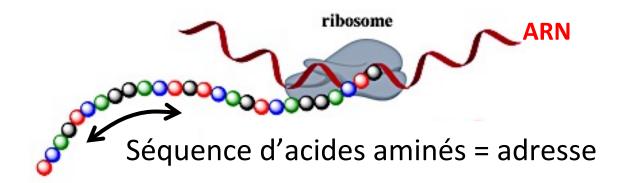
- dans le cytosol pour le saccharose, les oses, le glycogène
- dans les plastes pour l'amidon
- dans la matrice extracellulaire pour la cellulose

Panorama des synthèses



Les protéines et l'adressage

La traduction de l'ARN par le ribosome dans le cytosol fait apparaître une chaîne d'acides aminés.



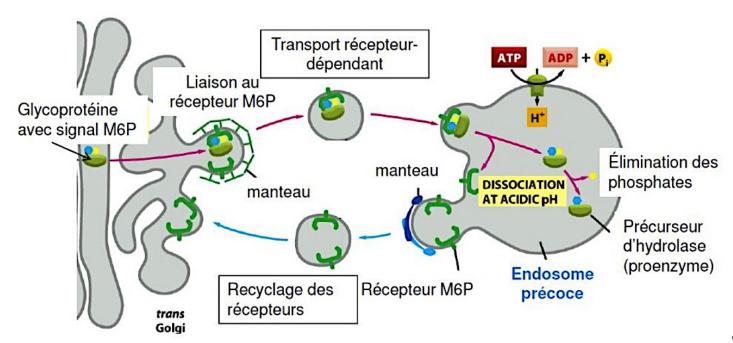
Pas de séquence spéciale => protéine cytosolique

Les adresses en séquences d'acides aminés

- Signal de localisation nucléaire = SLN
- Signal d'adressage pour les mitochondries et chloroplastes = peptide de destination
- Peptide signal pour le REG : protéines membranaires, sécrétées et destinées aux lysosomes, vacuole, péroxysomes...

Les adresses sous forme de chaînes de sucres

Le REG et les dictyosomes glycosylent de façon spécifique des séquences d'acides aminés. La chaîne osidique est une adresse. Exemple : mannose 6P pour le lysosome



Source : d'après Alberts

Bilan : l'adressage des protéines

Traduction dans le cytosol Peptide de destination Signal de localisation nucléaire Mitochondrie Translocation Passage` Chloroplaste Peptide signal sélectif Noyau **REG Transport** Lysosome, vacuole. vésiculaire Sécrétion Golgi Membrane plasmique Oligoside adresse

CONCLUSION

Importance des enzymes dont la présence et l'activité conditionnent les réactions de la cellule.

Les enzymes proviennent de l'expression génétique.