3 métabolismes du pyruvate

3.1 Métabolisme anaérobie du pyruvate

Différents microorganismes, en particulier des **bactéries anaérobies strictes** ou facultatives, sont capable de métaboliser le pyruvate en anaérobiose, ce métabolisme se fait par différentes voies qui constituent le métabolisme **fermentaire** qui est spécifique de l'espèce et se caractérise par la nature des produits terminaux de chaque voie de fermentation. Dans la **fermentation** l'énergie est produite par la phosphorylation au niveau du substrat.

3.1.1 La Fermentation alcoolique

Il s'agit d'une fermentation très répandue chez les levures (*Saccharomyces*, *Kluyveromyces*, *Brettanomyces*,...). Les bactéries capables de réaliser la fermentation alcoolique sont peu nombreuses (ex. *Zymomonas mobilis*).

La glycolyse constitue la première grande étape de la fermentation alcoolique des levures. Dans le cas de *Zymomonas mobilis*, le glucose est dégradé par la voie d'Entner-Doudoroff. Les deux voies aboutissent au pyruvate, celui-ci est décarboxylé en acétaldéhyde et CO₂. La réduction de l'acétaldéhyde engendre la formation d'éthanol. D'autres substances peuvent être produites en faibles quantités (glycérol et acide acétique en particulier). La conversion d'une molécule de glucose en éthanol, par les levures, se traduit par la synthèse de 2 molécules d'ATP.

$$C_6H_{12}O_6+2 \text{ ADP}+2 \text{ Pi} \longrightarrow \longrightarrow 2 C_2H_5OH+2 CO_2+2 \text{ ATP}.$$

En anaérobiose, les levures ne transforment pas tout le glucose en éthanol et en Gaz carbonique ; de **petites quantités** de pyruvate et de NADH $_2$ sont utilisées pour assurer la maintenance cellulaire. La réoxydation du **NADH_2** est indispensable pour que la fermentation alcoolique s'accomplisse. Ceci s'effectue par l'intermédiaire de la réduction d'acétaldéhyde ; or celui-ci est initialement absent. Dans ce cas la dihydroxyacétone-phosphate (PDHA) joue le rôle d'accepteur d'hydrogène en se convertissant en L- α -glycérol-phosphate qui se transforme en **glycéro**l. Ces réactions constituent la fermentation **glycéropyruvique** qui prend toujours place au début de la fermentation alcoolique. Cette fermentation représente à peine 10 % des sucres fermentés.

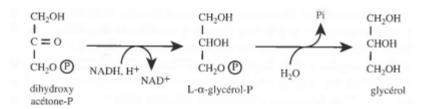


Fig. 21 Formation du glycérol au cours de la fermentation alcoolique

Il faut noter que de nombreux sucres sont fermentescibles en éthanol par la levure :

Les souches de brasserie et de distillerie (saccharomyces cerevisiae,...)

S. carlsbergensis...) fermentent le saccharose, le fructose, le glucose, le maltose et le maltotriose

Saccharomyces diastaticas fermente les dextrines ;

Saccharomyces Luarum fermente le mélibiose;

Kluyveromyces fermente le lactose et l'inuline ;

schwanniomyces fermente l'amidon;

Candida wickerhamii et C. molischiana fermentent le cellobiose et les cellodextrines.

Par ailleurs, certaines espèces de *Pachysolen*, *Pichia*, *candida* fermentent le xylose.

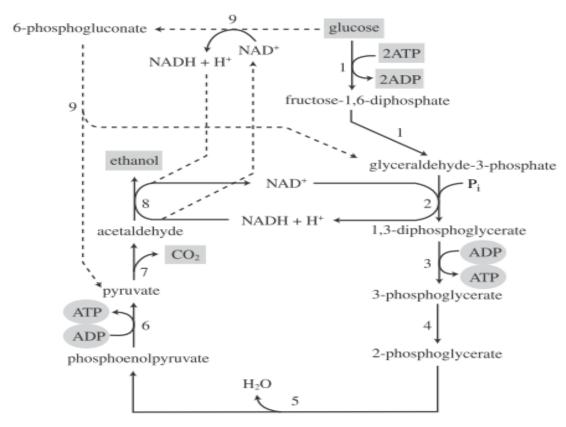


Fig 22. La fermentation alcoolique chez *Saccharomyces cerevisiae* et *Zymomonas mobilis*. De 1-6 la voie EMP (en traits pleins); 7, pyruvate decarboxylase; 8, alcohol dehydrogenase; 9, la voie d Entner–Doudoroff (ED) (en traits découpés).

3.1.2 Fermentation lactique

Le pyruvate issu de la glycolyse est réduit en acétate par un lactate déshydogenase à NAD. L'accepteur d'électrons est ici le pyruvate et il n'y a pas de dégagement de CO₂. On distingue deux types de fermentation lactique :

a. Fermentation homolactique

L'acide lactique est le produit essentiel de ce type de fermentation (>90% des produits formés), contrairement à la fermentation hétérolactique (entre 25 et 90% d'acide lactique).

Cependant, il y a parfois formation d'une petite quantité de **glycérol** et plus souvent d'acétoïne et de diacétyle (par exemple par l'intermédiaire de l'acétolactate). Par ailleurs, dans des conditions de pH basique, il y a formation de quantités croissantes de formate, acétate et éthanol.

L'acide lactique provient de la réduction de l'acide pyruvique catalysée par la **lacticodéshydrogénas**e. Il peut être de forme D, L, ou DL, ceci dépend de la stéréospécificité de la lacticodéshydrogénase et de la présence ou l'absence de racémase (le microorganisme peut posséder une L- lacticodéshydrogénase, une D- lacticodéshydrogénase ou les deux).

La fermentation homolactique est effectuée par tous les membres des genres bactériens **Streptococcus**, *Pediococcus* et *Microbacterium*, par beaucoup de *Lactobacillus*, par certains *Bacillus* et certaines **moisissures** (Phycomycètes : Oomycètes).

Bilan chimique:

Glucose +
$$2ADP + 2Pi \rightarrow \rightarrow COOH - CHOH - CH3(acide lactique) + $2ATP$$$

b. La fermentation hétérolactique (phosphoketolase)

Qui donne de l'éthanol, de l'acétate et de CO₂ en plus de lactate. Cette voie utilise la voie des pentoses phosphate pour produire de xylose-5- phosphate, qui sera scindé en glycéraldéhyde-3-phosphate(G3P) et en acétyle phosphate.

le G3P est convertit en lactate et l'acétylphosphate en acétate ou éthanol. Cette fermentation est moins avantageuse que les autres en ne formant qu'un **seul ATP** au lieu de 2 ou 3. Bilan :

Glucose + ADP + Pi
$$\rightarrow \rightarrow$$
lactate + ethanol + CO₂ + ATP

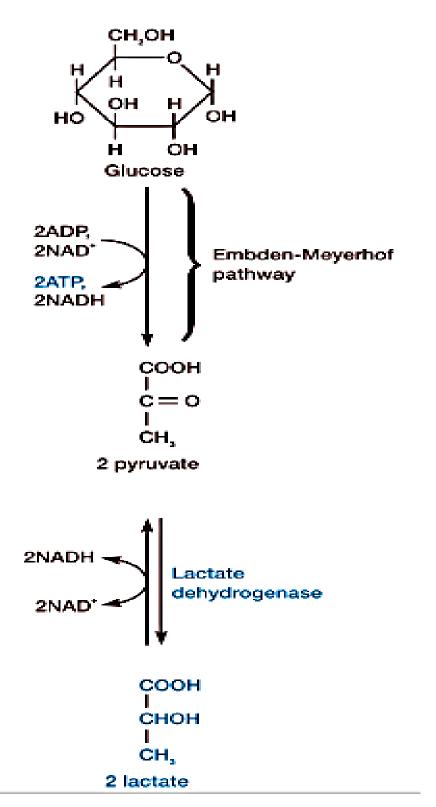


Fig 23. La fermentation homolactique

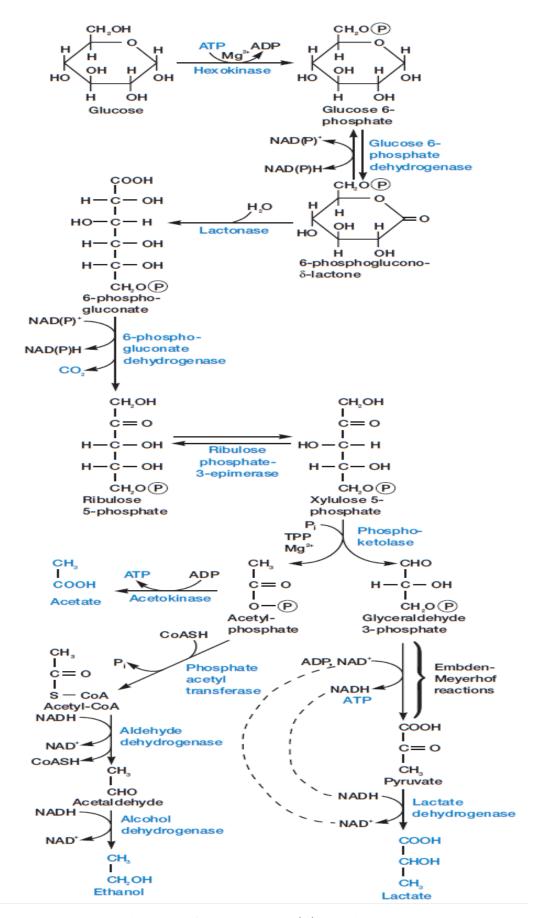


Fig 24. La fermentation hétérolactique

Tableau 4 : Bactéries lactiques représentatives et leur mode de fermentation

	Fermentation mode		
Strain	Homofermentative	Heterofermentative	
Lactobacillus			
L. delbrueckii	+	_	
L. lactis	+	_	
L. bulgaricus	+	_	
L. casei	+	_	
L. curvantus	+	_	
L. plantarum	+	_	
L. brevis	_	+	
L. fermentum	_	+	
Sporolactobacillus			
S. inulinus	+	_	
Enterococcus			
E. faecalis	+	_	
Lactococcus			
L. cremoris	_	+	
L. lactis	+	_	
Leuconostoc			
L. mesenteroides	_	+	
L. dextranicum	_	+	
Pediococcus			
P. damnosus	+	_	
Bifidobacterium ^a			
B. bifidum	_	+	

3.1.3 Fermentation hétérolactique fongique

Parmi les moisissures, *Rhizopus oryzae* constitue un cas particulier. Cultivé en *aérobiose*, il produit un mélange d'acide lactique, de l'acide acétique et du CO₂, alors que dans des conditions anaérobies, il produit un mélange d'acide lactique, d'éthanol, et de CO₂. Ces produits sont identiques à ceux obtenus au cours de la fermentation hétérolactique des *Leuconostoc* mais le mécanisme de formation est différent : la dégradation du glucose s'effectue par la voie de la glycolyse. En aérobiose, une partie du pyruvate est transformée en acide lactique, l'autre est oxydée.

$$2CH_3$$
-CO-COOH + H_2O → → CH_3 -CHOH + CO_2 + CH_3 COOH
Acide pyruvique Acide lactique Acide acetique

En anaérobiose, une partie du pyruvate est transformée en éthanol et CO₂, l'autre en acide lactique. L'acide lactique formé dans les deux cas est de forme D.

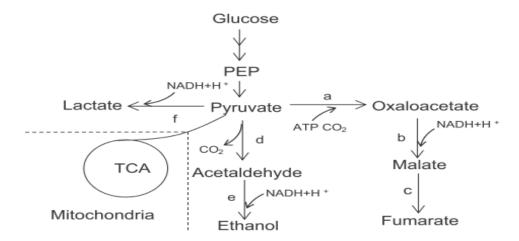


Fig. 1. Metabolic pathways for fumaric acid, lactic acid, and ethanol biosynthesis from glucose in *R. oryzae*. (a) Pyruvate carboxylase; (b) malate dehydrogenase; (c) fumarase; (d) pyruvate decarboxylase; (e) alcohol dehydrogenase; (f) lactate dehydrogenase and (g) phosphoenolpyruvate carboxylase.

Fig 25. Les voies métaboliques de biosynthèses de l'acide formique, AL et de l'éthanol à partir de glucose chez *R.oryzae*

3.1.4 Fermentation acides mixtes et butylène-glycolique

La <u>fermentation acide mixte</u> est réalisée par des Entérobactéries appartenant aux genres Escherichia, Salmonella, Proteus, Shigella, Yersinia. Elle est aussi rencontrée chez les Vibrio, certains Aeromonas... Elle est caractérisée par la production d'éthanol et de plusieurs acides organiques : acides lactique, acétique, succinique et formique.

Glucose+ 3ADP + 4Pi+ +CO₂+2H+ $\rightarrow \rightarrow$ 3ATP+ succinate+ lactate+ ethanol+ acetate+ formate

Certaines espèces (*Escherichia coli, Proteus, certaines Salmonella*) possèdent l'hydrogène lyase formique et décomposent immédiatement l'acide formique en H_2 et CO_2 à pH neutre ou acide :

$$HCOOH \rightarrow H_2 + CO_2$$

<u>La fermentation butylène glycolique</u> est réalisée par les membres des genres *Enterobacter*, *Klebsiella*, *Serratia* (entérobactéries), mais aussi par certains *Aeromonas* et *Bacillus*.

On retrouve la production des produits **précédemment cités** pour la fermentation acide mixte. Il y a en outre formation de **2,3-butanediol** (ou 2,3-butylène glycol), qui est avec l'éthanol, la substance la plus abondante.

Glucose+ 3ADP + 4Pi+ +CO2+2H+ $\rightarrow \rightarrow$ 3ATP+ succinate+ lactate+ ethanol+ acetate+ formate+ 2,3-butanediol

Le 2,3-butanediol est formé par réduction de l'acétylméthylcarbinol (ou *acétoïne*), produit issu du pyruvate par l'intermédiaire de l'acétolactate. L'acétoïne et le diacétyle sont formés en aérobiose. Généralement, les acides sont en faible quantité, bien que *Serratia* produise beaucoup d'acide formique. Chez les autres Entérobactéries à fermentation butylène-glycolique, la présence d'hydrogène lyase formique entraîne la formation d'H₂ et de CO₂; ce dernier est plus abondant que l'H₂ car il est également formé au cours d la synthèse du 2,3-butanediol. A pH neutre ou basique, le pourcentage des produits acides augmente.

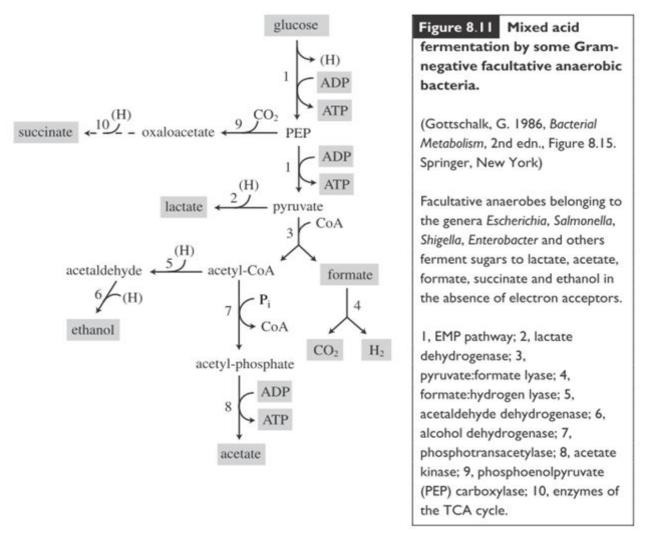


Fig. 25 La fermentation acide mixte par quelques bactéries Gram-négatives anaérobies facultatives

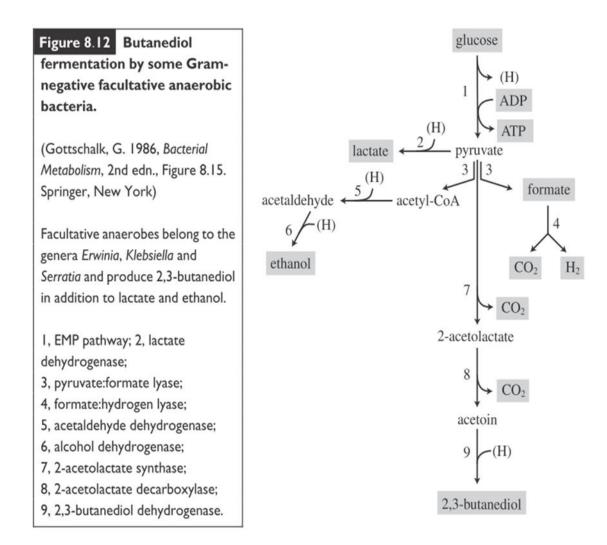


Fig 26. La fermentation butylène-glycolique par quelques bactéries Gram négatif anaérobies facultatives

3.1.5 Fermentations butyrique et acétono-butylique

a. Fermentations butyrique

Certains Clostridium (*C. butyricum*, *C. perfringens*), les *Butyribacterium*, certaines *Serratia* et *Zymosarcina* produisent de l'acide butyrique, ainsi que de l'acide acétique, du CO₂ et de l'hydrogène. L'acide butyrique est formé par condensation de deux molécules d'acétyl-CoA en acétolactate, lequel est ensuite réduit en β-hydroxybutyrate puis en butyrate. Une partie de l'acétyl-CoA, formé à partir du pyruvate, conduit à la formation d'ATP et d'acide acétique.

Bilan: glucose + 3ADP + 3Pi $\rightarrow \rightarrow$ Butyrate + CO₂ + 2H₂ + 3ATP + acetate

Chez les **Clostridium**, la décarboxylation du pyruvate se fait par réaction **phosphoroclastique** :

B.1.- La réaction phosphoroclastique :

Cette réaction est la plus largement répandue. Elle est en particulier caractéristique des <u>Clostridia</u>. La décarboxylation et la déshydrogénation du pyruvate sont catalysées par la pyruvate ferredoxine oxydoréductase (UYEDA et RABINOWITZ, 1971; RAEBURN et RABINOWITZ, 1971 a et b):

Chez *clostridium butyricum*, le bilan global de la fermentation à partir du glucose peut se traduire par l'équation :

4 glucose $\rightarrow \rightarrow \rightarrow 2$ acide acétique + 3 acide butyrique + 8CO₂ + 10H₂

b.Fermentations acétono-butylique

Outre les produits de la fermentation butyrique, certains *Clostridium (C. acetobutylicum)* peuvent donner des **alcools** (butanol, éthanol, isopropanol) et de **l'acétone.**

Bilan: 2 glucoses + 4 ADP + 4 Pi → → → butanol + acetone + 4 H2 + 5 CO2 + 4 ATP

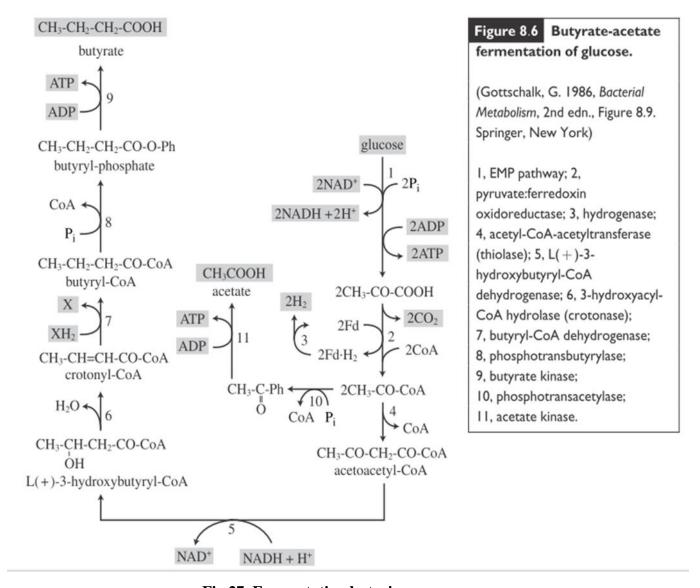


Fig 27. Fermentation butyrique

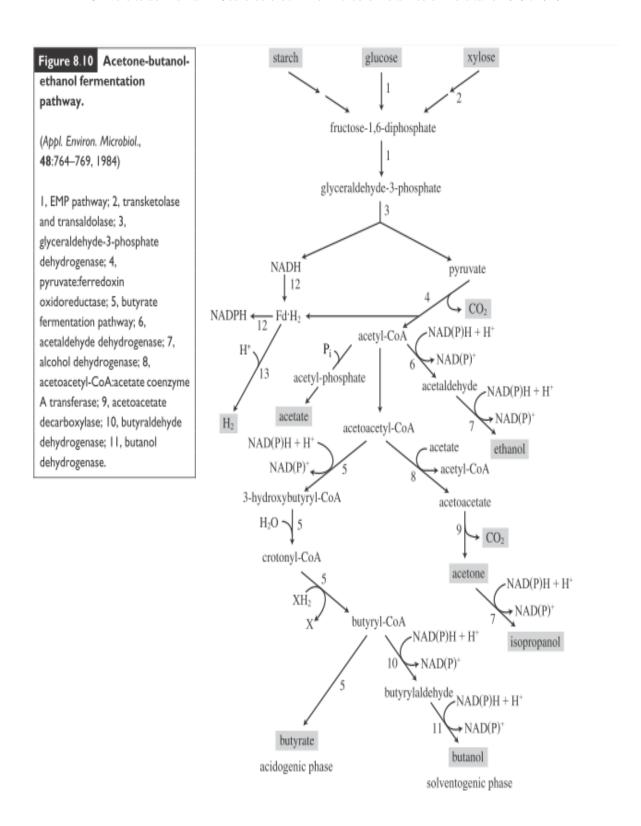


Fig 28. Fermentation acétono-butylique (Clostridium acetobutylicum, Clostridium beijerinckii, Clostridium saccharobutylicum, et Clostridium saccharoperbutylacetonicum

Tableau 5. La fermentation du sucre par certaines espèces de Clostridium

Table 8.5. Sugar fermentation by selected Clostridium species (mmol product/100 mmol sugar consumed)

Product	C. butyricum	C. perfringens	C. acetobutylicum
Butyrate	76	34	4
Acetate	42	60	14
Lactate	_	33	_
CO_2	188	176	221
H_2	235	214	135
Ethanol	_	26	7
Butanol	_	_	56
Acetone	_	_	22

^{-,} not produed.

3.1.6 Fermentation propionique

Diverses bactéries anaérobies strictes ou facultatives (*Propionibacterium*, certains *Clostridium*, *Corynebacterium*, *Neisseria*, *Veillonella*...) produisent par fermentation l'acide propionique, l'acide acétique, CO₂ et l'acide succinique.

L'acide propionique est formé par réduction du **pyruvate** (l'acide lactique étant l'intermédiaire), mais il peut l'être aussi par décarboxylation de l'acide succinique (*Propionibacterium pentosaceum*).

La fermentation propionique peut s'effectuer aussi à partir du **lactate** avec le **pyruvate** comme **intermédiaire**.

Bilan: 3 lactate + NADH, H^+ + 3ADP + 3Pi $\rightarrow \rightarrow$ 2propionate + NAD⁺ +3 ATP + acetate+ + CO_2 + $2H_2O$

Sauf chez *Clostridium propionicum* où l'intermédiaire est l'acide acrylique.

Bilan: 3 lactate+ADP+Pi+ $\rightarrow \rightarrow \rightarrow 2$ propionate + acetate + CO_2 + +ATP+ H_2O

Les *Propionibacterium* jouent un rôle important dans le tube digestif des ruminants. *Propionibacterium* intervient dans la fabrication des fromages à pâte cuite.

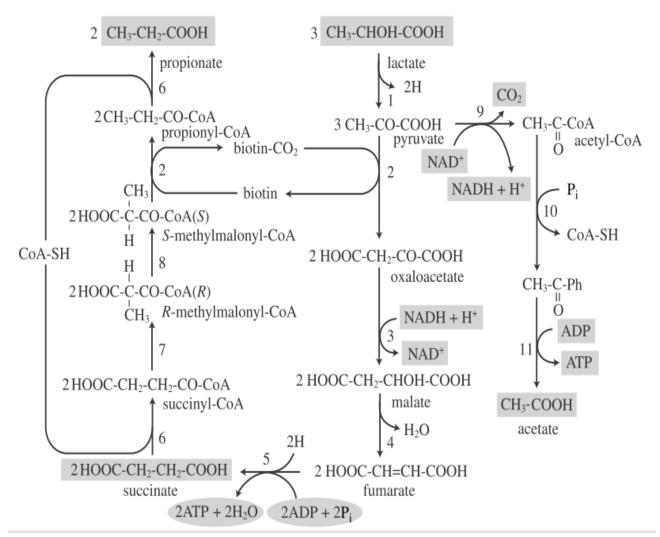


Fig 29. La fermentation propionique via la voie Succinate-propionate chez le genre *Propionibacterium*

1,lactate dehydrogenase; 2, methylmalonyl-CoA:pyruvatetranscarboxylase; 3, malate dehydrogenase; 4, fumarase; 5, fumarate reductase; 6, coenzyme A transferase; 7, methylmalonyl-CoA mutase; 8, methylmalonyl- CoA racemase; 9, pyruvate dehydrogenase; 10, phosphotransacetylase; 11, acetate kinase.

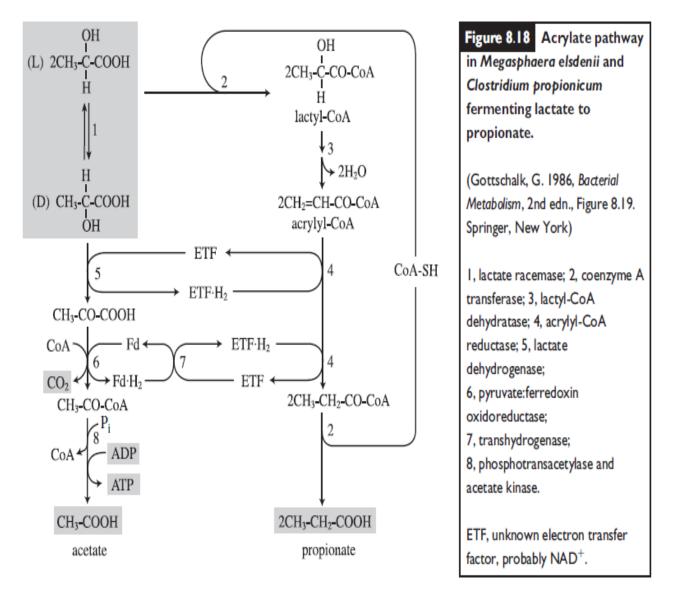


Fig 30.Voie de l'acrylate chez *Megasphaera elsdenii* et *Clostridium propionicum* fermentant le lactate en propionate.