


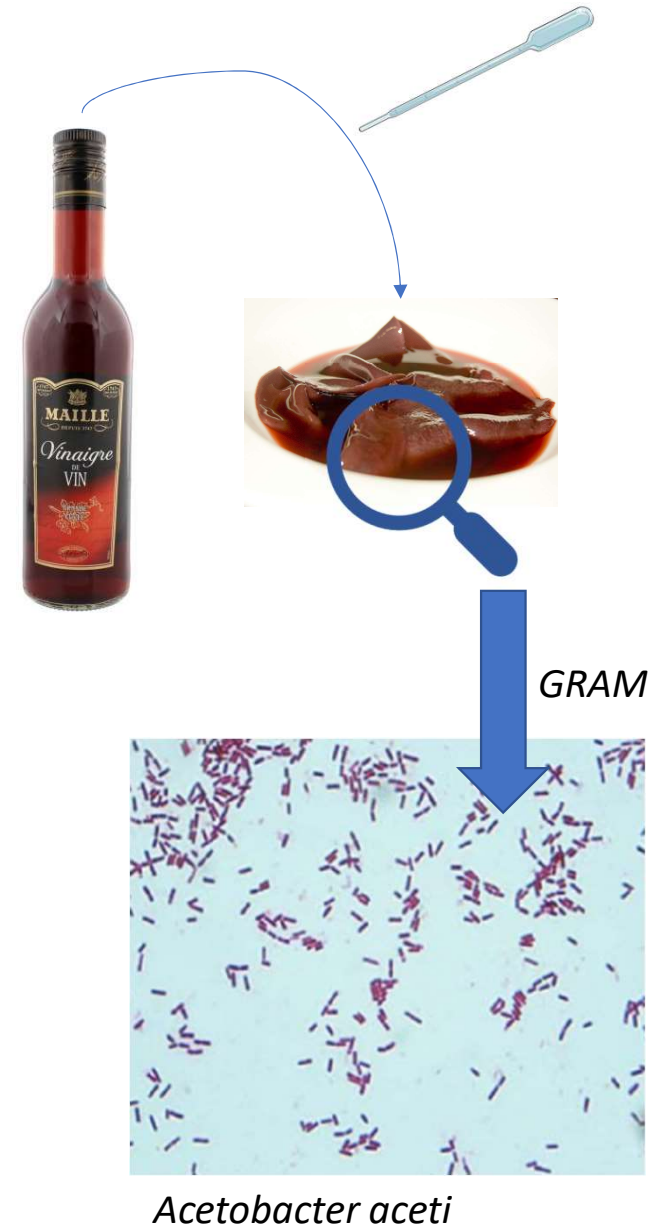
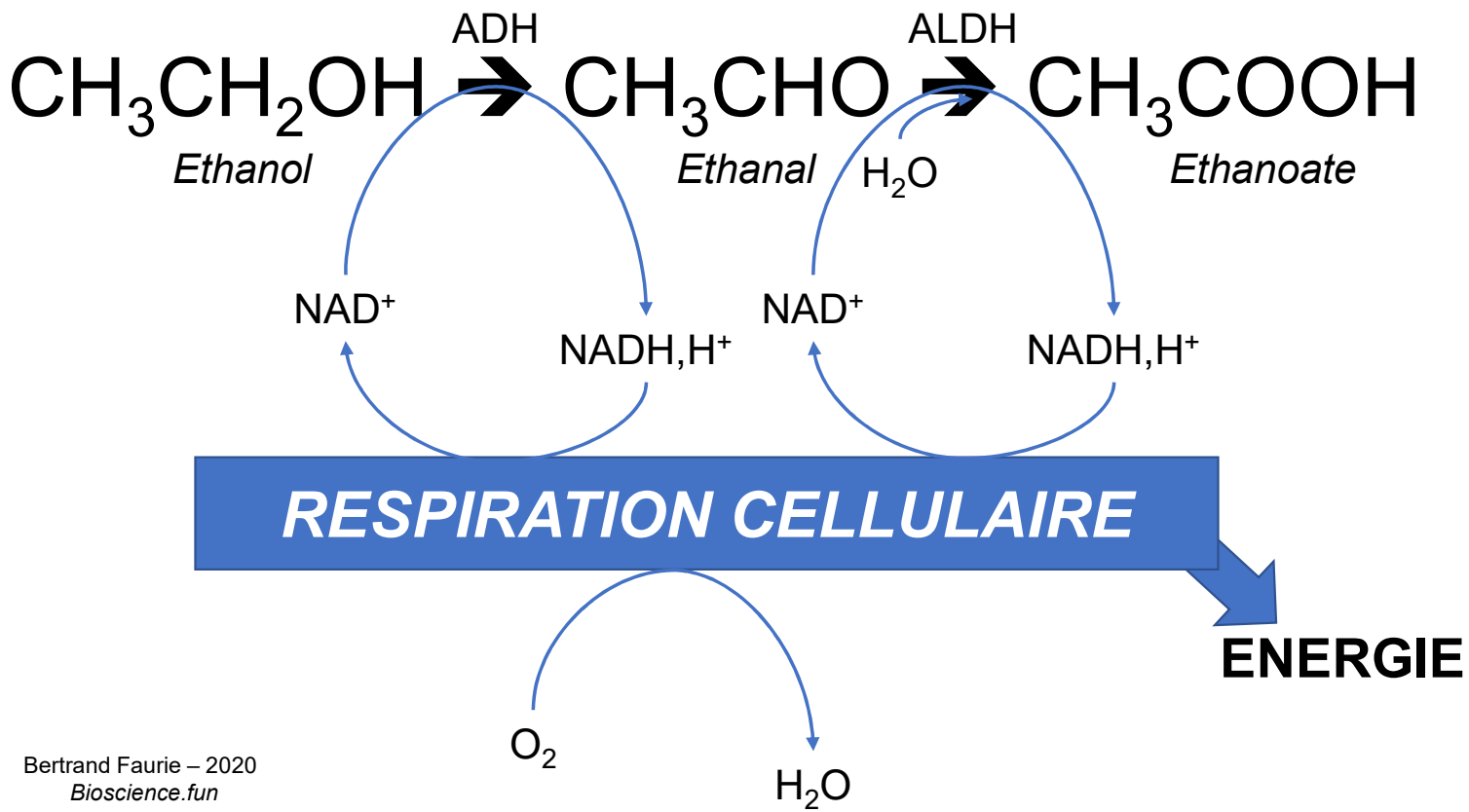
Document 01 – Les couples acides bases.

<i>Définitions</i>	<i>Réactivité</i>	<i>Notes</i>
<p>Acide : toute entité pouvant céder un proton ;</p> <p>Base : toute entité pouvant accepter un proton ;</p>	<ul style="list-style-type: none">• Demi-équation acide $AH \rightarrow A^- + H^+$• Demi-équation basique $B^- + H^+ \rightarrow BH$	<ul style="list-style-type: none">• Une réaction acido-basique se caractérise par un échange uniquement de protons entre les réactifs ;• Un acide et une base minérale réagissent pour donner un sel et de l'eau : $NaOH + HCl \rightarrow H_2O + NaCl$.
<p><i>Notation des couples</i></p> <ul style="list-style-type: none">• Acide = AH/A⁻ Exemple : H₃O⁺/H₂O ou CH₃COOH/CH₃COO⁻	<ul style="list-style-type: none">• Résultat $AH + B^- \rightarrow A^- + BH$	<p>Les couples sont :</p> <p>H₃OCl/H₂O (acide chlorhydrique) H₂O/NaOH (soude sodique)</p>
<ul style="list-style-type: none">• Base = BH/B⁻ Exemple : H₂O/HO⁻ ou NH₄⁺/NH₃• Cas particulier : eau L'eau est à la fois la base d'un couple et l'acide d'un autre couple, elle est donc base et acide = elle est amphotère.	<p><i>Applications</i></p> <ul style="list-style-type: none">• Demi-équation acide sulfurique $H_2SO_4 \rightarrow SO_4^{2-} + 2 H^+$• Demi-équation ammoniac $NH_3 + H^+ \rightarrow NH_4^+$• Résultat = sulfate d'ammonium $H_2SO_4 + 2 NH_3 \rightarrow (NH_3)_2SO_4$	<p>Bertrand Faurie – 2020 <i>Bioscience.fun</i></p> 

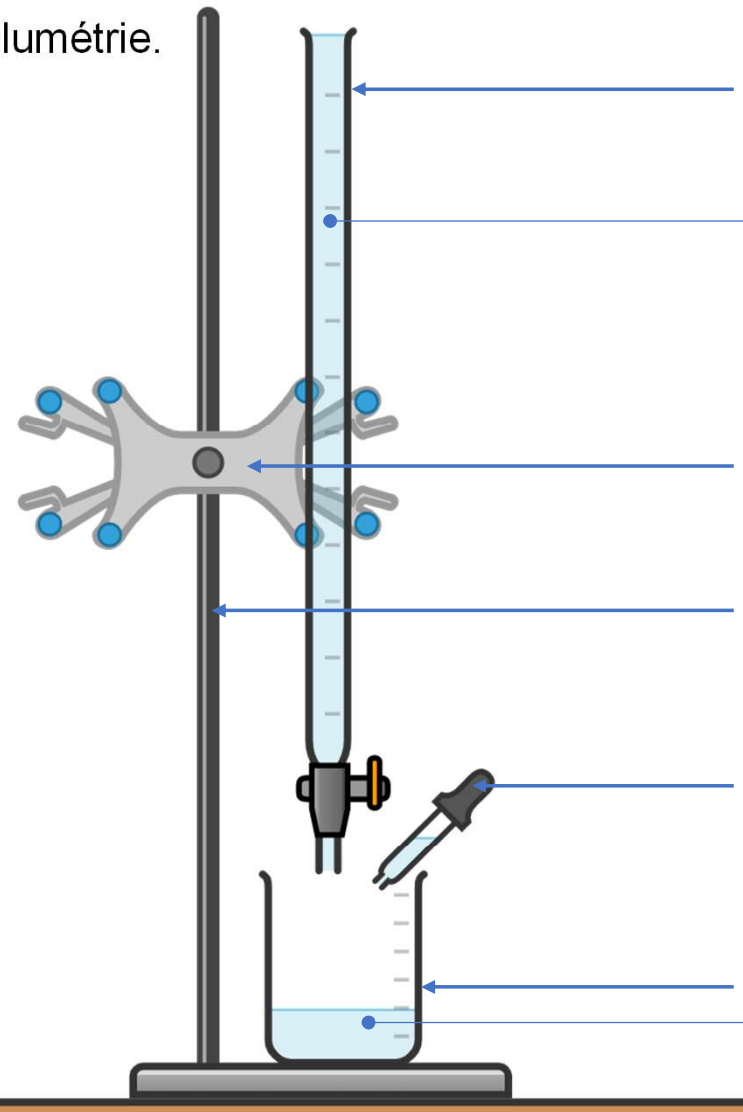
Document 02 – L'acide acétique ou éthanoïque (éthanoate).

ADH = alcool dehydrogenase ; ALDH = acetaldehyde dehydrogenase.

X-ol = alcool ; X-al = aldéhyde ; X-(o)ate = acide carboxylique.



Document 03 – Montage de volumétrie.



Liquide dans la burette : ...
Solution titrante/titrée
Grandeur ... : mol/L
Grandeur ... : mL

Liquide dans le bécher : ...
Solution titrante/titrée
Grandeur ... : mol/L
Grandeur ... : mL

