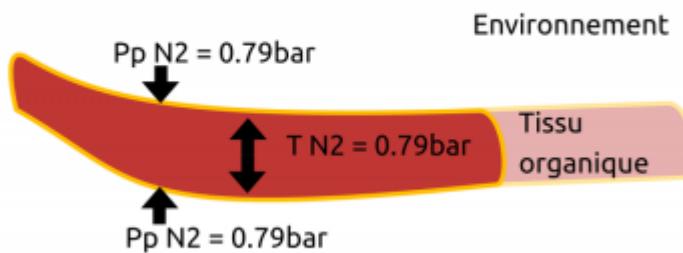


# Théorie Niveau 2 : La loi de Henry

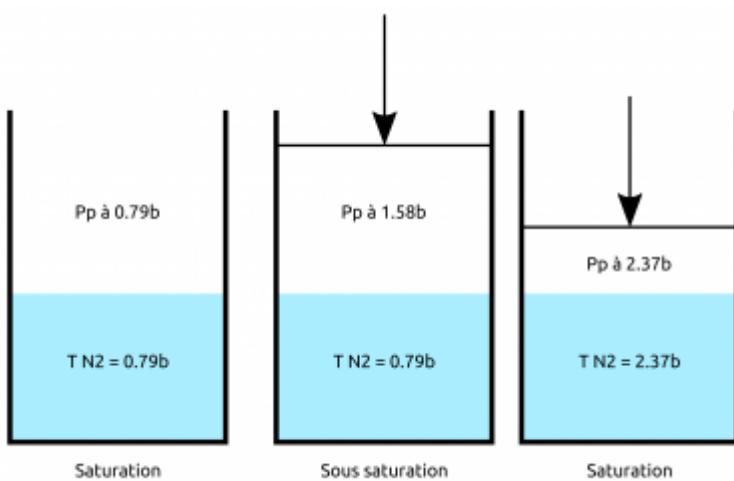


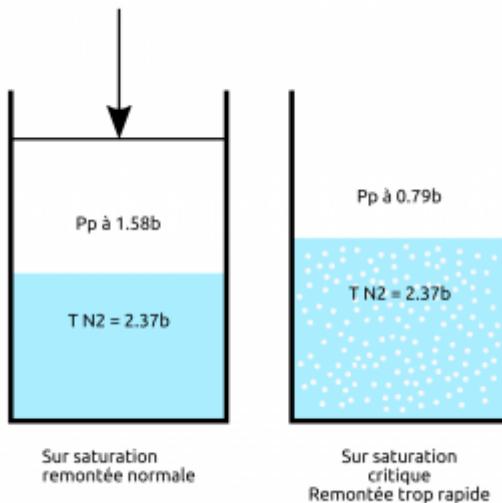
A température constante et à saturation, la quantité de gaz dissoute dans un liquide est proportionnelle à la pression exercée par ce gaz sur le liquide.  
La pression exercée par le gaz dissous est appelée : Tension (T)



## Mécanisme

La saturation ne se fait pas immédiatement. C'est pourquoi il y a sous saturation à la descente et sursaturation à la remontée. A la remontée, il y a formation de bulles d'azote dans le sang et les tissus, si la vitesse de remontée est adaptée, ces bulles s'évacuent lors de l'expiration et des paliers. Si l'on remonte trop vite on arrive à un état de sursaturation critique, qu'il ne faut surtout pas dépasser car il y aurait alors un accident de décompression de type "ouverture d'une bouteille de soda". Voilà pourquoi il est impératif de respecter une vitesse de remontée et d'effectuer les paliers préconisés.





## Facteurs

Facteur	En plongée
Nature du gaz	Azote
Nature du liquide	Corps
Température	
Pression	Profondeur
Durée	Durée de plongée
Agitation	Effort
Surface de contact	

Source:  
<https://formation.ppo2.fr/> - Espace formation ppo2

Lien direct:  
<https://formation.ppo2.fr/niveau2/henry>

Dernière mise à jour: **2019/01/22 15:06**

