

DISSOLUTION DES GAZ (HENRY)

LOI

La quantité de gaz dissous dans un liquide à une température donnée est directement proportionnelle à la pression que ce gaz exerce sur ce liquide.

P => dissolution augmente avec P

Tps => accumulation augmente avec Tps

Facteurs associés:

Température

Liquide (tissus ou compartiment)

	Surface	Descente	Plongée	Remontée	Surface
Pression	++++	+++++++	+++++++	++++	++++
Tension	++++	++++	+++++++	+++++++	+++++
	Saturation	Désaturation	Saturation	Sursaturation	GPS

Pression = Pression Absolue

Tension = Pression dans les Tissus

Saturation = Equilibre

GPS = Azote résiduel dans le corps en fin de plongée (Table MN90)

DIFFERENTS TISSUS

Tissus à 7mn, 30mn, 60mn, 120mn

Tissus courts = Très vascularisés (SNC, Oreille, Peau)

Tissus longs = Peu vascularisés (Articulation, Os)

Plus un tissu se sature vite, plus il se désature vite.

Ce phénomène est réversible et ne concerne que l'Azote.

A la remontée, nous éliminons ce trop plein de N₂ par les poumons (respiration) à condition de respecter les vitesses de remontée et les temps de palier.

CONSEQUENCES

Tables MN (vitesse de remontée et paliers)

Ordinateurs

Accidents

Pas d'avion après une plongée (altitude)