

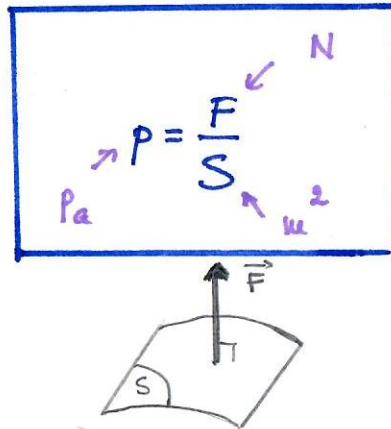
LIQUIDE

- loi de l'hydrostatique = liquide au repos

$$p = \rho \times g \cdot h$$

ρ : $\text{kg} \cdot \text{m}^{-3}$
 g : $\text{N} \cdot \text{kg}^{-1}$
 h : m
 p : Pa

- pour se fixer les idées :
dans l'eau la pression augmente de 1 bar = $1 \cdot 10^5 \text{ Pa}$ tous les 10 m.



GAZ

- loi d'Avogadro - Avupère : $V_m = \frac{V}{n}$

des volumes égaux de gaz différents contiennent la même quantité de matière

- loi de Boyle et Mariotte : $p \times V = \text{cte}$
- p : Pa
 V : m^3

- évolution de la solubilité des gaz avec la pression

$s(\text{gaz dans solvant}) \uparrow$ quand $p \uparrow$
 donc $n(\text{gaz dissout ds solvant}) \uparrow$ quand $P \uparrow$.

- pour se fixer les idées :
la pression atmosphérique diminue quand l'altitude augmente.

$P_{\text{atm}}(\text{mer : } 0 \text{ m}) \approx 1013 \text{ hPa} = 1,013 \text{ Pa}$
 $\div 2 \downarrow$
 $P_{\text{atm}} \approx 500 \text{ Pa}$ à 5500 m d'altitude