

la salinité :

(2)

Mesure de la salinité

calcul de σ . référence de KCl : $c_{KCl} = 4,48 \cdot 10^{-1}$ mol/L

$$\sigma_{\text{ref}} = \sum \lambda_i [x_i] = \lambda_{K^+} [K^+] + \lambda_{Cl^-} [Cl^-]$$

AN

$$\sigma_{\text{ref}} = 5,88 \cdot 10^{-3} \times 4,48 \cdot 10^{+2} + 6,10 \cdot 10^{-3} \times 4,48 \cdot 10^{+2}$$

$$[\sigma_{\text{ref.}} = 5,36 \text{ S m}^{-1}]$$

Rmq: $4,48 \cdot 10^{-1}$ mol/L

$$= 4,48 \cdot 10^2 \text{ mol/m}^3$$

($\times 1000$)

le résultat est différent car la concentration
de ions est trop importante pour
que $\sigma = \sum \lambda_i [x_i]$ soit vérifié.

~~Salin = 24,2914287 m - R à faire~~

Salin = 3,9604 S m⁻¹ échantillon à 15°C

calcul de

$$\begin{aligned} S &= 0,0080 - 0,1692 K^{1/2} + 25,3853 K \\ &\quad + 14,0961 K^{3/2} + 2,7081 K^{5/2} \end{aligned}$$

$$K = \frac{\sigma_{\text{mesurée}}}{\sigma_{\text{référence}}}.$$

$$\kappa = \frac{\sigma_{\text{mesuré}}}{\sigma_{\text{ref}}} = \frac{s_{\text{air}} T}{4,2914} = \frac{3,9604}{4,2914}$$

(2)

$$\kappa = 0,9229$$

$$S = 0,0080 - 0,1692 (0,9229)^{1/2} + 25,3853 \times (0,9229) \\ + 14,0961 K^{3/2} + 7,0261 (0,9229)^2 \\ + 2,7081 (0,9229)^{5/2}$$

$$S = 0,0080 - 0,1692 + 23,4281 + 12,4960 - 5,9844 \\ + 2,2159$$

$$S = 32 \text{ g kg}^{-1}$$

Salinité des océans et climat

- Entre ces latitudes (60° et 20°) sud.
La température augmente, ce qui augmente l'évaporation et donc la salinité.
donc la salinité des eaux de surface augmente avec la température.
- fig 7 et 8. la baie de salinité au niveau de l'équateur s'explique par les précipitations importantes diluant les eaux de surface
- zone B : salinité importante des eaux de surface et mer "fermée." peu diluée en eau douce
zone C salinité faible due à l'apport massif en eau douce de l'Amazone
- l'augmentation de la température fait fondre les glaces du pôle ce qui va entraîner une baisse de la salinité dans la zone concernée.