

## 72 Exploiter des concentrations en masse

| Comparer à une valeur de référence.

La salinité d'une eau de mer est sa concentration en masse en sels dissous. Les salinités de la mer Baltique, de la mer Rouge et de la mer Morte sont respectivement  $6 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ ,  $40 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$  et  $275 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ . Un échantillon de l'une de ces eaux de mer, de volume  $V_{\text{solution}} = 0,200 \text{ L}$ , contient  $55,0 \text{ g}$  de sels dissous.

- Calculer la concentration en masse en sels dissous dans l'échantillon d'eau mer et en déduire la provenance de cet échantillon.

---

$$\text{On a : } C_m = \frac{m_{\text{sel}}}{V_{\text{solution}}} = \frac{55,0}{0,200} = 275 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$$

D'après l'énoncé, cet échantillon provient de la mer Morte.