

Pourquoi la mer est-elle salée ?

Cécile Gallet, Espace des sciences.

- 1) Le thème abordé dans ce texte est celui de la salinité de l'eau de mer.
- 2) Il ya de nombreux sels, le chlorure de sodium, le chlorure de magnésium, le sulfate de magnésium et le carbonate de calcium.
* Ils proviennent des réactions physico-chimique des roches terrestres au moment de leur refroidissement ; les sels sont transportés par l'eau des fleuves et des rivières jusqu'aux mers et aux océans.
- 3) La différence est due au taux de l'évaporation et des pluies.
- Si l'évaporation est intense cela cause une salinité élevée.
- Par contre si l'évaporation est faible et les pluies sont abondantes ça va provoquer la baisse de la salinité.
- 4) L'évaporation intense est la cause principale de la salinité de la Mer Morte.
- 5) Le mot souligné veut dire: Dégradation.
- 6) L'auteur ne se manifeste pas. Absence de « Je »
- 7) L'eau → océan / mer / fleuve / rivière.
- 8) Procédés explicatifs :
 - a. Enumération → « on trouve également du chlorurecalcium »
« gaz carbonique, chlore, soufre... »
 - b. Fonction → « une forte activité volcanique qui libère de la vapeur d'eau et d'autres gaz »
- 9) « Les fleuves et les rivières transportent les roches de la croûte terrestre »
- 10) Un titre en relation avec le thème.

PRODUCTION ECRITE : (6pts)

- Organisation de la production (2pts)
- Planification de la production (2pts)
- Utilisation de la langue de façon appropriée (2pts)