

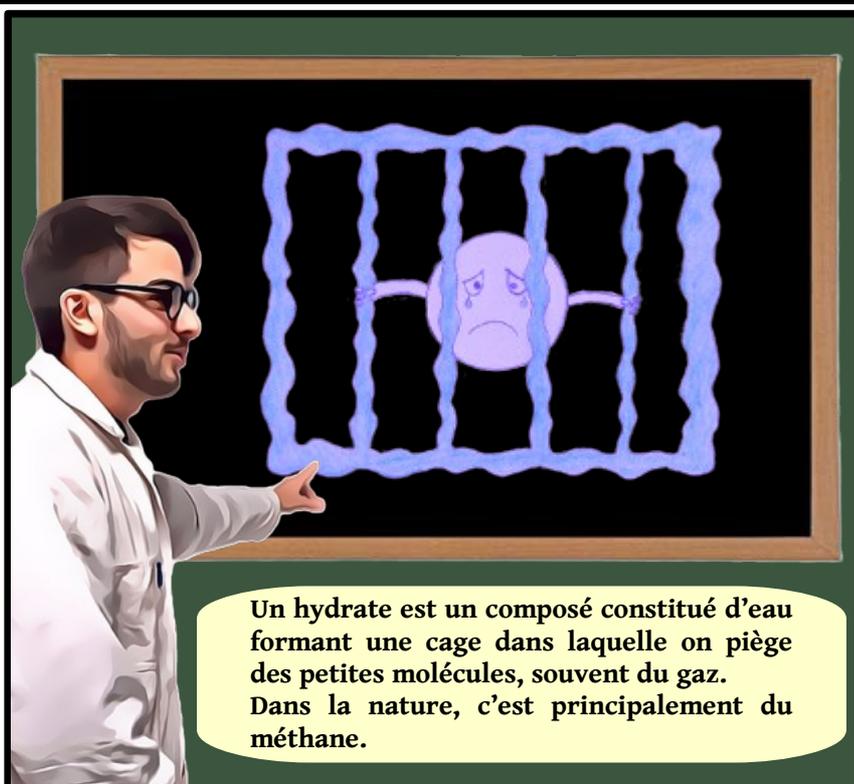


De la glace qui brûle ?

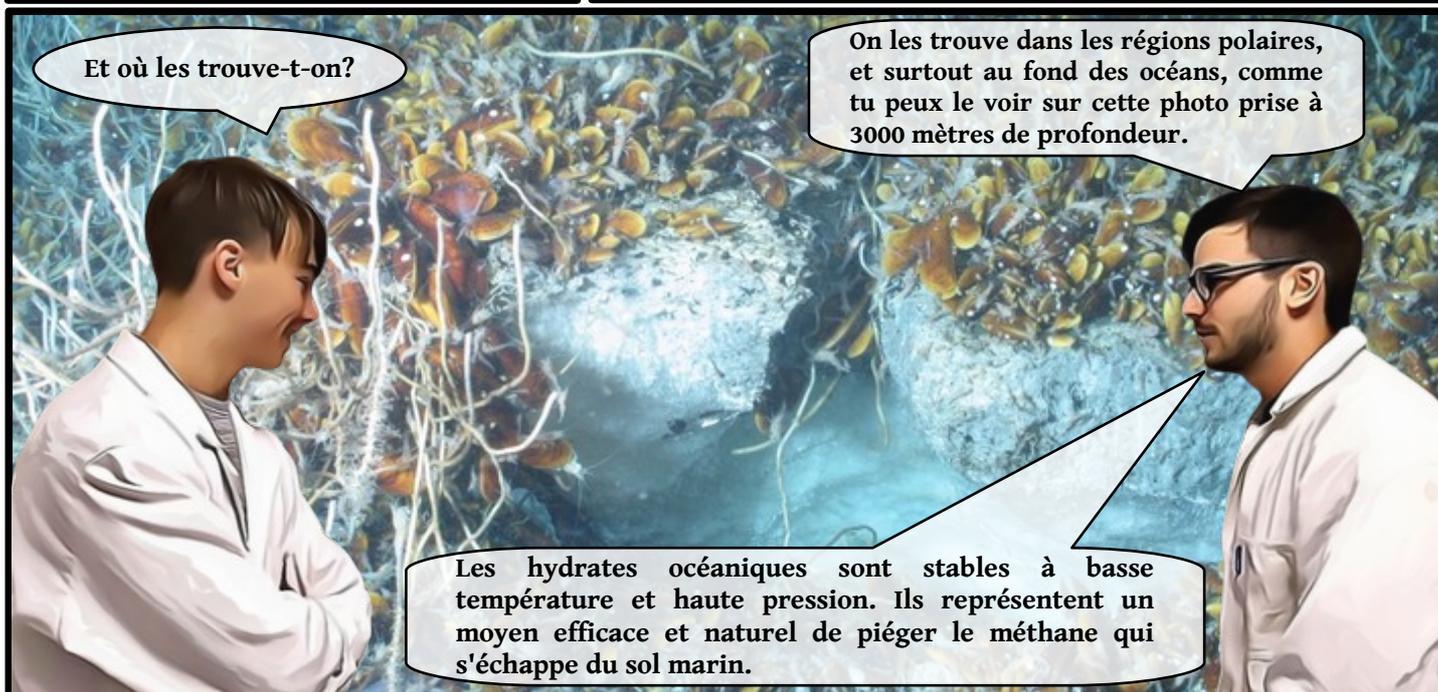


Ce n'est pas de la glace, c'est un hydrate de gaz naturel.

Un hydra quoi ??



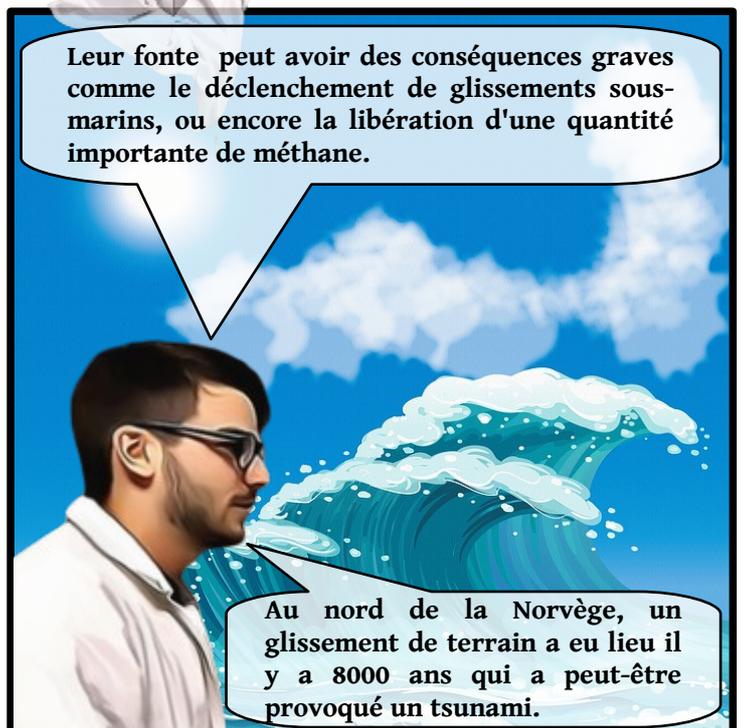
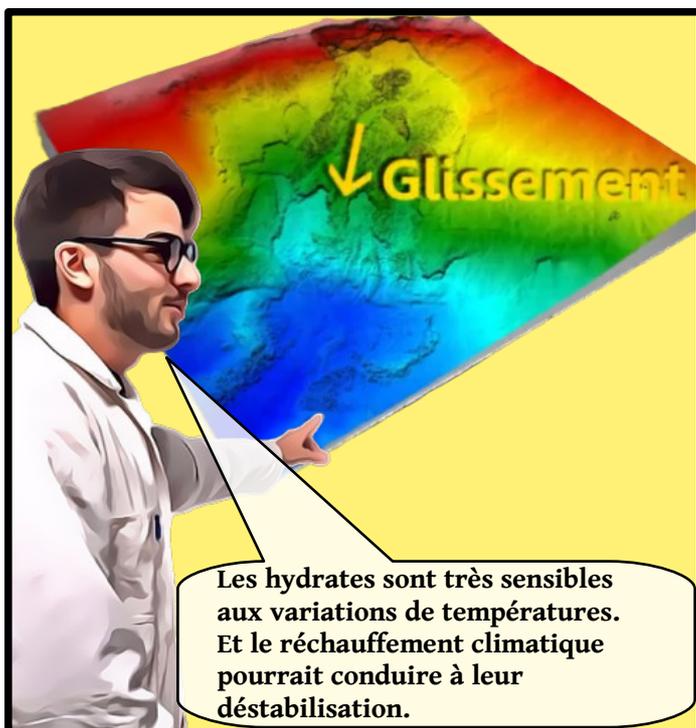
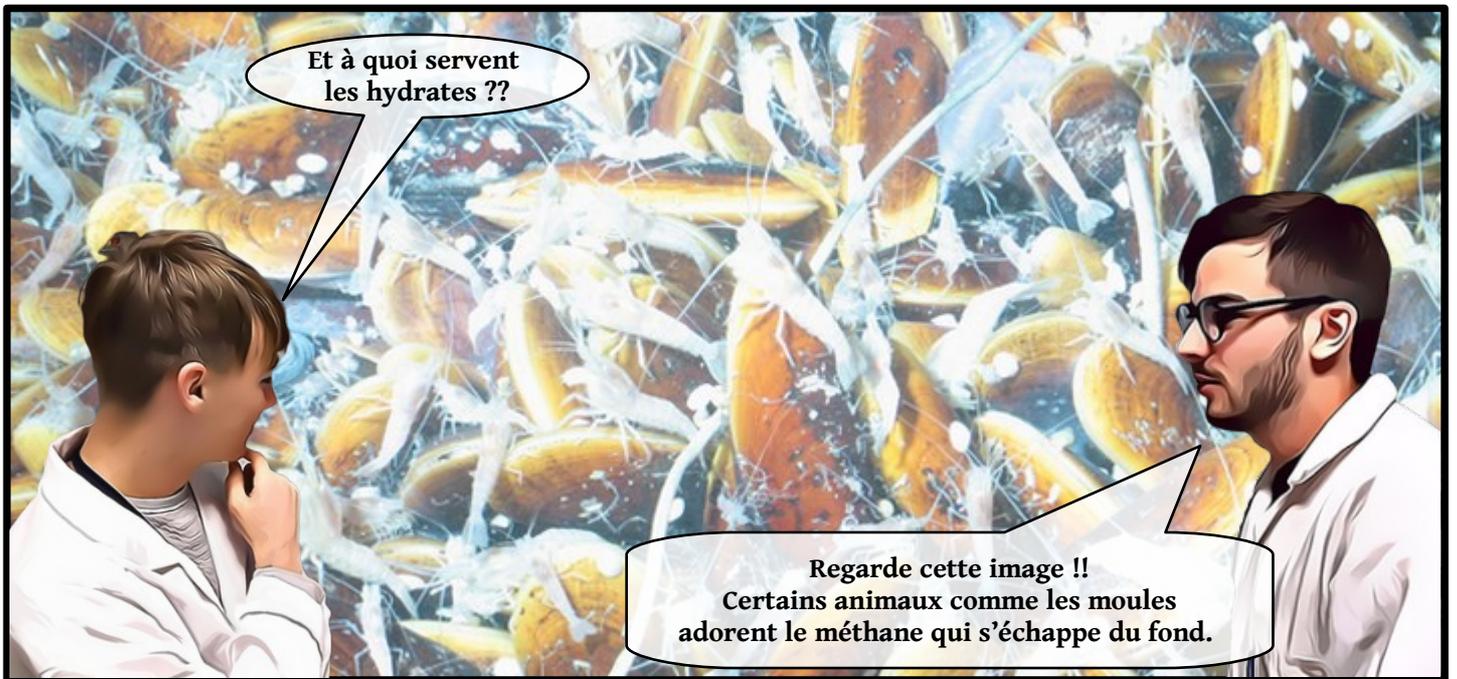
Un hydrate est un composé constitué d'eau formant une cage dans laquelle on piège des petites molécules, souvent du gaz. Dans la nature, c'est principalement du méthane.

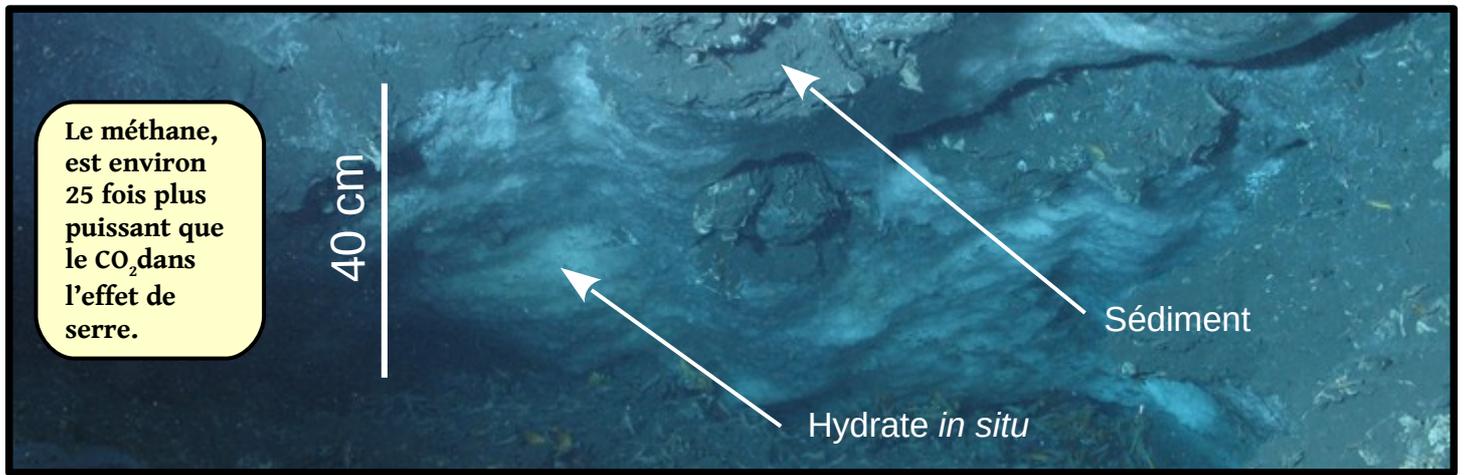


Et où les trouve-t-on?

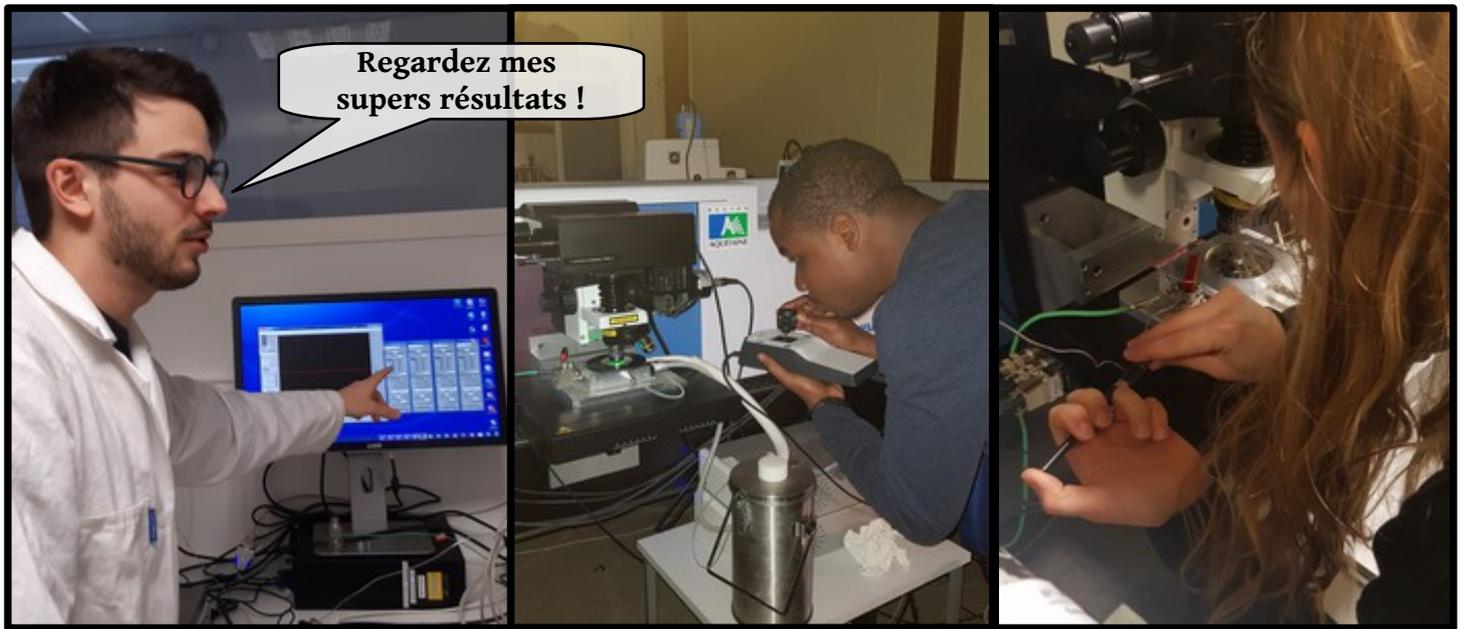
On les trouve dans les régions polaires, et surtout au fond des océans, comme tu peux le voir sur cette photo prise à 3000 mètres de profondeur.

Les hydrates océaniques sont stables à basse température et haute pression. Ils représentent un moyen efficace et naturel de piéger le méthane qui s'échappe du sol marin.





Donc les hydrates sont à la fois « bons » pour la faune océanique et potentiellement dangereux pour l'environnement, c'est pour cela qu'ils sont étudiés à l'Ifremer.



D'autres pays les considèrent comme une source potentielle d'énergie et cherchent à les exploiter.

