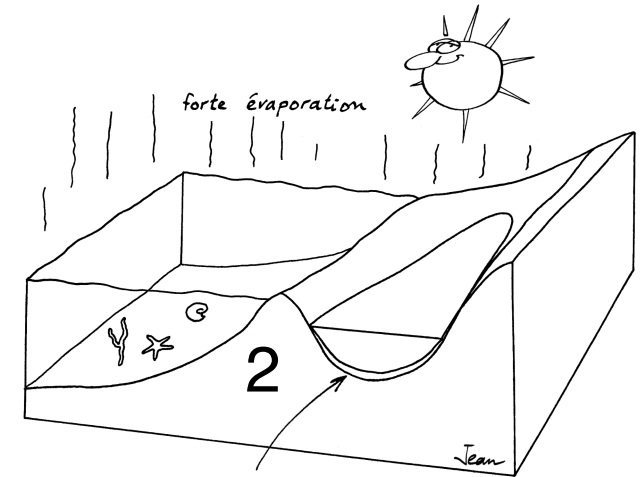
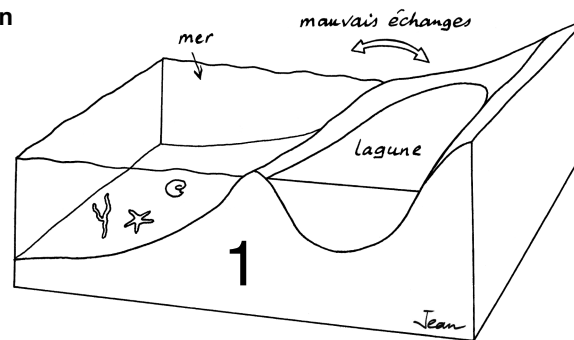


Les évaporites

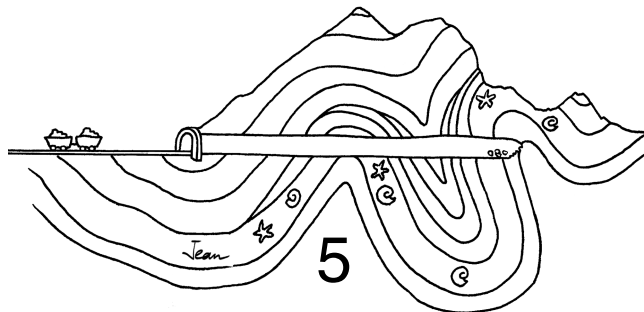
Les **évaporites** ou roches évaporitiques sont des roches **sédimentaires salines**. L'eau de mer contient environ **35 grammes** de sels dissous par litre (35 g/l ou 3,5% de la masse). Lorsque l'eau s'évapore, il reste une **saumure** de plus en plus **concentrée**. Au delà d'une certaine **limite**, les sels ne sont plus solubles et **précipitent** (ils tombent au fond) les uns après les autres. L'**ordre** dans lequel les sels précipitent s'appelle **séquence évaporitique**.

Sels	Formule chimique	% d'évaporation d'eau de mer
Calcite	CaCO_3	50 %
Dolomite	$\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$	
Gypse	CaSO_4	80 %
Halite	NaCl	90 %
Sels de magnésium	MgSO_4	
Sels de potassium	KCl	95 %

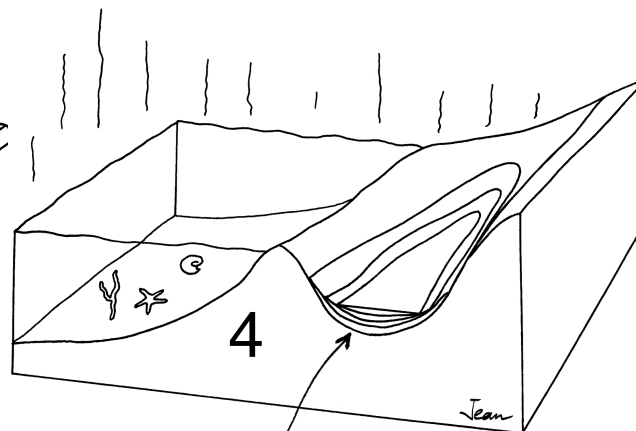


Le calcaire CaCO_3 précipite quand il reste 50% d'eau

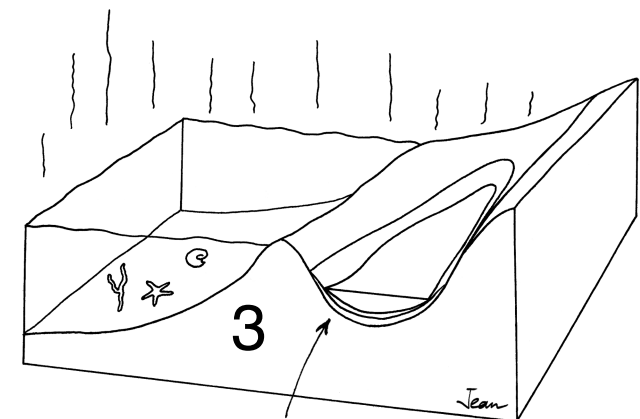
200 millions d'années plus tard, on retrouve ces couches plissées dans les Alpes



Dans un **marais salant**, on utilise cette technique pour extraire le **sel de cuisine** (ou halite, NaCl). Le soleil et le vent font une partie du travail et les pluies ralentissent la production.



Le sel gemme NaCl précipite quand il reste 10→5% d'eau



Le gypse $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ précipite quand il reste 20→12% d'eau