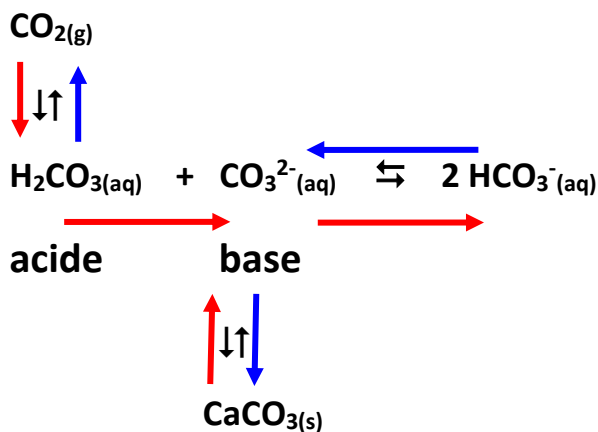


# Calcaires

En raisonnant sur les déplacements des équilibres chimiques on peut interpréter deux phénomènes inverses : précipitation ou dissolution des calcaires.



## a) Dissolution des roches calcaires et des coraux.

**Sens 1 :**  $\downarrow$  l'accroissement actuel de la teneur en  $\text{CO}_2$  dans l'atmosphère entraîne le déplacement des équilibres vers la formation de  $\text{HCO}_3^-$  et en même temps la dissolution du calcaire  $\text{CaCO}_3$ .

## b) Formation des concrétions (stalagmites et des stalactites, ou les dépôts de calcaire dans les machines à laver...).

**Sens 2 :**  $\uparrow$  le dégazage de l'eau (diminution du  $\text{CO}_2$ ) entraîne le déplacement des équilibres pour renouveler le  $\text{CO}_2$  dissous ; en même temps il se forme du  $\text{CO}_3^{2-}$  qui va précipiter avec  $\text{Ca}^{2+}$ .