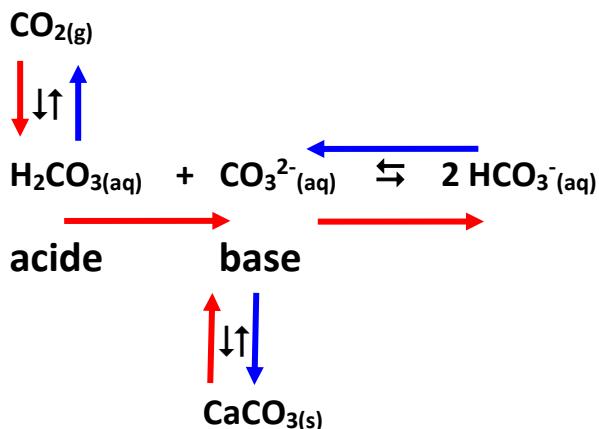


Calcaires

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 CO_2 dans l'atmosphère entraîne le déplacement des équilibres vers la formation de HCO_3^- et en même temps la dissolution du calcaire 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 CO_2) entraîne le déplacement des équilibres pour renouveler le CO_2 dissous ; en même temps il se forme du CO_3^{2-} qui va précipiter avec Ca^{2+} .