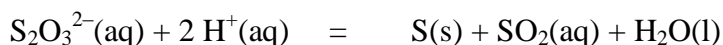
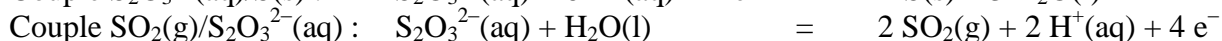
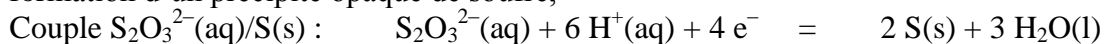


Un exemple de réaction lente
Dismutation des ions thiosulfate en milieu acide
Influence du facteur cinétique « concentration initiale d'un réactif »

L'oxydation des ions iodure $\Gamma^-(aq)$ par le peroxyde d'hydrogène $H_2O_2(aq)$ ou les ions peroxodisulfate $S_2O_8^{2-}(aq)$ est une transformation lente suivie à l'œil : on observe une intensification progressive de la coloration brune due à l'apparition de diiode $I_2(aq)$.

De même, l'action de l'acide chlorhydrique sur une solution de thiosulfate de sodium entraîne la formation d'un précipité opaque de soufre,



que l'on peut repérer, dans un becher, à l'aide d'un repère placé sous le becher, qui disparaît au bout de quelques instants).

