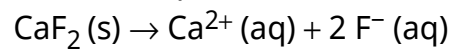


## SITUATION 2

L'équation de dissolution du solide ionique est :



Les relations sont :

$$[\text{Ca}^{2+} (\text{aq})] = c = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

$$[\text{F}^{-} (\text{aq})] = 2 \times c = 2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$