

SITUATION 3

L'expression du quotient de réaction est : $Q_{r,i} = \frac{[\text{Cu}^{2+}]_i \cdot [\text{Br}^-]_i^2}{[\text{Br}_2]_i}$.

$$Q_{r,i} = \frac{0,010 \times 0,010^2}{0,010} \text{ soit } Q_{r,i} = 1 \times 10^{-4}.$$

$K(T) = 1,2 \times 10^{25}$ donc $Q_{r,i} < K(T)$, l'évolution du système chimique se fait dans le sens direct de l'équation donné.