

32 1. L'état d'équilibre est dynamique et non statique car, à l'état d'équilibre, il continue de se produire deux phénomènes (réaction directe et opposée) qui se compensent.

2. $Q_r = [\text{Na}^+ (\text{aq})] \cdot [\text{Cl}^- (\text{aq})] = 0,50^2 = 0,25$

3. $Q_r < K(T)$, le système n'est pas à l'équilibre, il évolue dans le sens direct. La quantité de sel solide diminue.