

## SITUATION 1

Dans un liquide, les constituants microscopiques sont proches les uns des autres. En revanche, ils sont plus dispersés dans un gaz. La densité de particules est donc plus importante dans un échantillon liquide que dans un échantillon de gaz de même volume. La masse volumique d'un gaz est plus faible que celle d'un liquide. Ainsi,  $\rho = 1,20 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$  pour l'air et  $\rho = 9,98 \times 10^2 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$  pour l'eau liquide.