

【一次反応】

$$\frac{dA}{dt} = -kA \quad k: \text{定数} \quad A \text{ は質量または濃度}$$

【2次反応】化合物 A の 25 °C での分解反応は 2 次反応である。A の初濃度が 0.20 molL^{-1} のとき、20 秒で 50 % が分解した。この反応の速度定数 $[\text{L}(\text{mol}^{-1}\text{s}^{-1})]$ はいくらか。(第 94 回国試問 24 改)

2 次反応の定義式は