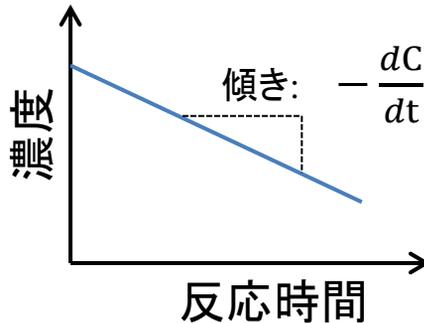
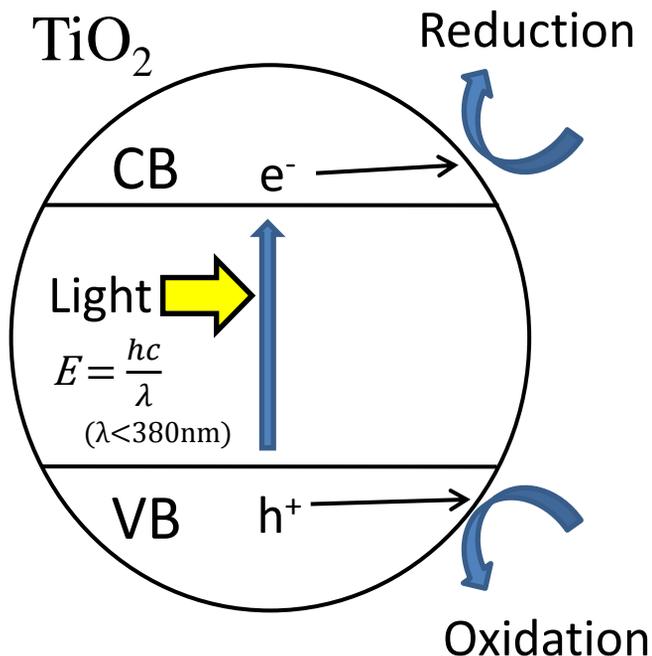
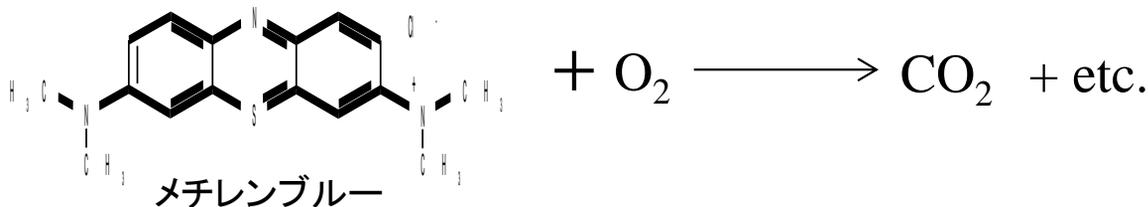


[A] 光触媒を用いたメチレンブルーの分解反応



$$r = -\frac{dC}{dt}$$

より、単位時間あたりの濃度変化から反応速度をもとめる

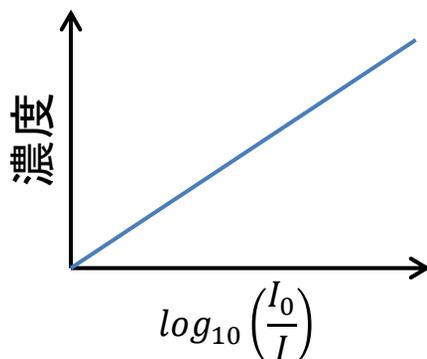


660nmの波長の光を吸収する

Lambert-Beerの法則より

$$\log_{10} \left(\frac{I_0}{I} \right) = \epsilon c d$$

↑
モル濃度



検量線: 任意の吸光度におけるモル濃度が分かるので、これを用い反応速度を計測する