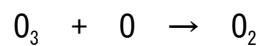


第2問

Ⅱ キ

(反応式)



(役割)

- ① Cl は触媒として働く。
- ② Cl 原子は触媒作用をしている。

Ⅱ ク

(電子配置)



(理由)

- ① 酸素原子に反応性の高い不対電子が存在しているから。
- ② 不対電子が残り1つであるため、電子を奪う力が極めて大きいから。
- ③ 酸素原子が希ガス型の原子配置になっていないから。
- ④ ClO 分子中の O 原子に不対電子が存在し、さらに Cl と O は電気陰性度が大きいから。