



กิจกรรมที่ 3 เรื่อง Yes หรือ No

จากสมการต่อไปนี้ ข้อใดเป็นปฏิกิริยารีดอกซ์

คำชี้แจง

ให้นักเรียนคลิกเลือกตัวอักษร T หน้าข้อที่เป็นปฏิกิริยารีดอกซ์ และคลิกเลือกตัวอักษร F หน้าข้อที่ไม่เกิดปฏิกิริยารีดอกซ์

- | | |
|---|---|
| ___ 1. $\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$ | $\rightarrow \text{Cl}^-(\text{aq}) + \text{ClO}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ |
| ___ 2. $\text{Ca}(\text{s}) + \text{F}_2(\text{g})$ | $\rightarrow \text{CaF}_2(\text{s})$ |
| ___ 3. $\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{F}^-(\text{aq})$ | $\rightarrow \text{CaF}_2(\text{s})$ |
| ___ 4. $2\text{CCl}_4(\text{s}) + \text{CrO}_4^{2-}(\text{aq})$ | $\rightarrow 2\text{COCl}_2(\text{s}) + \text{CrO}_2\text{Cl}_2(\text{s}) + 2\text{Cl}^-(\text{aq})$ |
| ___ 5. $2\text{Na}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ | $\rightarrow 2\text{NaOH}(\text{s}) + \text{H}_2(\text{g})$ |
| ___ 6. $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 4\text{NH}_3(\text{g})$ | $\rightarrow \text{Cu}(\text{NH}_3)_4^{2+}(\text{aq})$ |
| ___ 7. $\text{SnCl}_2(\text{s}) + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{l}) + \text{HCl}(\text{l})$ | $\rightarrow \text{SnCl}_4(\text{s}) + \text{H}_2\text{S}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ |
| ___ 8. $4\text{Fe}(\text{OH})_2(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$ | $\rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}(\text{s})$ |
| ___ 9. $\text{TiCl}_4(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{S}(\text{g})$ | $\rightarrow \text{TiS}_2(\text{s}) + 4\text{HCl}(\text{g})$ |
| ___ 10. $\text{SnCl}_2(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ | $\rightarrow \text{Sn}(\text{OH})\text{Cl}(\text{s}) + \text{H}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ |

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....