*10) MgCO3+ 2H+ → Mg2+ + H2O + CO2*

*9) H+ +NO3- + Cu2O → Cu2+ + NO + H2O*

*8) Fe2+ + Cl2→ Fe3++ Cl-*

*7) N2H4 +H+ + O2 → N2+ 2H2O*

*6) Cl2 + SO2 + H2O→ SO42- + Cl- + H+*

*5) MnO2+ Fe2+ + H+→ Fe3+ + Mn2+ +H2O*

*4) HCO3- + OH - → H2O+ CO32-*

*3) Fe3+ + MnO4- + H+→ Mn2+ + Fe2+ +H2O*

*2) CrO42- + S2- + OH-→ Cr(OH)3 + S+H2O*

*1) SO32- + MnO4- + H+→ SO42- + Mn2+ +H2O*

อธิบายและให้เหตุผลว่าปฏิกิริยาต่อไปนี้ปฏิกิริยาใดเป็นปฏิกิริยารีดอกซ์ และปฏิกิริยาใด

ไม่ใช่ปฏิกิริยารีดอกซ์ กรณีที่เป็นปฏิกิริยารีดอกซ์จงดุลสมการของปฏิกิริยานั้นด้วยวิธีครึ่งปฏิกิริยา