กิจกรรมที่ 4 เรื่อง ออกซิเดชันหรือรีดักชัน

จากสมการปฏิกิริยารีดอกซ์ต่อไปนี้ ข้อใดเป็นปฏิกิริยาออกซิเดชันและปฏิกิริยารีดักชัน

คำชี้แจง ให้นักเรียนพิมพ์ตัวอักษร A หน้าข้อที่เป็นปฏิกิริยาออกซิเดชัน และพิมพ์ตัวอักษร B หน้าข้อที่เป็นปฏิกิริยารีดักชัน

(ปฏิกิริยารีดอกซ์) $Ni(s) + 2Ag^{+}(aq) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2Ag(s)$

____1. $Ni(s) \rightarrow Ni^{2+}(aq) + 2e^{-}$

____2. $2Ag^{+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow 2Ag(s)$

(ปฏิกิริยารีดอกซ์) $Fe(s) + Ni^{2+}(aq) \rightarrow Fe^{2+}(aq) + Ni(s)$

____3. $Ni^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow Ni(s)$

____4. $Fe(s) \rightarrow Fe^{2+}(aq) + 2e^{-}$

(ปฏิกิริยารีดอกซ์) $Cu(s) + Ag^{+}(aq) \rightarrow Cu^{2+}(aq) + Ag(s)$

____5. $2Ag^{+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow 2Ag(s)$

____6. $Cu(s) \rightarrow Cu^{2+}(aq) + 2e^{-}$

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

นภาพร LIVEWORKSHEETS