แบบฝึกหัด จงเขียนแผนภาพแสดงเซลล์ไฟฟ้าของปฏิกิริยาต่อไปนี้ พร้อมทั้งวาดรูปของเซลล์

ระบุปฏิกิริยาที่ขั้วแอโนดและแคโทด ทิศทางการเคลื่อนที่ของอิเล็กตรอน

1. Sn(s)+2Ag+ (aq)→ Sn2+ (aq) + 2Ag(s)

2. H2 (g)+I2 (l)→ 2H+ (aq) + 2I- (aq)

3. Zn (s)+Pb2+ (aq)→ Zn2+ (aq) + Pb (s)

4. Fe (s)+Sn4+ (aq)→ Fe2+ (aq) + Sn2+ (aq)

5. H2 (g)+2Ag+ (aq)→ 2H+ (aq) + 2Ag (s)

6. 2Cr (s)+3Fe2+ (aq)→ 2Cr3+ (aq) + 3Fe (s)