



2) เปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างเซลล์กัลวานิกและเซลล์อิเล็กโทรไลติก

หัวข้อเปรียบเทียบ	เซลล์กัลวานิก (Galvanic Cell)	เซลล์อิเล็กโทรไลติก (Electrolytic Cell)
การเปลี่ยนรูปพลังงาน	→	→
ลักษณะการเกิดปฏิกิริยา		
ขั้วแอโนด (Anode) เกิด Oxidation		
ขั้วแคโทด (Cathode) เกิด Reduction		
แหล่งจ่ายไฟ		

3) จากตารางค่า  $E^0$  ของสารต่าง ๆ ดังตาราง

ปฏิกิริยา ครึ่งเซลล์รีดักชัน (Reduction)	ศักย์ไฟฟ้าครึ่งเซลล์รีดักชัน (Reduction) $E^0$ (V)
$S_2O_8^{2-} (aq) + 2e^- \rightarrow 2SO_4^{2-} (aq)$	+2.01
$Br_2 (l) + 2e^- \rightarrow 2Br^- (aq)$	+1.07
$Sn^{4+} (aq) + 2e^- \rightarrow Sn^{2+} (aq)$	+0.13
$Fe^{3+} (aq) + 3e^- \rightarrow Fe(s)$	-0.04
$Al^{3+} (aq) + 3e^- \rightarrow Al(s)$	-1.66

3.1 จงเรียงลำดับความแรงของตัวรีดิวซ์ต่อไปนี้จากมากไปน้อย

ตอบ \_\_\_\_\_

3.2 จงเรียงลำดับความแรงของตัวออกซิไดซ์ต่อไปนี้จากมากไปน้อย

ตอบ \_\_\_\_\_