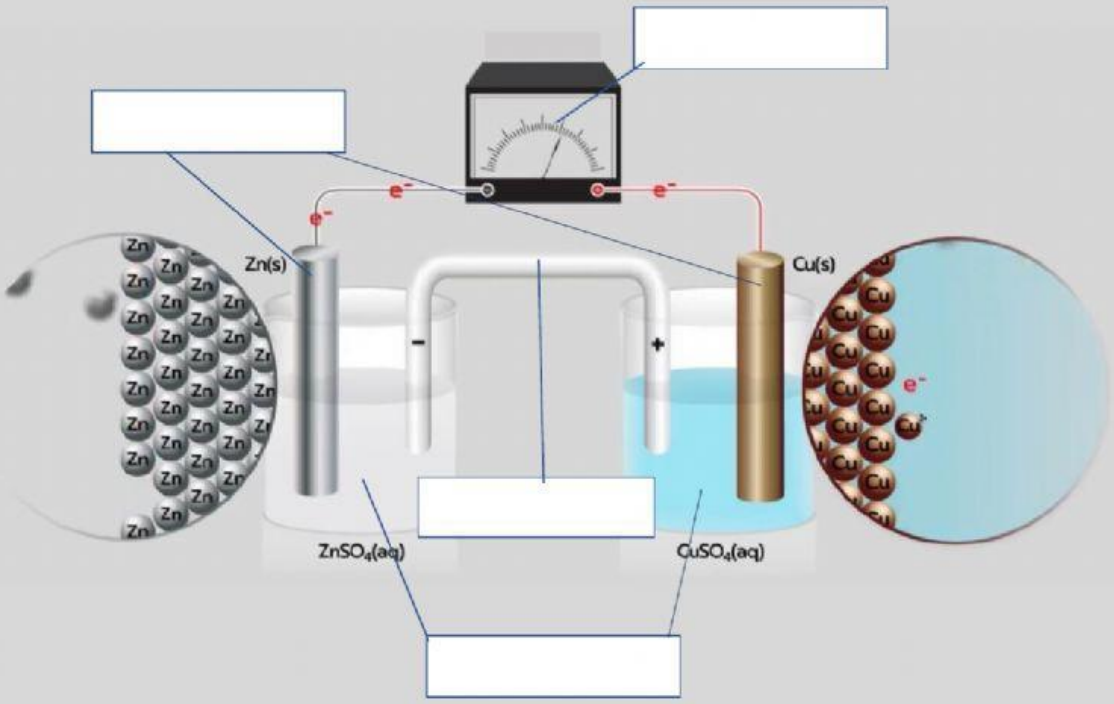
เซลล์เคมีไฟฟ้า

(เซลล์กัลป์วานิก)

ตอนที่ 1 คำชี้แจง ลากคำตอบลงให้ถูกต้องตามวัสดุอุปกรณ์ที่กำหนดให้

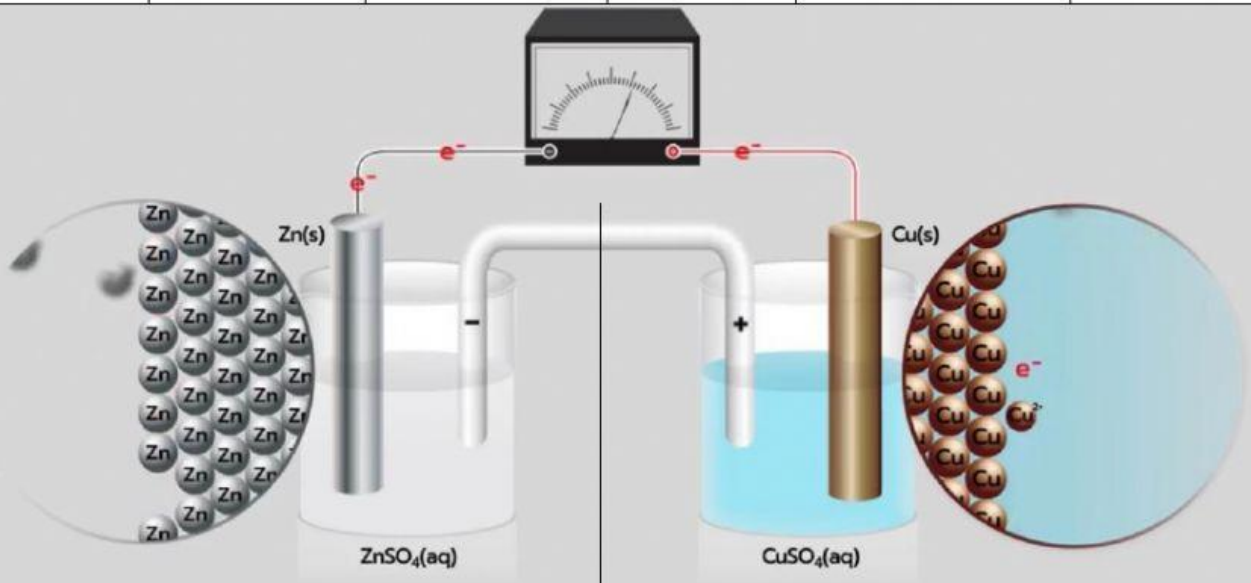
สะพานเกลือ	โวลต์มิเตอร์	ขั้วไฟฟ้า	สารอิเล็กโทรไลต์



LIVEWORKSHEETS

ตอนที่ 2 คำชี้แจง ลากคำตอบลงให้ถูกต้องตามครึ่งเซลล์ที่กำหนดให้

1.ชื่อครึ่งเซลล์	2.ขั้วไฟฟ้า	3.อิเล็กโทรไลต์	4.ชื่อขั้ว	5.การถ่ายโอน e^-	6.การเปลี่ยนแปลง
รีดักชัน	แท่งโลหะ Cu	$ZnSO_4$	แคโทด	รับอิเล็กตรอน	แท่งโลหะผุกร่อน
ออกซิเดชัน	แท่งโลหะ Zn	$CuSO_4$	แอโนด	ให้อิเล็กตรอน	แท่งโลหะหนาขึ้น



1.ชื่อครึ่งเซลล์		
2.ขั้วไฟฟ้า		
3.อิเล็กโทรไลต์		
4.ชื่อขั้ว		
5.การถ่ายโอน e^-		
6.การเปลี่ยนแปลง		

ปฏิกิริยาที่เกิด (เลือกวางให้ถูกต้องตามครึ่งเซลล์ที่เกิดขึ้น)

$Zn(s) \longrightarrow Zn^{2+}(aq) + 2e^-$	$Cu(s) \longrightarrow Cu^{2+}(aq) + 2e^-$
$Zn^{2+}(aq) + 2e^- \longrightarrow Zn(s)$	$Cu^{2+}(aq) + 2e^- \longrightarrow Cu(s)$

(ครึ่งซ้าย)	(ครึ่งขวา)

พิจารณาตัวรีดิวซ์(ให้ e^-) / ตัวออกซิไดซ์(รับ e^-)

Zn	Cu	Zn^{2+}	Cu^{2+}
ตัวรีดิวซ์			
ตัวออกซิไดซ์			

LIVEWORKSHEETS