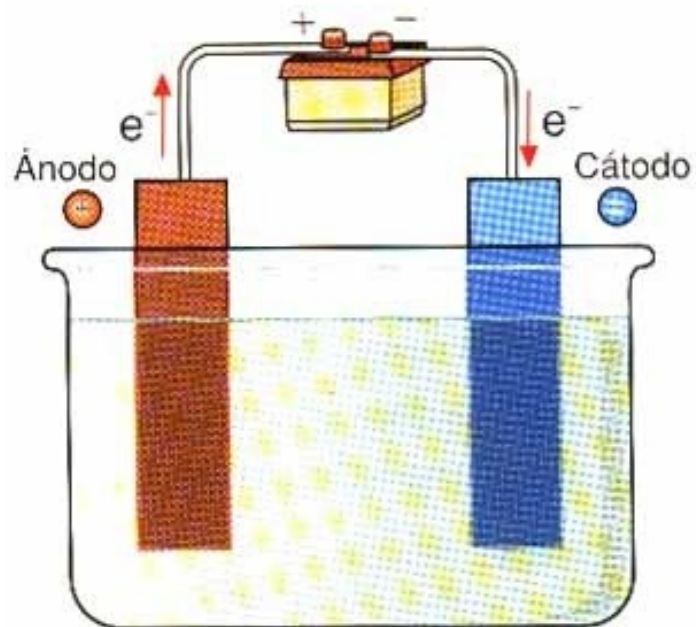


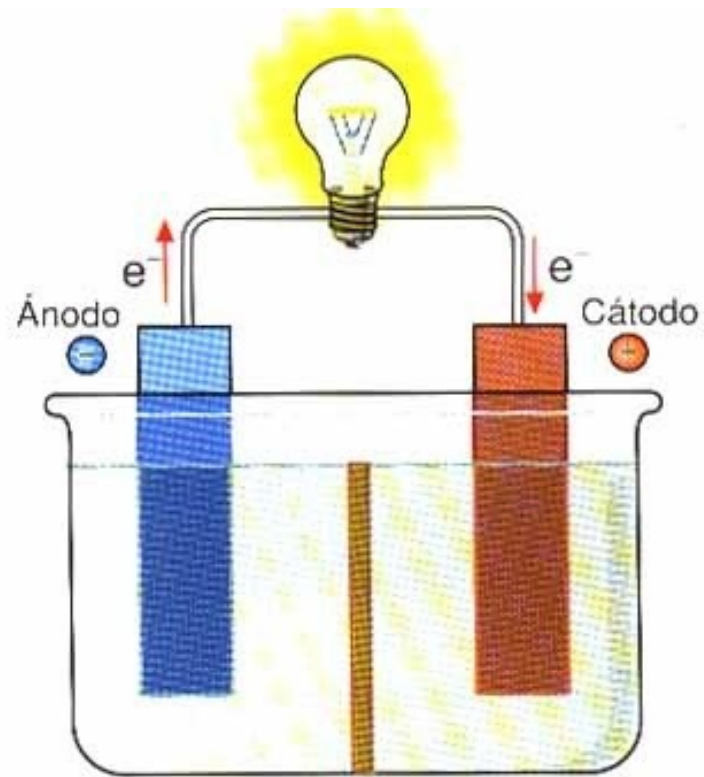
<b>Celda</b>	<b>Celda Electrolítica</b>		<b>Celda Galvánica o Voltaica</b>	
<b>Características</b>				
<b>Energía</b>	Hay que suministrar energía eléctrica para su reacción		Su reacción genera energía eléctrica	
<b>Reacción</b>	Tiende a liberar gases, hay reacción de óxido-reducción		Existe una reacción de óxido-reducción	
<b>Funcionamiento</b>	Requiere de energía externa		Requiere de un puente salino	
<b>Tipo de reacción</b>	Química no Espontánea		Química Espontánea	
<b>Tipo de celda</b>	Es electrolítica		Es electroquímica	
<b>Producto</b>	Produce una reacción de descomposición en base a los electrones que circulan por la solución electrolítica.		Produce una reacción y como consecuencia de esa reacción se liberan electrones produciéndose una diferencia de potencial.	
<b># de reacciones</b>	Es una reacción directa		Existen semireacciones unidas por un puente salino	
<b>Fenómeno</b>	Electrólisis		Corrosión	
<b>Traslado del voltaje</b>	Conducción de electrones a través del electrolito		Mediante flujo de electrones en el puente salino	
<b>Dirección de e-</b>	Del ánodo al cátodo		Del ánodo al cátodo	
<b>Reacciones involucradas</b>	En el electrodo anódico ocurren oxidaciones	En el electrodo catódico ocurren reducciones	En la semicelda anódica ocurren oxidaciones	En la semicelda catódica ocurren reducciones

<b>Ánodo y Cátodo</b>	Un electrodo funciona como ánodo y el otro como cátodo	Una semicelda actúa como ánodo, y la otra como cátodo
<b>Iones</b>	Movimiento de iones en la solución	Movimiento de iones en la solución
<b>Circuito</b>	El circuito externo afecta a la reacción	El circuito externo se complementa con la solución



(B)

Cuba electrolítica



(A)

Pila electroquímica

Ánodo	Cátodo		Ánodo	Cátodo
+	-	Signo	-	+
Salida	Entrada	Movimiento de electrones	Salida	Entrada
oxidación	reducción	Semirreacción	oxidación	reducción