

No Muestra	Voltaje Inyectado (V)	Voltaje Electrodo (V)	Corriente Electrodo (A)	Corriente Inyectada (A)	Resistencia	Temperatura (°C)	Observaciones
1	0.3	0.270548	0.000033	0	8198.437818	24	No se rompe barrera de conducción.
2	0.4	0.373264	-0.000047	0	-7941.783149	24	No se rompe barrera de conducción.
3	0.5	0.477355	-0.000018	0	-26519.70489	24	No se rompe barrera de conducción.
4	0.6	0.575146	0.000022	0	26142.99636	24	No se rompe barrera de conducción.
5	0.7	0.671281	0.000036	0	18646.70222	24.2	No se rompe barrera de conducción.
6	0.79	0.767106	0.000062	0	12372.68542	24.2	No se rompe barrera de conducción.
7	0.9	0.878083	0.000095	0	9242.980379	24.2	No se rompe barrera de conducción.
8	1	0.973045	0.000116	0	8388.322207	24.2	No se rompe barrera de conducción.
9	1.1	1.073794	0.000076	0	14128.86737	24.3	No se rompe barrera de conducción.
10	1.2	1.177365	0.000149	0	7901.776644	24.2	No se rompe barrera de conducción.
11	1.3	1.274078	0.000313	0	4070.538275	24.2	No se rompe barrera de conducción.
12	1.4	1.370782	0.000429	0	3195.295851	24.2	No se rompe barrera de conducción.
13	1.5	1.471963	0.000862	0	1707.613179	24.2	No se rompe barrera de conducción. Medicion de corriente estable.
14	1.6	1.575944	0.001132	0	1392.176678	24.3	No se rompe barrera de conducción.
15	1.7	1.674557	0.001695	0	987.939209	24.4	No se rompe barrera de conducción.
16	1.8	1.771231	0.004417	0	401.003106	24.3	Se rompe barrera de conducción. Empieza la generación de hidrogeno. Baja generación de burbujeo en cátodo. Medición de corriente estable.
17	1.9	1.877541	0.018559	0	101.166071	24.6	Aumenta la generación de burbujeo en el Cátodo. Aumento de corriente y medición estable. El ánodo se mantiene sin generar burbujeo.
18	1.99	1.963194	0.048521	0	40.460716	24.6	Comienza generación de burbujeo en ánodo (oxigeno), aun es muy baja.
19	2.1	2.061604	0.107848	0.077	19.115833	24.5	Generación de burbujeo en aumento en ambos electrodos.
20	2.19	2.148709	0.178472	0.162	12.039475	24.5	Sistema estable. Aumento de corriente.
21	2.3	2.244415	0.273699	0.277	8.200305	24.3	Sistema estable.
22	2.4	2.330115	0.371199	0.395	6.277267	24.5	Sistema Estable.
23	2.5	2.418497	0.479444	0.525	5.044378	24.5	Ninguna. Comienza aumento de pasos 0.5V.
24	3	2.849499	1.063451	1.23	2.679483	24.5	Aumento de generación de burbujeo en ambos electrodos.
25	3.5	3.275842	1.681712	1.975	1.947921	24.5	Aumento de consumo de corriente. Mayor Genración de burbujeo en ambos electrodos.
26	4.01	3.706759	2.350689	2.781	1.576882	24.8	Ninguna.
27	4.51	4.132823	3.040903	3.613	1.359078	25.3	Aumento el consumo de corriente.
28	5	4.538642	3.757054	4.477	1.208032	25.3	Ninguna.
29	5.5	4.929912	4.814312	5.751	1.024012	27.3	Aumento de corriente y temperatura en electrodos.
30	6	5.340406	5.643646	6.75	0.946269	26.4	Comportamiento estable.
31	6.5	5.73729	6.601835	7.905	0.869045	28.5	Comportamiento estable.
32	6.5	5.691903	6.97119	8.348	0.816489	27.8	Comportamiento estable.
33	7	6.031446	8.289518	9.935	0.727599	28.3	Comportamiento estable.
34	7.130000	6.120270	8.741740	10.486000	0.700120	30	Aumento de temperatura en ambos electrodos. Se concluye el experimento ya que se llevo al limite de corriente de la fuente. El ultimo voltaje que se intento inyectar fue 8V.

Fecha: 28/08/2025 Encargado: Mario Guillermo Ponce Hernández.

-- MEDICIONES --

- Inyección de Energía : 0-2V -> 0.1V, 2-5V -> 0.5V, 5-MAX V -> 1V.
- Voltaje : Multímetro conectado en los cables que alimentan el reactor.
- Amperaje : Amperímetro conectado en serie de la salida de la fuente del polo positivo hacia el ánodo del reactor.
- Toma Mediciones : Por observación al encontrar un punto de equilibrio o no variación en los valores.
- Observaciones :

Ninguna

-- SOLUCIÓN (ELECTROLITO) --

- Fecha de la Producción de Solución Original : 26/08/2025
- PH Inicial : Desconocido
- PH Final : Desconocido
- Cantidad : < 250ml, ~248ml aprox.
- Observaciones : Se realiza la experimentación con la solución empleada en el experimento "EXP-A-20250827". Esta no se cambia, ni se rellena. La cantidad marcada por el vaso de precipitado es menor a 250ml (cantidad usada en el experimento "EXP-A-20250827") aprox. 248ml esto puede deberse al desgaste causado por el experimento ya mencionado y al estar expuesto al medio ambiente.

-- ELECTRODOS --

- Matricula Ánodo : A-1-1.
- Matricula Cátodo : C-1-1.
- Material : Desconocido (Acero Inoxidable Chino).
- Dimensiones : 30mm x 50mm
- Superficie Sumergida : 30mm x 30mm = 900mm<sup>2</sup>
- Distancia |Electrodos| : 10mm aprox.
- Número de Usos : 1
- Observaciones : La superficie del electrodo no se modifica, se mantiene tal y como termino en el experimento "EXP-A-20250827". Se observa una especie de salinidad en la parte inferior del ánodo al inicio del experimento.

-- OBSERVACIONES FINALES DEL EXPERIMENTO --

Se concluye el experimento por limitaciones de entrega de corriente por parte de la fuente, el último voltaje que se intento inyectar fue de 8V. La ruptura de la barrera de conducción fue en el mismo rango que reportado en el experimento "EXP-A-20250827". Hubo un aumento de temperatura en ambos electrodos.