

Tarea No.7

Reacciones de óxido-reducción: celdas electroquímicas, fuentes de poder y electrolíticas.

1. Menciona 3 ejemplos de celdas electroquímicas
2. ¿Qué significan las siglas FEM? Y ¿Qué es?
3. ¿Qué es una celda galvánica?
4. ¿Qué significan las siglas CROA?
5. ¿Qué es un Electrolito?
6. ¿Se podría hacer un puente con agua destilada en lugar de con un electrolito en la celda electroquímica?, ¿Por qué?
7. Explique cómo se conecta una batería en serie a otra y como se conecta en paralelo
8. ¿Qué es la diferencia de potencial (eléctrico) y cómo funciona?
9. ¿Cuál es la diferencia entre una celda electrolítica y una electroquímica?
10. ¿Qué es la electrólisis?