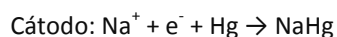


Imagen que ilustra una celda de membrana

- *Celdas de cátodo de mercurio.* El sodio produce una amalgama muy estable con el mercurio líquido que se calienta en otra subunidad denominada denuder dónde además se obtiene el NaOH. El mercurio residual se recircula a la cuba electrolítica. Las reacciones de electrólisis son las siguientes:



Bibliografía

- *Electroquímica: Ciencia y Tecnología*, Programa de Doctorado Interuniversitario
- *El Mercurio Como Contaminante Global*, tesis (Universidad de Barcelona).
- *Química Inorgánica: Segunda Edición* C.E. Housecroft A. G. Sharpe
- *Encyclopedia of Electrochemistry*. Vol.5 Electrochemical Engineering
- *Industrial Electrochemistry*. Derek Pletcher y Frank C. Walsh, Blackie Academic & Professional, Segunda Edición.
- *Electrosíntesis y Electrodialisis*. José Ramón Ochoa Gómez, Mc Graw Hill.
- Memoria y Anexos de la Industria Cloro-álcali, por Mélanie Gourbe.