Electrometalurgia y Reciclaje de Materiales

Tema 7. Electroobtención de metales

Carlos Thomas García

Departamento de Ciencia e Ingeniería del Terreno y de los Materiales

Este tema se publica bajo Licencia:

Creative Commons BY-NC-SA 4.0

Refino electrolítico del cobre

Oxidación del Cu:

$$Cu^0 \rightarrow Cu^{2+} + 2e^-; -0{,}34V$$

Reducción del Cu:

$$Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu^0; +0{,}34V$$

Electrodeposición del cromo

Reducción del ácido crómico (trivalente):

$$Cr_2O_7{}^{2+} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$$

$$Cr^{3+} + 3e^- \rightarrow Cr^0; -0{,}74V$$