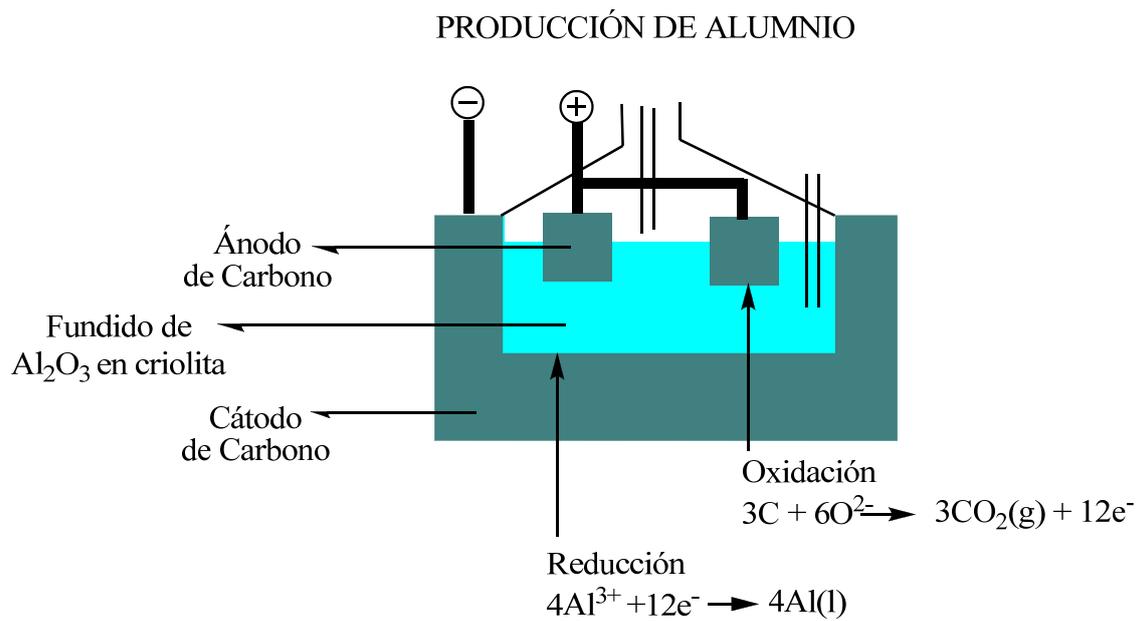


Producción industrial de Al

- El  $\text{Al}_2\text{O}_3$  proviene del mineral bauxita
- Su punto de fusión es 2015 °C. Con criolita ( $\text{Na}_3\text{AlF}_6$ ) funde a 900 °C
- Los electrodos deben soportar altas temperaturas y no ser de metal porque formarían rápidamente óxidos con los materiales fundidos
  - Ánodo y cátodo son de grafito
- El fundido no debe contener  $\text{H}_2\text{O}$ 
  - El Al es muy reactivo y reduciría el agua para formar  $\text{H}_2$ 
    - La temperatura de trabajo es mayor que la de fusión del Al, por lo que se obtiene en estado líquido
    - El ánodo se consume y hay que sustituirlo cada cierto tiempo