

Получение алюминия.

В промышленности алюминий получают электролизом чистого Al_2O_3 или очищенного боксита в расплавленном криолите $Na_3(AlF_6)$. Криолит требуется как растворитель оксида алюминия, а также для понижения температуры процесса – ведь оксид алюминия плавится при 2050 градусах по Цельсию.



В электролитической ванне температура плавления достигает 950 – 1000 градусов по Цельсию. Кроме того криолит и другие добавки (CaF_2) снижают плотность электролита.