# GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 8 TRANG 129 SGK HÓA HỌC

**Đề bài**

Điện phân $Al_2O_3$ nóng chảy với dòng điện cường độ 9,56A trong khoảng thời gian 3000 giây, thu được 2,16 gam Al. Hiệu suất của quá trình điện phân là.

A. 60%. B. 70%.

C. 80%. D. 90%.

**Hướng dẫn giải**

Áp dụng định luật Faraday

$$m = \frac{AIt}{nF}$$

Với m- khối lượng nhôm thu được ở điện cực

A- Nguyên tử khối của nhôm = 27 g/mol

I - Cường độ dòng điện

t - Thời gian điện phân

n - số electron của nhôm nhường

F - Hằng số Faraday (F = 96500).

## ĐÁP ÁN BÀI 8 TRANG 129 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Theo định luật Faraday khối lượng nhôm thu được là:

$$m_{Al} = \frac{AIt}{nF} = \frac{27.9,65.3000}{96500.3} = 2,7(g)$$

Hiệu suất phản ứng là:

$$H = \frac{2,16}{2,7}.100\% = 80\%$$

**Đáp án C**