

ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 94 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Tính số mol và số gam kali clorat cần thiết để điều chế được:

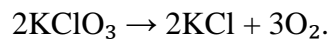
a) 48g khí oxi.

b) 44,8 lít khí oxi (ở đktc).

Lời giải đáp án

$$n_{\text{O}_2} = 48/32 = 1,5 \text{ mol.}$$

Phương trình phản ứng:

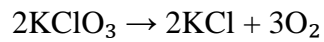


$$x = 2.1,5/3 = 1 \text{ mol.}$$

$$m_{\text{KClO}_3} = 122,5 \cdot 1 = 122,5\text{g.}$$

$$n_{\text{O}_2} = 44,8/22,4 = 2 \text{ mol}$$

Phương trình phản ứng:



$$x = 2.2/3 = 1,33 \text{ mol.}$$

$$m_{\text{KClO}_3} = 122,5 \cdot 1,33 = 162,92\text{g.}$$