

GIẢI BÀI 4 TRANG 109 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8 TẬP 1

Đề bài

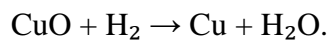
Khử 48 gam đồng(II) oxit bằng khí hiđro. Hãy:

- Tính số gam đồng kim loại thu được.
- Tính thể tích khí hiđro (đktc) cần dùng.

Lời giải đáp án

$$n_{\text{CuO}} = 48/60 = 0,6 \text{ mol.}$$

Phương trình hóa học của phản ứng khử CuO:



$$n_{\text{Cu}} = 0,6 \text{ mol.}$$

$$m_{\text{Cu}} = 0,6 \cdot 64 = 38,4 \text{ g.}$$

Theo phương trình phản ứng trên:

$$n_{\text{H}_2} = 0,6 \text{ mol}$$

$$V_{\text{H}_2} = 0,6 \cdot 22,4 = 13,44 \text{ lít.}$$