

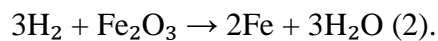
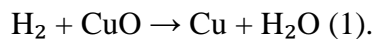
GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 119 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

- a) Hãy viết phương trình hóa học của các phản ứng giữa hiđro với hỗn hợp đồng (II) oxit và sắt (III) oxit ở nhiệt độ thích hợp?.
- b) Trong các phản ứng hóa học trên, chất nào là chất khử, chất nào là chất oxi hóa? Vì sao?
- c) Nếu thu được 6,00 gam hỗn hợp hai kim loại, trong đó có 2,8g sắt thì thể tích (ở đktc) khí hiđro vừa đủ cần dùng để khử đồng (II) oxit và sắt (III) oxit là bao nhiêu?

Lời giải đáp án

- a) Phương trình hóa học của các phản ứng:



- b) Trong phản ứng (1), (2) chất khử H_2 vì chiếm oxi của chất khác, chất oxi hóa là CuO và Fe_2O_3 vì nhường oxi cho chất khác.

- c) Lượng đồng có trong 6g hỗn hợp 2 kim loại thu được: $6\text{g} - 2,8\text{g} = 3,2\text{g}$.

V H_2 cần dùng theo phương trình phản ứng(1) = $22,4 \cdot 3,2 / 64 = 1,12$ lít khí H_2 .

V H_2 cần dùng theo phương trình phản ứng(2) = $22,4 \cdot 3,2 / 56 \cdot 2 = 1,68$ lít khí H_2 .