

ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 54 SÁCH GIÁO KHOA HÓA 9

Đề bài

Cho 10,5 gam hỗn hợp 2 kim loại Cu, Zn vào dung dịch H_2SO_4 loãng dư, người ta thu được 2,24 lít khí (đktc).

- Viết phương trình hoá học.
- Tính khối lượng chất rắn còn lại sau phản ứng.

Hướng dẫn giải

Đổi số mol $H_2 = V / 22,4 = ?$

a) PTHH: $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2 \uparrow$

Từ PTHH, tính số mol Zn theo số mol H_2

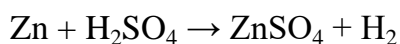
b) Vì Cu không phản ứng với HCl nên chất rắn sau phản ứng là Cu

$$m_{Cu} = m_{hh} - m_{Zn} = ?$$

Đáp án bài 5 trang 54 sgk hóa lớp 9

Số mol $H_2 = 2,24 : 22,4 = 0,1$ mol.

a) Khi cho hỗn hợp (Zn, Cu) vào dung dịch H_2SO_4 loãng, chỉ có Zn phản ứng:



Phản ứng: 0,1 ← 0,1 (mol)

b) Chất rắn còn lại là Cu.

$$m_{Cu} = m_{hh} - m_{Zn}$$

$$m_{Cu} = 10,5 - 0,1 \times 65 = 4 \text{ gam.}$$