

## GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 60 SGK HÓA LỚP 9

### Đề bài

Ngâm bột sắt dư trong 10 ml dung dịch đồng sunfat 1M. Sau khi phản ứng kết thúc, lọc được chất rắn A và dung dịch B.

a) Cho A tác dụng với dung dịch HCl dư. Tính khối lượng chất rắn còn lại sau phản ứng.

b) Tính thể tích dung dịch NaOH 1M vừa đủ để kết tủa hoàn toàn dung dịch B.

### Hướng dẫn giải

Tính số mol  $\text{CuSO}_4 = ?$

Viết PTHH:  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu} \downarrow (1)$

Chất rắn A gồm Cu và Fe dư. Cho tác dụng với HCl dư thì chỉ còn lại chất rắn là Cu

Dựa vào PTHH (1) tính được mol Cu từ mol  $\text{CuSO}_4 \Rightarrow m_{\text{rắn}} = m_{\text{Cu}} = ?$

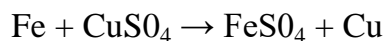
b) PTHH:  $\text{FeSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_2$

Tính được số mol  $\text{FeSO}_4$  từ PTHH (1)

Dựa vào PTHH (2) tính được số mol của NaOH theo số mol của  $\text{FeSO}_4$

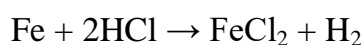
### Đáp án bài 5 trang 60 sgk hóa lớp 9

a) Số mol  $\text{CuSO}_4 = 1.0,01 = 0,01 \text{ mol}$



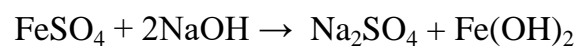
Phản ứng: 0,01 0,01  $\rightarrow$  0,01 0,01 (mol)

Chất rắn A gồm Cu và Fe dư, khi cho A vào dung dịch HCl dư chỉ có Fe phản ứng và bị hòa tan hết



Chất rắn còn lại là Cu =  $0,01.64 = 0,64 \text{ gam}$

b) Dung dịch B có  $\text{FeSO}_4 + \text{NaOH}$ ?



**Phản ứng:** 0,01 → 0,02      0,01      0,01    (mol)

$$V_{\text{ddNaOH}} = \frac{n}{C_M} = \frac{0,02}{1} = 0,02 \text{ lit} = 20\text{ml}$$