

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 19 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

Cho một khối lượng mạt sắt dư vào 50 ml dung dịch HCl. Phản ứng xong, thu được 3,36 lít khí (đktc).

- Viết phương trình hóa học;
- Tính khối lượng mạt sắt đã tham gia phản ứng
- Tìm nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng.

Hướng dẫn giải



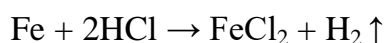
b) Dựa vào PTHH, tính được mol Fe phản ứng theo số mol của H_2

c) Công thức tính nồng độ mol $C_M = n : V$

Đáp án bài 6 trang 19 sgk hóa lớp 9

a) Số mol khí $H_2 = 3,36 : 22,4 = 0,15$ mol

Phương trình phản ứng:



Phản ứng 0,15 0,3 0,15 ← 0,15 (mol)

b) Khối lượng sắt đã phản ứng:

$$m_{Fe} = 0,15 \cdot 56 = 8,4 \text{ g}$$

c) Số mol HCl phản ứng:

$$n_{HCl} = 0,3 \text{ mol}; 50 \text{ ml} = 0,05 \text{ lít}$$

$$C_{M,HCl} = \frac{0,3}{0,05} = 6M$$

Nồng độ mol của dung dịch HCl:

