

## GIẢI BÀI 6 TRANG 11 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 9

### Đề bài

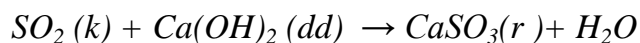
Dẫn 112 ml khí  $\text{SO}_2$  (đktc) đi qua 700 ml dung dịch  $\text{Ca(OH)}_2$  có nồng độ 0,01 M, sản phẩm là muối canxi sunfit.

- Viết phương trình hóa học
- Tính khối lượng các chất sau phản ứng.

### Hướng dẫn giải

*Đổi số mol của  $\text{SO}_2$ ;  $\text{Ca(OH)}_2$*

*Viết PTHH xảy ra, tính toán theo PTHH*



### Đáp án bài 6 trang 11 sgk hóa lớp 9

- Phương trình phản ứng hóa học:



- Khối lượng các chất sau phản ứng :

- Số mol các chất đã dùng :

$$n_{\text{SO}_2} = 0,112/22,4 = 0,005 \text{ (mol)}$$

$$n_{\text{Ca(OH)}_2} = 0,01 \cdot 700/1000 = 0,007 \text{ (mol)}$$

Khối lượng các chất sau phản ứng :

$$n_{\text{CaSO}_3} = n_{\text{SO}_2} = 0,005 \text{ mol, có khối lượng là :}$$

$$\Rightarrow m_{\text{CaSO}_3} = 120 \cdot 0,005 = 0,6 \text{ (g)}$$

$$n_{\text{Ca(OH)}_2 \text{ dư}} = 0,007 - 0,005 = 0,002 \text{ (mol)}$$

$$\Rightarrow m_{\text{Ca(OH)}_2 \text{ dư}} = 74 \cdot 0,002 = 0,148 \text{ (g)}$$

