

## Bài 41

# NHẬN BIẾT MỘT SỐ CHẤT KHÍ

- 8.8.** *Không* thể nhận biết các khí  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$  và  $\text{O}_2$  đựng trong các bình riêng biệt nếu chỉ dùng
- A. nước brom và tàn đóm cháy dở.
  - B. nước brom và dung dịch  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ .
  - C. nước vôi trong và nước brom.
  - D. tàn đóm cháy dở và nước vôi trong.
- 8.9.** Để phân biệt các khí  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{O}_2$  và  $\text{SO}_2$  có thể dùng
- A. tàn đóm cháy dở, nước vôi trong và nước brom.
  - B. tàn đóm cháy dở, nước vôi trong và dung dịch  $\text{K}_2\text{CO}_3$ .
  - C. dung dịch  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  và nước brom.
  - D. tàn đóm cháy dở và nước brom.
- 8.10.** Phòng thí nghiệm bị ô nhiễm bởi khí clo. Dùng chất nào sau đây có thể khử được clo một cách tương đối an toàn ?
- A. Dung dịch  $\text{NaOH}$  loãng.
  - B. Dùng khí  $\text{NH}_3$  hoặc dung dịch  $\text{NH}_3$ .
  - C. Dùng khí  $\text{H}_2\text{S}$ .
  - D. Dùng khí  $\text{CO}_2$ .
- 8.11.** Trình bày phương pháp hoá học phân biệt các khí :  $\text{O}_2$ ,  $\text{O}_3$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{HCl}$  và  $\text{H}_2\text{S}$  đựng trong các bình riêng biệt.
- 8.12.** Để khử khí  $\text{H}_2\text{S}$  trong phòng thí nghiệm có thể dùng chất nào ?
- 8.13.** Khí X điều chế từ  $\text{H}_2$  và  $\text{Cl}_2$  ; khí Y điều chế bằng cách nung nóng  $\text{KMnO}_4$  ; khí Z sinh ra do phản ứng của  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  với axit  $\text{HCl}$  ; khí A sinh ra khi nung đá vôi ; khí B thu được khi cho Fe tác dụng với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng. Trình bày phương pháp hoá học phân biệt các khí đựng trong các bình riêng biệt.

**8.14.** Trong quá trình sản xuất  $\text{NH}_3$  thu được hỗn hợp gồm ba khí :  $\text{H}_2$ ,  $\text{N}_2$  và  $\text{NH}_3$ . Trình bày phương pháp hoá học để chứng tỏ sự có mặt của mỗi khí trong hỗn hợp.