

## LƯU HUỠNH

**6.11.** Câu nào sau đây diễn tả đúng tính chất hoá học của lưu huỳnh ?

- A. Lưu huỳnh chỉ có tính oxi hoá.
- B. Lưu huỳnh chỉ có tính khử.
- C. Lưu huỳnh vừa có tính oxi hoá, vừa có tính khử.
- D. Lưu huỳnh không có tính oxi hoá và không có tính khử.

**6.12.** Liên kết hoá học giữa nguyên tử của nguyên tố nào với nguyên tử natri trong hợp chất sau thuộc loại liên kết cộng hoá trị có cực ?

- A.  $\text{Na}_2\text{S}$ .
- B.  $\text{Na}_2\text{O}$ .
- C.  $\text{NaCl}$ .
- D.  $\text{NaF}$ .

**6.13.** Có một hỗn hợp chất rắn gồm bột lưu huỳnh và bột sắt. Nêu phương pháp hoá học tách riêng bột lưu huỳnh ra khỏi hỗn hợp. Viết PTHH.

- 6.14.** Đốt nóng một hỗn hợp gồm 6,4 g bột lưu huỳnh và 15 g bột kẽm trong môi trường kín không có không khí.
- Viết PTHH.
  - Cho biết vai trò các chất tham gia phản ứng.
  - Chất nào còn lại sau phản ứng ? Khối lượng là bao nhiêu ?
- 6.15.** Đốt nóng một hỗn hợp gồm 5,6 g bột sắt và 1,6 g bột lưu huỳnh trong môi trường không có không khí, thu được hỗn hợp rắn X. Cho hỗn hợp X phản ứng hoàn toàn với 500 ml dung dịch HCl, thu được hỗn hợp khí A và dung dịch B (hiệu suất của các phản ứng là 100%).
- Tính thành phần phần trăm theo thể tích của hỗn hợp khí A.
  - Biết rằng cần dùng 125 ml dung dịch NaOH 0,1M để trung hoà HCl còn dư trong dung dịch B, hãy tính nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng.