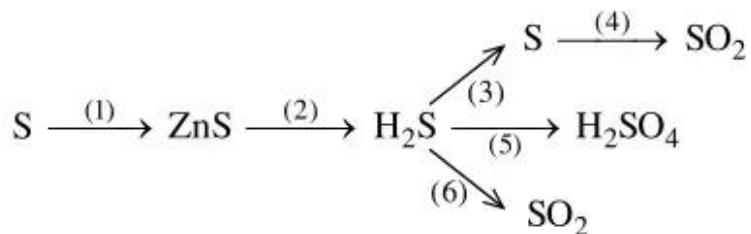


Bài 44

HIĐRO SUNFUA

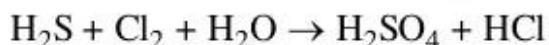
6.25. Có sơ đồ biến đổi hóa học sau :



- a) Viết phương trình hóa học biểu diễn cho mỗi biến đổi.
- b) Những phản ứng nào là phản ứng oxi hoá – khử ? Vì sao ?
- c) Cho biết vai trò các chất tham gia phản ứng oxi hoá – khử.

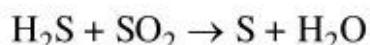
54

6.26. Dẫn khí hiđro sunfua đi vào nước clo, xảy ra phản ứng theo sơ đồ sau :



- a) Hãy xác định số oxi hoá thay đổi của những nguyên tố trước và sau phản ứng.
- b) Lập phương trình hóa học của phản ứng oxi hoá – khử trên.
- c) Hãy xác định chất oxi hoá và chất khử trong phản ứng trên.

6.27. Cho biết sơ đồ của phản ứng oxi hoá – khử :



- a) Hãy lập phương trình hóa học của phản ứng.
- b) Xác định vai trò của các chất tham gia phản ứng oxi hoá – khử.
- c) Giải thích sự tạo thành sản phẩm lưu huỳnh.
- d) Tính khối lượng lưu huỳnh sau phản ứng, nếu có 0,2 mol H_2S tham gia phản ứng với SO_2 dư.