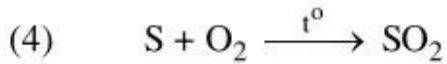
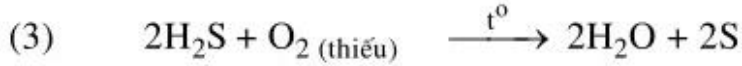
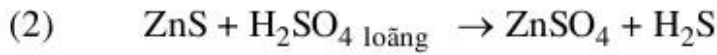
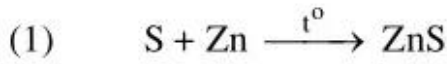
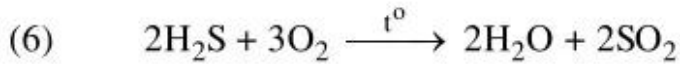
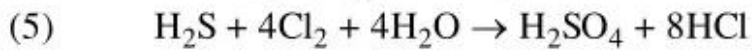


Bài 44
HIĐRO SUNFUA

6.25. a) Các phương trình hoá học :



Hoặc : $\text{S} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ đặc} \rightarrow 3\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (Xem SGK bài 45)



b) Các phản ứng oxi hoá – khử : (1), (3), (4), (5), (6) vì có sự thay đổi số oxi hoá của các chất tham gia và tạo thành sau phản ứng.

c) Vai trò các chất :

(1) Zn : chất khử ; S : chất oxi hoá

(3) H₂S : chất khử ; O₂ : chất oxi hoá

(4) S : chất khử ; O₂ : chất oxi hoá

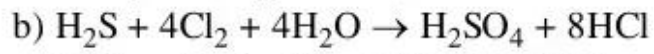
(5) H₂S : chất khử ; Cl₂ : chất oxi hoá

(6) H₂S : chất khử ; O₂ : chất oxi hoá.

6.26. Đáp án :

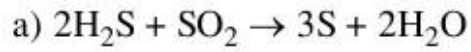
a) Trước phản ứng : $\overset{-2}{\text{S}} ; \overset{0}{\text{Cl}_2}$

Sau phản ứng : $\overset{+6}{\text{S}} ; \overset{-1}{\text{Cl}}$



c) Chất oxi hoá : Cl_2 ; Chất khử : H_2S .

6.27. *Đáp án :*



b) Chất khử : H_2S ; Chất oxi hoá : SO_2 .

c) Lưu huỳnh là sản phẩm của sự oxi hoá H_2S và của sự khử SO_2 .

d) $m_{\text{S}} = 32 \times 0,3 = 9,6 \text{ (g)}$.