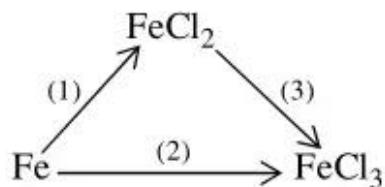


CLO

5.6. Cho ba chất : khí Cl_2 , bột Fe, dung dịch HCl.

Viết PTHH của các phản ứng biểu diễn sơ đồ sau :



5.7. PTHH nào sau đây biểu diễn đúng phản ứng của dây sắt nóng đốt cháy trong khí Cl_2 ?

- A. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2$
- B. $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
- C. $3\text{Fe} + 4\text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{FeCl}_3$

5.8. Lá đồng khi đốt nóng có thể cháy sáng trong khí A.

A là khí nào trong số các khí sau ?

- A. CO
- B. Cl_2
- C. H_2
- D. N_2 .

- 5.9.** Trong phản ứng : $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCl} + \text{HClO}$, phát biểu nào sau đây đúng ?
- A. Clo chỉ đóng vai trò chất oxi hoá.
 - B. Clo chỉ đóng vai trò chất khử.
 - C. Clo vừa đóng vai trò chất oxi hoá, vừa đóng vai trò chất khử.
 - D. Nước đóng vai trò chất khử.
- 5.10.** Tính khối lượng nguyên tố clo có trong 2 tấn muối ăn chứa 98% NaCl.
- 5.11.** Cho 0,6 lít khí clo phản ứng với 0,4 lít khí hiđro.
- a) Tính thể tích khí HCl thu được (các thể tích khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất).
 - b) Tính thành phần % về thể tích của các khí có trong hỗn hợp sau phản ứng.
- 5.12.** Tính khối lượng đồng và thể tích khí clo (đktc) đã tham gia phản ứng nếu có 27 g CuCl₂ tạo thành sau phản ứng.
- 5.13.** Tính thể tích khí clo thu được ở điều kiện tiêu chuẩn khi :
- a) cho 7,3 g HCl tác dụng hết với MnO₂.
 - b) cho 7,3 g HCl tác dụng hết với KMnO₄.
- 5.14.** Khi điện phân dung dịch muối ăn bão hòa để sản xuất xút, người ta thu được 560 lít khí clo ở điều kiện tiêu chuẩn. Tính khối lượng muối ăn chứa 98% NaCl đã dùng để điện phân. Biết hiệu suất của quá trình điện phân là 100%.