

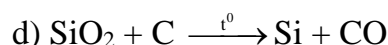
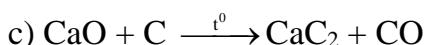
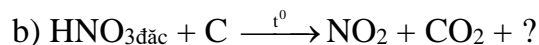
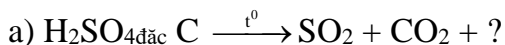
**CACBON & HỢP CHẤT CACBON**

**Bài 1 (trang 70 SGK Hóa 11):** Tại sao hầu hết các hợp chất của cacbon lại là hợp chất cộng hóa trị ?

**Bài 2:** Viết phản ứng chứng minh cacbon có tính oxi hóa, có tính khử ?

**Bài 3:** Viết phản ứng xảy ra giữa cacbon với các chất sau :  $O_2$ ,  $H_2$ ,  $HNO_3$ ,  $Ca$ ,  $CuO$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $PbO$  (điều kiện đun nóng).

**Bài 4 (trang 70 SGK Hóa 11):** Lập phương trình hóa học của các phản ứng sau đây:



**Bài 5 (trang 70 SGK Hóa 11):** Đốt một mẫu than đá (chứa tạp chất không cháy) có khối lượng 0,600kg trong oxi dư, thu được 1,06 m<sup>3</sup> (đktc) khí cacbonic. Tính thành phần phần trăm khối lượng của cacbon trong mẫu than đá trên.

**Bài 6 (trang 75 SGK Hóa 11):** Làm thế nào để loại hơi nước và khí  $CO_2$  có lẫn trong khí  $CO$  ? Viết các phương trình hóa học?

**Bài 7 (trang 75 SGK Hóa 11):** Có ba chất gồm  $CO$ ,  $HCl$  và  $SO_2$  đựng trong ba bình riêng biệt. Trình bày phương pháp hóa học để nhận biết từng chất khí. Viết các phương trình hóa học.

**Bài 8:** Dẫn 4,48 lít  $CO_2$  đktc vào dung dịch chứa 20 gam  $NaOH$ , khi phản ứng kết thúc đem cô cạn dung dịch thu được m gam chất rắn khan. Tính giá trị của m ?

**Bài 9:** Sục 2,24 lít khí  $CO_2$  (đktc) vào 150 ml dung dịch  $NaOH$  1M thu được dung dịch Y. Tính khối lượng các chất tan trong Y ?

**Bài 10 (trang 75 SGK Hóa 11):** Cho 224,0 ml  $CO_2$  (đktc) hấp thụ hết trong 100,0ml dung dịch kali hidroxit 0,200 M. Tính khối lượng của những chất có trong dung dịch tạo thành.

**Bài 11 (trang 75 SGK Hóa 11):** Nung 52,65 g  $CaCO_3$  ở 100°C và cho toàn bộ lượng khí thoát ra hấp thụ hết vào 500,0 ml dung dịch  $NaOH$  1,800M. Hỏi thu được những muối nào? Khối lượng là bao nhiêu? Biết rằng hiệu suất phản ứng nhiệt phân  $CaCO_3$  là 95%.

**Bài 12:** Cho 0,3 mol khí  $CO_2$  vào 200 ml dung dịch  $NaOH$  2M, khi phản ứng kết thúc đem cô cạn dung dịch thu được a gam muối khan. Tính giá trị của a ?

**Bài 13:** Cho 224 ml khí  $CO_2$  (đktc) hấp thụ hết trong 100 ml dung dịch  $KOH$  0,2M. Sau phản ứng thu được dung dịch muối có khối lượng là bao nhiêu ?

**Bài 14:** Cho 5,6 lít khí  $CO_2$  (đktc) sục vào dung dịch  $NaOH$  dư thu được dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được m gam muối. Tính giá trị m ?