GIẢI BÀI 2 TRANG 84 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 9

Đề bài

Viết phương trình hoá học của cacbon với các oxit sau:

a) CuO ; **b)** PbO ; **c)** CO_2; **d)** FeO.

Hãy cho biết loại phản ứng ; vai trò của C trong các phản ứng ; ứng dụng của các phản ứng đó trong sản xuất.

Đáp án bài 2 trang 84 sgk hóa lớp 9

Các phương trình hóa học:

a) $C + 2CuO \xrightarrow{t^0} 2Cu + CO_2$

b) $C + 2PbO \xrightarrow{t^0} 2Pb + CO_2$

c) $C + CO_2 \xrightarrow{t^0} 2CO$

d) $C + 2FeO \xrightarrow{t^0} 2Fe + CO_2$

Các phản ứng trên dều thuộc loại phản ứng oxi hóa - khử. Vai trò của C là chất khử. Các phản ứng:

a), b) dùng điều chế kim loại.

c), d) xảy ra trong quá trình luyện gang, luyện thép.