GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 1 TRANG 87 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

Hãy viết phương trình hoá học của CO với:

a) khí O_2 ;

b) CuO.

Cho biết: loại phản ứng ; điều kiện phản ứng ; vai trò của CO và ứng dụng của mỗi phản ứng đó.

Đáp án bài 1 trang 87 sgk hóa lớp 9

a) $2CO + O_2 \xrightarrow{t^o} 2CO_2$

- Phản ứng này là phản ứng oxi hóa - khử (và cũng là phản ứng hóa hợp). Khí CO khi đốt là cháy được. Vai trò của CO là chất khử. Phản ứng này tỏa nhiều nhiệt nên dược dùng trong luyện gang, thép.

b) $CO + CuO \xrightarrow{t^o} CO_2 + Cu$

- Phản ứng này là phản ứng oxi hóa - khử. Phản ứng này xảy ra ở nhiệt độ cao.
- Vai trò của CO là chất khử. Phản ứng này dùng để điều chế Cu.