

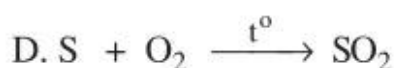
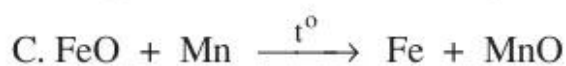
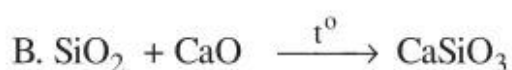
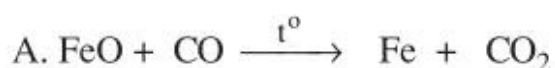


B. Thép là hợp kim của sắt với cacbon trong đó cacbon chiếm 2 – 5% khối lượng.

C. Nguyên tắc sản xuất gang là khử quặng sắt bằng các chất khử như CO, H<sub>2</sub>, Al, ...

D. Nguyên tắc sản xuất thép là oxi hoá các tạp chất (C, Si, Mn, S, P, ...) thành oxit, nhằm giảm hàm lượng của chúng.

**7.35.** Phản ứng nào sau đây xảy ra ở cả hai quá trình luyện gang và luyện gang thành thép ?



**7.36.** Phương pháp luyện thép nào sau đây có thể luyện được loại thép có chất lượng cao ?

A. Phương pháp lò bằng.

B. Phương pháp lò thổi oxi.

C. Phương pháp lò điện.

D. Phương pháp lò thổi oxi và phương pháp lò điện

**7.37.** Nung một mẫu thép thường có khối lượng 10 g trong khí oxi dư, thấy có 0,196 lít khí CO<sub>2</sub> (đo ở 0°C và 0,8 atm) thoát ra. Hãy xác định thành phần phần trăm khối lượng của cacbon trong mẫu thép.

**7.38.** Có thể dùng dung dịch HCl hoặc H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng để hoà tan hoàn toàn một mẫu gang hoặc một mẫu thép được không ? Vì sao ?

**7.39.** Hoà tan một mẫu thép có khối lượng 1,14 g trong dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, dư. Lọc bỏ phần không tan được dung dịch X. Thêm từ từ dung dịch KMnO<sub>4</sub> 0,1M vào dung dịch X cho đến khi dung dịch này có màu hồng thì đã dùng hết 40 ml dung dịch KMnO<sub>4</sub>. Xác định phần trăm khối lượng của Fe trong mẫu thép.

**7.40.** Khử hoàn toàn 16 g bột sắt oxit bằng CO ở nhiệt độ cao. Sau khi phản ứng kết thúc, khối lượng chất rắn giảm 4,8 g.