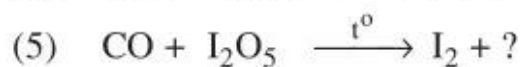
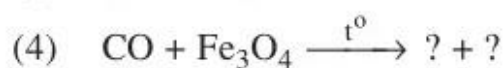
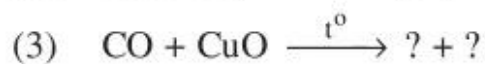
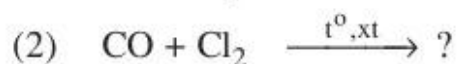
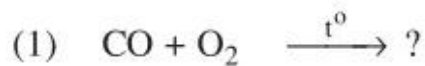


Bài 16.

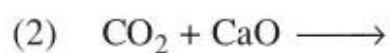
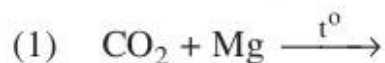
HỢP CHẤT CỦA CACBON

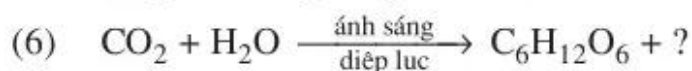
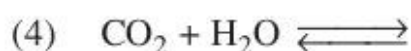
3.6. Hoàn thành các phương trình hoá học sau đây (ghi rõ số oxi hoá của cacbon) :



Trong các phản ứng này CO thể hiện tính chất gì ?

3.7. Hoàn thành các phương trình hoá học sau :





3.8. Cần thêm ít nhất bao nhiêu mililit dung dịch NH_3 0,15M vào 25 ml dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,02M để làm kết tủa hoàn toàn ion nhôm ?

A. 15 ml

B. 10 ml

C. 20 ml

D. 12 ml

Hãy chọn đáp số đúng.

3.9. Hãy điền dấu (+) vào trường hợp nào có và dấu (-) vào trường hợp nào không có phản ứng hoá học xảy ra giữa các chất và các dung dịch sau đây :

	CO_2 (k)	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ (dd)	NaHCO_3 (dd)	$\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ (dd)
Na_2SO_4 (dd)				
NaOH (dd)				
BaCl_2 (dd)				
CaO (r)				

3.10. Có một hỗn hợp ba muối NH_4HCO_3 , NaHCO_3 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$. Khi nung 48,8 g hỗn hợp đó đến khối lượng không đổi, thu được 16,2 g bã rắn. Chế hoá bã rắn với dung dịch HCl lấy dư, thu được 2,24 lít khí (đktc).

Xác định thành phần phần trăm của hỗn hợp muối.