GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 67 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Có 100g khí oxi và 100g khí cacbon đioxit cả hai khí đều ở 25^0C và 1atm. Biết rằng thể tích mol khí ở những điều kiện này có thể tích là 24l. Nếu trộn hai khối lượng khí trên với nhau (không có phản ứng xảy ra) thì hỗn hợp khí thu được có thể tích là bao nhiêu?

Lời giải đáp án

n_{O_2} = 100/32 = 3,125ml;

n_{CO_2} = 100/44 = 2,273ml;

$V_{hh\ khí}$ ở 20^0C và 1atm là: 24.(3,125 + 2,273) = 129,552l.