

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 91 SGK HÓA LỚP 9

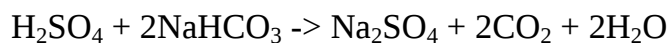
Đề bài

Hãy tính thể tích khí CO_2 (đktc) tạo thành để dập tắt đám cháy nếu trong bình chữa cháy có dung dịch chứa 980 g H_2SO_4 tác dụng hết với dung dịch $NaHCO_3$.

Đáp án bài 5 trang 91 sgk hóa lớp 9

Số mol $H_2SO_4 = 980 : 98 = 10 \text{ mol}$

Phương trình hóa học của phản ứng:



Thấy ngay số mol CO_2 sinh ra = 2.số mol H_2SO_4 phản ứng = 20 mol.

Vậy, thể tích khí $CO_2 = 20 \times 22,4 = 448 \text{ lít}$.