ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 54 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Trong phản ứng ở thí nghiệm trên, cho biết khối lượng của natri sunfat Na2SO4 là 14,2g khối lượng của các sản phẩm bari sunfat $BaSO_4$ và natri clorua NaCl theo thứ tự là 23,3g và 11,7g.

Hãy tính khối lượng của Bari clorua $BaCl_2$ đã phản ứng.

Lời giải đáp án

Phương trình chữ của phản ứng:

Natri sunfat + Bari clorua → Bari sunfat + Natri clorua

$M_{BaCl2} = m_{BaSO4} + m_{NaCl} - m_{Na2\ SO4} = 23,3 + 11,7 - 14,2 = 20,8g.$