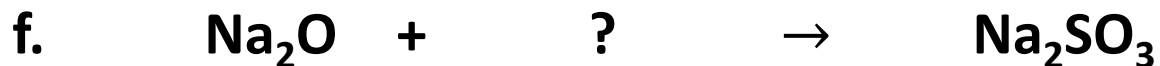


Chủ đề: OXIT

Bài 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Bài 2: Cho 2,479 lít khí CO_2 (25°C và 1bar, ở điều kiện này thì 1 mol khí có thể tích là 24,79 lít) tác dụng vừa đủ với 200ml dung dịch Ca(OH)_2 thu được sản phẩm gồm CaCO_3 và H_2O .

a. Viết phương trình phản ứng xảy ra?

b. Tính nồng độ mol (C_M) của dung dịch Ca(OH)_2 đã dùng?

c. Tính khối lượng kết tủa thu được?