

Câu 7. Hòa tan hoàn toàn 4 gam kim loại hóa trị II vào nước, thu được thể tích H_2 (đktc) tối đa là 1,12 lit. Gọi tên kim loại và sản phẩm tạo thành.

Câu 8. Hòa tan hoàn toàn 6,3 gam hỗn hợp Ca và Na vào H_2O thu được 3,36 lit H_2 (đktc). Tính khối lượng các chất tan trong dung dịch.

Câu 9. Trong các oxit sau đây : SO_3 , CuO , Na_2O , CaO , CO_2 , Al_2O_3 oxit nào tác dụng được với nước? Viết phương trình phản ứng?

Câu 10. Cho 26,2 gam hỗn hợp gồm Na, Na_2O tác dụng với nước dư, sau phản ứng thu được 6,72 lit khí H_2 (đktc).

- a) Tính khối lượng chất tan thu được sau phản ứng.
- b) Tính thành phần phần trăm khối lượng hỗn hợp ban đầu.