

- 6.12.** Người ta đã dùng 6,26 g hỗn hợp Na_2CO_3 và K_2CO_3 phản ứng vừa đủ với 200 ml dung dịch HNO_3 0,5M. Hãy xác định thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi muối trong hỗn hợp.
- 6.13.** Một dung dịch có hoà tan 12,5 g hai muối KCl và KBr tác dụng hết với dung dịch AgNO_3 , thu được 20,78 g hỗn hợp hai muối bạc halogenua. Hãy xác định thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi muối trong hỗn hợp trước và sau phản ứng.
- 6.14.** Cho 2,464 lít CO_2 (đktc) đi qua dung dịch NaOH , người ta thu được 11,44 g hỗn hợp hai muối Na_2CO_3 và NaHCO_3 .
Hãy xác định khối lượng của mỗi muối trong hỗn hợp.
- 6.15.** Điện phân dung dịch NaOH với cường độ dòng điện không đổi là 10A trong 268 giờ. Sau điện phân, còn lại 100 g dung dịch NaOH 24%. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch NaOH trước điện phân.