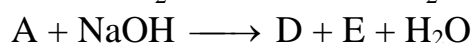
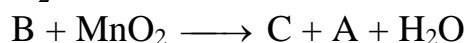
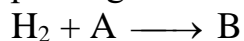


ÔN TẬP HÓA 9 LẦN 3

Bài 1: Từ muối ăn và các hóa chất cần thiết, hãy viết các phương trình điều chế nước Gia – ven.

Bài 2 : Hãy xác định các chất A, B, C, D, E trong sơ đồ phản ứng sau và viết các phương trình hoàn thành các phản ứng đó.



Bài 3 : Biết nguyên tử nguyên tố Y có 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 2 electron, tổng số electron trong nguyên tử là 12. Hãy xác định vị trí và vẽ cấu tạo nguyên tử Y.

Bài 4 : Hãy so sánh và sắp xếp tính phi kim giảm dần của các nguyên tố sau : N, F, P, O. Giải thích

Bài 5 : Hòa tan hoàn toàn 33,4 gam hỗn hợp muối gồm NaHCO_3 và NaHSO_3 cần vừa đủ 350 ml dung dịch HCl 1M, thì thu được hỗn hợp khí X.

a/ Tính khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu.

b/ Xác định % về thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp khí X. Biết các khí đo ở đktc

Bài 6: Nung 32 g CuO với C dư. Toàn bộ lượng CO_2 sinh ra được dẫn vào bình đựng 100ml dung dịch NaOH nồng độ a M, sau phản ứng thu được dung dịch A chỉ chứa một chất tan. Cho dung dịch A tác dụng với dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ thu được b gam kết tủa.

a)Viết phương trình hóa học xảy ra

b) Giá trị của a là bao nhiêu?

c) Giá trị của b là bao nhiêu