TRƯỜNG THCS VÕ TRƯỜNG TOẢN

Đ**Ề CƯƠNG ÔN TẬP CHƯƠNG 3 – MÔN HÓA HỌC 9**

**Bài 1 :** Xác định nguyên tố X vị trí nguyên tố X trong bảng tuần hoàn biết nguyên tử của nguyên tố X có tổng số electron là 13 , có 3 lớp và electron ở lớp ngoài cùng .

**Bài 2 :** Nguyên tố X ở chu kỳ 3 có 1 electron ở lớp ngoài cùng , có số hiệu 11 . Hãy xác định và vẽ cấu tạo nguyên tử .

**Bài 3 :** Hãy so sánh và sắp xếp tính phi kim giảm đần của các nguyên tố sau : Br , N , Cl , S , Si.

**Bài 4 :** Cho nguyên tử A có cấu tạo nguyên tử ở chu kỳ 3 , có 2 electron lớp ngoài cùng , có số hiệu là 16 . Hãy xác định vị trí và tính chất của nguyên tố A .

**Bài 5 :** Biết X có cấu tạo nguyên tử như sau :

Điện tích hạt nhân là 8 , có hai lớp electron , lớp ngoài cùng có 6 electron . Hãy xác định vị trí của X trong bảng tuần hoàn .

**Bài 6 :** Biết Y trong bảng tuần hoàn ở chu kỳ 3 , 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 7 :** Hãy sắp xếp các nguyên tố sau theo chiều phi kim tăng dần : Cl , P , B , Br , C .

**Bài 8 :** Cho các kim loại ghi bảng chữ A , B , C , D lần lượt cho các kim loại tác dụng với dung dịch HCl thì quan sát hiện tượng được bảng sau :

|  |  |
| --- | --- |
| Kim loại | Tác dụng với HCl |
| A | Không có hiện tượng gì . |
| B | Giải phóng khí H2 rất nhanh , dung dịch nóng lên . |
| C | Giải phóng khí H2 chậm |
| D | Giải phóng khí H2 nhanh , dung dịch nóng dần lên . |

Hãy sắp xếp 4 kim loại trên theo chiều hoạt động tăng dần .

**Bài 9 :** Từ muối ăn và các hóa chất cần thiết , hãy viết các phương trình điều chế nước Javen

**Bài 10 :** Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi biến hóa sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)

a.C  CO  CO2  NaHCO3  Na2CO3  CO2

⮱ CaCO3  Ca(HCO3)2

b.KMnO4  Cl2  HCl  NaCl

↓ ↓

NaClO Cl2

CaSiO3



c.Si← SiO2  → Na2SiO3



SiF4

**Bài 11 :** Từ Na2CO3 và axit HCl và các hóa chất cần thiết , viết các phương trình phản ứng điều chế các khí sau :

a.Khí CO2 b.Khí SO2 c.Nước Javen

**Bài 12 :** Có hỗn hợp gồm các khí sau : CO và CO2 với thể tích là 16 lít , người ta làm các thí nghiệm sau :

- Dẫn 16 lít hỗn hợp lội qua dung dịch nước vôi trong dư thu được khí X .

- Đốt cháy hoàn toàn khí X cần 2 lít oxi .

Biết các thể tích đo ở điều kiện nhiệt độ và áp suất

**Bài 13 :** Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi biến hóa sau :

MnO2  Cl2  HCl  CuCl2  CaCl2  CaCO3  CO2  NaHCO3  Na2CO3

**Bài 14 :** Khí Oxi có lẫn khí CO và CO2 . Làm thế nào để thu được khí oxi tinh khiết