**BÀI TẬP MÔN HÓA HỌC 9**

**Yêu cầu: Học sinh tự hoàn thành các bài tập dưới đây. Tuần 23 (từ ngày 20/02/2020 đến 24/02/2020), sẽ tiến hành kiểm tra 15 phút:**

**Bài tập 1.** Cho 10,5 gam hỗn hợp X gồm Na2CO3 và K2CO3 tác dụng với axit HCl dư thì thu được 2,016 lít CO2 ở đktc.

a. Tính % theo khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp X?

b. Dẫn toàn bộ khí CO2 sinh ra đi qua dung dịch Ca(OH)2 dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa?

**Bài tập 2.** Biết X có cấu tạo nguyên tử như sau: điện tích hạt nhân là 11+, 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 1 electron. Hãy suy ra vị trí của X trong bảng tuần hoàn.

**Bài tập 3.** Nguyên tố A có số hiệu nguyên tử là 40, chu kì 4, nhóm II trong bảng hệ thống tuần hoàn. Hãy cho biết cấu tạo nguyên tử của A.

**Bài tập 4.** Cho dung dịch Ba(HCO3)2 lần lượt vào các dung dịch: CaCl2; Ca(NO2)2; NaOH; Na2CO3; KHSO4; Na2SO4; Ca(OH)2; H2SO4; HCl. Viết phương trình của các phản ứng hóa học xảy ra.