

**Câu 1:** Có những chất sau:  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Ca(OH)}_2$ ,  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{Ba(OH)}_2$ .

- Chất nào tác dụng được với dung dịch  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- Chất nào tác dụng được với dung dịch  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$
- Chất nào tác dụng được với dung dịch  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ba(OH)}_2$

Viết các phương trình hóa học

**Câu 2:** Viết các phương trình hóa học thực hiện chuyển đổi hóa học sau:



**Câu 3:** Cho 19 gam hỗn hợp  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  và  $\text{NaHCO}_3$  tác dụng hết với dung dịch  $\text{HCl}$ , sinh ra 4,48 lít khí (đktc). Tính khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp trên.

**Câu 4:** Trong phòng thí nghiệm có 3 lọ mất nhãn đựng ba chất bột trắng là:  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ . Làm thế nào để nhận ra hóa chất trong mỗi lọ bằng phương pháp hóa học.

**Câu 5:** 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 và tính chất hóa học cơ bản của nó.

**Câu 6:** Cho 1,06 gam muối cacbonat kim loại hóa trị I tác dụng hết với dung dịch  $\text{HCl}$  thấy thoát ra 224 ml khí cacbonic (ở đktc). Xác định công thức phân tử muối cacbonat.

*Đông Tiến, ngày 02 tháng 02 năm 2021*

**NGƯỜI RA NỘI DUNG**

**Trần Thị Mến Thương**