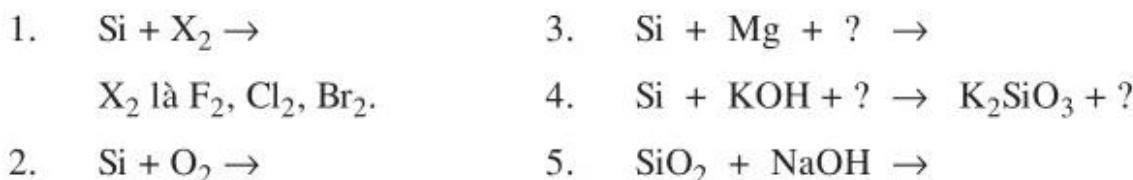


## Bài 17. SILIC VÀ HỢP CHẤT CỦA SILIC

**3.11.** Hoàn thành các phản ứng hoá học sau (ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có) :



Trong các phản ứng này số oxi hoá của silic thay đổi như thế nào ?

**3.12.** Natri silicat có thể được tạo thành bằng cách :

- A. đun  $\text{SiO}_2$  với  $\text{NaOH}$  nóng chảy.
- B. cho  $\text{SiO}_2$  tác dụng với dung dịch  $\text{NaOH}$  loãng.
- C. cho dung dịch  $\text{K}_2\text{SiO}_3$  tác dụng với dung dịch  $\text{NaHCO}_3$ .
- D. cho Si tác dụng với dung dịch  $\text{NaCl}$ .

Hãy chọn đáp án đúng.

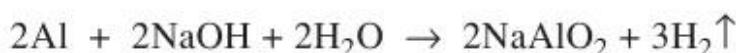
**3.13.** Silic và nhôm đều phản ứng được với dung dịch các chất trong dây nào sau đây ?

- A.  $\text{HCl}, \text{HF}$
- B.  $\text{NaOH}, \text{KOH}$
- C.  $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{KHCO}_3$
- D.  $\text{BaCl}_2, \text{AgNO}_3$

**3.14.** Cho các chất sau đây : silic, silic dioxit, axit silicic, natri silicat, magie silixua. Hãy lập thành một dây chuyền hoá giữa các chất trên và viết các phương trình hoá học.

**3.15.** Có a gam hỗn hợp X gồm Si, Al và  $\text{CaCO}_3$ . Người ta thực hiện các thí nghiệm sau :

Thí nghiệm 1 : Cho hỗn hợp X tác dụng với dung dịch natri hiđroxít lầy dư, thu được 1,792 lít khí (đktc). Biết rằng Al tác dụng với dung dịch  $\text{NaOH}$  theo phản ứng :



Thí nghiệm 2 : CÙNG MỘT LƯỢNG HỖN HỢP X NHƯ TRÊN KHI TÁC DỤNG VỚI DUNG DỊCH  $HCl$  LẤY DƯ, THU ĐƯỢC 1,792 LÍT KHÍ (đktc). LƯỢNG KHÍ NÀY TÁC DỤNG VỚI DUNG DỊCH  $Ca(OH)_2$  LẤY DƯ TẠO RA 1 g KẾT TỦA.

Căn cứ vào các số liệu thực nghiệm, hãy tính a.