

**Phần I:**

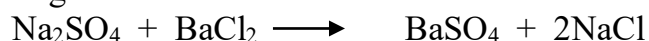
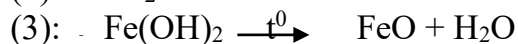
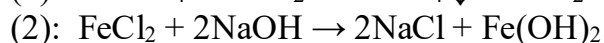
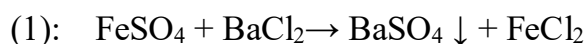
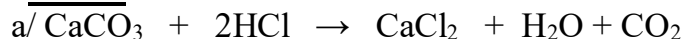
Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8
A	C	D	A	A	B	A	D

**Phần II:**

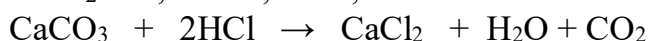
**Câu 1.** Vì vôi sống sẽ hấp thụ khí cacbon đioxit có trong không khí tạo thành canxi cacbonat

**Câu 2.** Dùng quỳ tím nhận ra dung dịch HCl (quỳ tím hóa đỏ), quỳ tím không đổi màu là NaCl và Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.

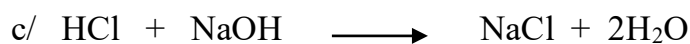
Dùng dung dịch BaCl<sub>2</sub> để nhận ra dung dịch Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (có kết tủa trắng). Dung dịch không phản ứng là NaCl.

**Câu 3.****Câu 4.**

b/  $n \text{CO}_2 = 6,72 : 22,4 = 0,3\text{mol}$



$$C_M \text{HCl} = 0,6 : 0,4 = 1,5 \text{ M}$$



Số mol của HCl:  $n = C_M \cdot V = 80/1000 \times 1,5 = 0,12 \text{ (mol)}$

Số mol của NaOH:  $n = C_M \cdot V = 80/1000 \times 2 = 0,16 \text{ (mol)}$

Tỉ lệ:  $0,12/1 < 0,16/1$  Vậy sau phản ứng NaOH dư nên dung dịch làm quỳ tím hóa xanh.