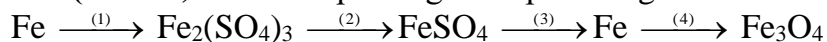




**Câu 1 (1 điểm):** Viết các phương trình phản ứng theo chuỗi chuyển hóa sau:



**Câu 2 (1 điểm):** Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho từ từ đến dư dung dịch axit clohidric vào dung dịch natri aluminat.

**Câu 3 (1 điểm):** Hỗn hợp X gồm  $\text{FeCl}_2$  và  $\text{NaCl}$  có tỉ lệ mol tương ứng là 1:2. Hòa tan hoàn toàn 6,1 gam X vào nước, thu được dung dịch Y. Cho Y phản ứng hoàn toàn với dung dịch  $\text{AgNO}_3$  dư, thu được **m** gam chất rắn. Tính **m**.

**Câu 4 (1 điểm):** Cho **V** lit  $\text{CO}_2$  (đktc) hấp thụ hết trong dung dịch chứa 0,2 mol  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  và 0,1 mol  $\text{NaOH}$ . Sau phản ứng hoàn toàn thu được kết tủa và dung dịch chỉ chứa 21,35 gam muối.

Tính **V**. Biết  $6,72 \leq V \leq 8,96$ .

Cho: C=12 ; H=1; O=16 ; N=14 ; Na=23; Ba=137 ; Fe=56; Cu=64 ; Ag=108 ; Cl=35,5.

-----HẾT-----