**TRƯỜNG THCS TRẦN NHẬT DUẬT**

**LUYỆN TẬP CHƯƠNG 3**

**Bài tập 1: (BT5 SGK Tr 103)**:

a. Hãy xác ðịnh công thức của một loại oxit sắt, biết rằng khi cho 32g oxit sắt này tác dụng hoàn toàn với khí cacbon oxit thì thu ðýợc 22,4g chất rắn. Biết khối lýợng mol của oxit sắt là 160g.

b. Chất khí sinh ra ðýợc hấp thụ hoàn toàn bằng dung dịch nýớc vôi trong dý. Tính khối lýợng kết tủa thu ðýợc?

**Bài tập 2** : Cách sắp xếp nào sau ðây theo chiều tính kim loại giảm dần:

a. Na, Mg, Al, K b. K, Na, Mg, Al

c. Al, K, Na, Mg d. Mg, K, Al, Na.

**Bài tập 3** : Tính thể tích dung dịch NaOH 1M ðể tác dụng hoàn toàn với 3,36 lít khí clo(ðktc). Nồng ðộ mol của các chất sau phản ứng là bao nhiêu? Coi thể tích dung dịch không thay ðổi.

**Bài tập 4** : Sắp xếp các nguyên tố theo chiều tính phi kim tãng dần: F, O, N, P, As