**TUẦN 16 - HÓA 8**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:** Hãy tính thành phần % khối lượng các nguyên tố có trong hợp chất K2SO4.

**Câu 2:** Có 0,15 mol khí methan CH4.Hãy tính:

1. Số phân tử CH4.
2. Khối lượng CH4.
3. Thể tích khí CH4 (ở đktc).

**Câu 3:** Lập phương trình hóa học của những phản ứng có sơ đồ dưới đây và cho biết tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử các chất có trong mỗi phản ứng sau:

1. Na + O2 Na2O
2. Fe2O3 + H2SO4 Fe2(SO4)3 + H2O
3. Fe + HCl → FeCl2 + H2

(Biết K=39; S=32, O=16; C=12; H=1)

H2