**ĐỀ ÔN HÓA 8 LẦN 6**

1. **BÀI TẬP**

**Câu 1**: Cho các chất sau: KOH, CO2, N2O5, NH3, Fe2O3, HNO3, Ag2O, H2S, SO2, CaO. Hãy phân loại oxit axit và oxit bazơ, sau đó đọc tên các oxit đó?

**Câu 2**: Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

1. Al + O2  .….
2. Na + H2O  …..
3. KClO3  .…. + …..
4. PbO + H2  ....... + ........
5. Fe(OH)3   …. + ……

**Câu 3**: Đốt cháy hoàn toàn 5,4 gam Al:

1. Lập PTHH của phản ứng?
2. Tính thể tích khí oxi ở (đktc) cần dùng?
3. Tính số gam KMnO4 cần dùng để điều chế lượng oxi trên?

SĐT: Cô Thủy 0355078042