**ÔN TẬP LẦN 3 HÓA 8**

1. **BÀI TẬP**

**Câu 1:** Hãy phân loại và đọc tên các oxit sau: MgO, P2O5, FeO, ZnO, CO2, CaO, Al2O3, CuO, SO3.

**Câu 2:** Đốt cháy 0,32 gam lưu huỳnh trong bình chứa 0,448 lít O2 (ở đktc). Hỏi:

a. Lưu huỳnh có cháy hết không? Chất nào còn dư và khối lượng bao nhiêu?

b. Tính khối lượng khí SO2 sinh ra?

**ĐÁP ÁN**

**Câu 1:**

Oxit axit: CO2, P2O5, SO3.

Oxit bazơ: MgO, FeO, ZnO, CaO, Al2O3, CuO.

Đọc tên:

CO2: Cacbon đioxit, P2O5: Điphotpho pentaoxit, SO3: Lưu huỳnh trioxit.

MgO: Magie oxit, FeO: Sắt (II) oxit, ZnO: Kẽm oxit, CaO: Canxi oxit, Al2O3: Nhôm oxit, CuO: Đồng (II) oxit.

**Câu 2:**

1. Lưu huỳnh cháy hết, oxi dư.

Khối lượng oxi dư:



b) Khối lượng SO2:



SĐT Cô Thủy: 0355078042