**ĐỀ ÔN HÓA 9 LẦN 6**

1. **BÀI TẬP:**

**Câu 1:** Hoàn thành chuỗi phản ứng:

Cl2 🡪 FeCl3 🡪 BaCl2 🡪 NaCl 🡪 Cl2 🡪 HClO

**Câu 2:** Nung 10,23 gam hỗn hợp hai oxit là CuO và PbO với cacbon dư.Toàn bộ lượng khí CO2 sinh ra được dẫn vào bình đựng dung dịch Ca(OH)2 dư. Phản ứng xong thu được 5,5 gam kết tủa. Tính thành phần trăm theo khối lượng của mỗi oxit kim loại trong hỗn hợp trên.

**Câu 3:** Cho A gam hỗn hợp sắt và đồng tác dụng với Clo (đun nóng), thu được 18,9375 gam hỗn hợp sản phẩm. Hòa tan sản phẩm vào nước rồi cho tác dụng với dung dịch NaOH dư, thu được 12,925 gam kết tủa. Tính số gam mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu.

SĐT: Cô Thủy 0355078042