**TUẦN 10 - HÓA 8**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:** Đốt cháy hết 19,5 g kim loại zinc Zn trong không khí thu được 24,3 g hợp chất zinc oxide ZnO. Biết rằng, zinc cháy là xảy ra phản ứng với khí oxygen O2 trong không khí.

1. Viết công thức về khối lượng của phản ứng xảy ra.
2. Tính khối lượng của khí oxygen đã phản ứng

**Câu 2:** Nung đá vôi (thành phần chính là chất calcium carbonate CaCO3), sau phản ứng thu được 4,4 gam khí carbon dioxide CO2 và 5,6 gam calcium oxide CaO. Khối lượng đá vôi đem nung là bao nhiêu?

**Câu 3:** Cho 15 gam iron Fe tác dụng hết với dung dịch hydrochloric acid HCl thu được sản phẩm 24,2 gam iron (II) chloride FeCl2 và 1 gam khí hydrogen H2. Tính khối lượng dung dịch hydrochloric acid HCl đã tham gia phản ứng?