**TUẦN 12 - HÓA 8**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:** Lập phương trình hóa học và xác định tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử các chất có trong mỗi phản ứng hóa học sau:

1. Đốt cháy iron Fe trong bình chứa khí oxygen O2, ta thu được các hạt nhỏ nóng chảy màu nâu đỏ là Fe3O4
2. Hòa tan kim loại zinc Zn vào dung dịch hydrochloric acid HCl, ta thu được dung dịch zinc chloride FeCl2 và khí hydrogen H2.

**Câu 2:** Hãy cho biết số nguyên tử hoặc phân tử có trong mỗi lượng chất sau:

1. 1,5 mol nguyên tử Fe
2. 0,05 mol phân tử KCl

**Câu 3:** Hãy tìm thể tích (ở đktc) của:

1. 2 mol phân tử N2
2. 0,25 mol phân tử CO2