**ĐỀ ÔN HÓA 8 LẦN 4**

1. **BÀI TẬP:**

**Câu 1**: Nêu các tính chất hóa học của khí oxi? (Mỗi tính chất cho 1 PT)

**Câu 2**: Cân bằng các phương trình hóa học sau và cho biết các phương trình sau thuộc phản ứng nào?

1. NaNO3 NaNO2 + O2 c. KClO3  KCl + O2
2. K2O + H2O → KOH d. C2H4 + O2   CO2 + H2O

**Câu 3**: Đốt 16,8 g sắt trong không khí sau phản ứng thu được oxit sắt từ.

1. Viết phương trình hóa học.
2. Tính khối lượng oxit sắt từ tạo thành?
3. Tính thể tích không khí cần dùng. (biết VKK =5.VO2)
4. **ĐÁP ÁN**

**Câu 1:**

Tác dụng với phi kim: 

Tác dụng với kim loại: 3Fe + 2O2  Fe3O4

Tác dụng với hợp chất: 

**Câu 2:**

* 1. 2NaNO3 2NaNO2 + O2

Phản ứng phân hủy

* 1. K2O + H2O → 2KOH

Phản ứng hóa hợp

* 1. 2KClO3 2KCl +3 O2

Phản ứng phân hủy

1. C2H4 + 3O2  2CO2 + 2H2O

 Sự oxi hóa

**Câu 3:** a. 3Fe + 2O2  Fe3O4

1. mFe3O4 = 0,1. 232 = 23,2g

1. VKK = 5.VO2 = 5.4,48 = 22,4 (l)