TRƯỜNG THCS HÙNG VƯƠNG

**TỔ HÓA-SINH –VẬT LÍ**

 **HƯỚNG DẪN ÔN TẬP MÔN HÓA HỌC 8**

**Câu 1**: Nêu tính chất của của oxi (tính chất vật lí và tính chất hóa học ). Đối với tính chất hóa học ,mỗi tính chất viết 1 PTHH để minh họa.

**Câu 2**: Nêu định nghĩa về sự oxi hóa ? Định nghĩa về phản ứng hóa hợp? Cho 2 ví dụ minh họa.

**Câu 3**: Oxi có những ứng dụng quan trọng trong những lĩnh vực nào?

**Câu 4**: Oxit là gì ? oxit được chia làm mấy loại chính?

**Câu 5**: Nêu nguyên liệu để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm? có mấy cách thu khí oxi?

**Câu 6**: Thế nào là phản ứng phân hủy? Cho 2 ví dụ minh họa.

**Câu 7**: Cho các sơ đồ phản ứng sau

a/ KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2

b/ BaO + CO2  BaCO3

c/ HgO  Hg + O2

d/ Fe(OH)3  Fe2O3 + H2O

1/ Hãy lập PTHH

2/ Hãy chỉ ra phản ứng nào là phản ứng hóa hợp? phản ứng phân hủy?

**Câu 8**: Cho các oxit sau:

CaO, P2O5, SO2, SO3, BaO, CuO, K2O, SiO2, Na2O, FeO, MgO, CO2.

Hãy chỉ ra:

1/ Hãy chỉ ra Oxit axit ? Oxit bazơ?

2/ Gọi tên từng oxit?

 **Câu 9**: Nêu thành phần của không khí ? Em hãy đề ra một số biện pháp bảo vệ không khí trong lành tránh ô nhiễm.

 **Câu 10**: Đốt cháy hoàn toàn 16,8 gam Fe trong không khí đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn.

a/ Tính khối lượng Fe3O4 tạo thành ?

b /Tính thể tích khí O2 cần dùng ở đktc?

Biết sơ đồ phản ứng: Fe + O2  Fe3O4

 -HẾT-