**BÀI TẬP MÔN HÓA HỌC 8**

**Yêu cầu: Học sinh ghi bài vào tập (hoặc tải bài xuống kẹp vào tập) làm bài để giáo viên kiểm tra khi vào học.**

**Câu 1.** Hoàn thành các phương trình hóa học và cho biết phản ứng nào là phản ứng hóa hợp, phản ứng nào là phản ứng phân hủy:

a. Fe + O2 🡪 Fe3O4

b. Al + O2 🡪 …

c. …. + ….. 🡪 SO3

d. P + O2 🡪 …

e. KClO3 🡪 KCl + …

g. C2H4 + O2 🡪 CO2 + H2O

**Câu 2.** Phân loại và gọi tên các oxit sau:

Na2O; N2O5; Al2O3; Fe2O3; SO3; FeO; NO; ZnO; CuO; CO2; P2O5

**Câu 3.** Đốt cháy 16,8g Sắt (Fe) tác dụng với khí Oxi trong không khí thu được oxit sắt từ (Fe3O4).

a. Viết phương trình hóa học?

b. Tính khối lượng sản phẩm tạo ra?

c. Tính thể tích Oxi đã phản ứng và thể tích không khí (ở đktc) có chứa thể tích Oxi trên?