**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 8**

**TUẦN 7,8 – HK 2 (TỪ 14/3 – 26/3/2022)**

**LUYỆN TẬP**

**ĐỀ 1**

**Câu 1:** Phân loại và gọi tên các oxide sau: SO2, CaO, Fe2O3, P2O5, Na2O

**Câu 2:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và phân loại phản ứng:

a/ Fe + O2 →

b/ S + O2 →

c/ KMnO4 →

d/ KClO3 →

e/ Fe + HCl →

f/ H2 + O2 →

**Câu 3:** Nêu hiện tượng và viết phương trình xảy ra khi đốt cháy Fe trong khí oxygen (O2)

**Câu 4:** Nêu 3 biện pháp giúp bảo vệ không khí trong lành, chống ô nhiễm.

**Câu 5:** Dẫn khí H2 dư qua 20 gam CuO, đun nóng thu được Cu và hơi nước (H2O)

a/ Lập phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính khối lượng nước thu được.

c/ Tính thể tích khí H2 cần dùng ở 25oC, 1 bar.

d/ Tính khối lượng Cu thu được.

Cho H=1, O= 16, Cu = 64

**ĐỀ 2**

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và phân loại phản ứng:

a/ KMnO4 →

b/ H2 + O2 →

c/ KClO3 →

d/ Fe + O2 →

e/ S + O2 →

f/ Fe + HCl →

**Câu 2:** Phân loại và gọi tên các oxide sau: CO2, CaO, Fe2O3, N2O5, Ag2O

**Câu 3:** Nêu 3 biện pháp giúp bảo vệ không khí trong lành, chống ô nhiễm.

**Câu 4:** Nêu hiện tượng và viết phương trình xảy ra khi cho Fe vào dung dịch HCl.

**Câu 5:** Dẫn khí H2 dư qua 4,8 gam CuO, đun nóng thu được Cu và hơi nước (H2O)

a/ Lập phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính khối lượng nước thu được.

c/ Tính thể tích khí H2 cần dùng ở 25oC, 1 bar.

d/ Tính khối lượng Cu thu được.

Cho H=1, O= 16, Cu = 64

**ĐỀ 3**

**Câu 1:** Nêu 3 biện pháp giúp bảo vệ không khí trong lành, chống ô nhiễm.

**Câu 2:** Nêu hiện tượng và viết phương trình xảy ra khi đốt cháy Fe trong khí oxygen (O2).

**Câu 3:** Phân loại và gọi tên các oxide sau: SO3, ZnO, FeO, P2O5, Ag2O

**Câu 4:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và phân loại phản ứng:

a/ KClO3 →

b/ Fe + HCl →

c/ KMnO4 →

d/ Fe + O2 →

e/ H2 + O2 →

f/ S + O2 →

**Câu 5:** Dẫn khí H2 dư qua 24 gam CuO, đun nóng thu được Cu và hơi nước (H2O)

a/ Lập phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính khối lượng nước thu được.

c/ Tính thể tích khí H2 cần dùng ở 25oC, 1 bar.

d/ Tính khối lượng Cu thu được.

Cho H=1, O= 16, Cu = 64