**ĐỀ ÔN TẬP HÓA 8 – HK 1**

**ĐỀ 1**

**Câu 1:** Lập các phương trình phản ứng sau:

a/ P + O2 → P2O5

b/ Fe + O2 → Fe3O4

c/ Na2O + H2O → NaOH

d/ Fe + HCl → FeCl2 + H2

**Câu 2:** Lập công thức hóa học của:

a/ Al (III) và O

b/ Fe (II) và (NO3) (I)

**Câu 3:** Trong số những quá trình kể dưới đây, cho biết đâu là hiện tựơng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học?

a/ Rượu để lâu ngày trong không khí bị chua.

b/ Sắt (iron) để ngoài không khí lâu ngày bị gỉ sét.

c/ Nhiệt độ trái đất nóng lên làm băng ở hai cực tan dần

d/ Nung đá vôi thu được vôi sống và khí carbon dioxide thoát ra ngoài.

**Câu 4:** Cho 2,4g magnesium (Mg) tác dụng với dung dịch hydrochloric acid (HCl), sau phản ứng thu được 9,5g magnesium chloride (MgCl2) và 0,2g khí hydrogen (H2).

a/ Lập phương trình hóa học của phản ứng trên.

b/ Hãy tính khối lượng HCl đã phản ứng.

**Câu 5:** Cho các công thức hóa học sau: Ba(OH)2, Cl2. Trong các chất trên, cho biết chất nào là đơn chất? hợp chất? Vì sao?

**Câu 6:** Tính:

a/ số mol của 2,479 lit khí O2 (ở 25oC, 1 bar).

b/ thể tích của 0,25 mol khí H2 (ở 25oC, 1 bar).

c/ số mol của 35 gam CaCO3.

d/ khối lượng của 0,1 mol CuSO4.

**ĐỀ 2**

**Câu 1:** Lập các phương trình phản ứng sau:

a/ Mg + O2 → MgO

b/ KClO3 → KCl + O2

c/ K2O + H2O → KOH

d/ CuCl2 + NaOH → Cu(OH)2 + NaCl

**Câu 2:** Lập công thức hóa học của:

a/ Cu (II) và O

b/ Al (III) và (OH) (I)

**Câu 3:** Trong số những quá trình kể dưới đây, cho biết đâu là hiện tựơng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học?

a/ Xăng để trong bình không đậy nắp bị bay hơi

b/ Thủy tinh nóng chảy thổi thành ống nghiệm

c/ Thổi hơi thở vào nước vôi trong thấy nước vôi bị đục.

d/ Đinh sắt để trong không khí bị gỉ sét.

**Câu 4:** Cho 13g Zinc (Zn) tác dụng hoàn toàn với 14,6g hydrochloric acid (HCl) sau phản ứng thu được muối zinc chloride (ZnCl2) và 0,4g khí hydrogen (H2).

a/ Lập phương trình hóa học của phản ứng trên.

b/ Tính khối lượng muối zinc chloride (ZnCl2) thu được.

**Câu 5:** Cho các công thức hóa học sau: H2SO4­, O2. Trong các chất trên, cho biết chất nào là đơn chất? hợp chất? Vì sao?

**Câu 6:** Tính:

a/ số mol của 13,395 lit khí N2 (ở 25oC, 1 bar).

b/ thể tích của 0,35 mol khí NO2 (ở 25oC, 1 bar).

c/ số mol của 9,8 gam H3PO4.

d/ khối lượng của 0,25 mol MgCl2.

**ĐỀ 3**

**Câu 1:** Lập các phương trình phản ứng sau:

a/ Na + O2 → Na2O

b/ Al + Cl2 → AlCl3

c/ CH4 + O2 → CO2 + H2O

d/ FeCl3 + NaOH → Fe(OH)3 + NaCl

**Câu 2:** Lập công thức hóa học của:

a/ N (III) và H

b/ Ca (II) và (PO4) (III)

**Câu 3:** Trong số những quá trình kể dưới đây, cho biết đâu là hiện tựơng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học?

a/ Hòa tan thuốc tím vào nước.

b/ Nước đá tan chảy thành nước lỏng.

c/ Cồn cháy trong khí oxi tạo thành khí cacbonic và nước.

d/ Hoà tan vôi sống vào nước thu được vôi tôi.

**Câu 4:** Cho 11,2g iron (Fe) tác dụng hoàn toàn với 14,6g hydrochloric acid (HCl) sau phản ứng thu được 25,4g muối iron (II) chloride (FeCl2) và khí hydrogen (H2).

a/ Lập phương trình hóa học của phản ứng trên.

b/ Tính khối lượng khí hydrogen (H2) thu được.

**Câu 5:** Cho các công thức hóa học sau: SO2­, H2. Trong các chất trên, cho biết chất nào là đơn chất? hợp chất? Vì sao?

**Câu 6:** Tính:

a/ số mol của 7,437 lit khí H2 (ở 25oC, 1 bar).

b/ thể tích của 0,5 mol khí SO2 (ở 25oC, 1 bar).

c/ số mol của 25,65 gam Ba(OH)2.

d/ khối lượng của 0,4 mol Fe2O3.