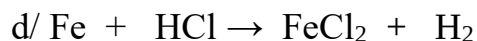
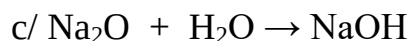
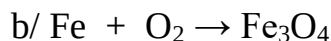
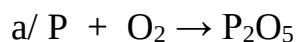


ĐỀ ÔN TẬP HÓA 8 – HK 1

ĐỀ 1

Câu 1: Lập các phương trình phản ứng sau:



Câu 2: Lập công thức hóa học của:

a/ Al (III) và O

b/ Fe (II) và (NO_3) (I)

Câu 3: Trong số những quá trình kể dưới đây, cho biết đâu là hiện tượng 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 (MgCl_2) và 0,2g khí hydrogen (H_2).

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: $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Cl_2 . 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 O_2 (ở 25°C , 1 bar).

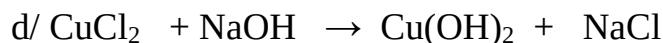
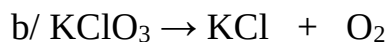
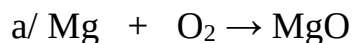
b/ thể tích của 0,25 mol khí H_2 (ở 25°C , 1 bar).

c/ số mol của 35 gam CaCO_3 .

d/ khối lượng của 0,1 mol CuSO_4 .

ĐỀ 2

Câu 1: Lập các phương trình phản ứng sau:



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 tượng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học?

a/ Xăng để trong bình không đầy 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 (ZnCl_2) và 0,4g khí hydrogen (H_2).

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

b/ Tính khối lượng muối zinc chloride (ZnCl_2) thu được.

Câu 5: Cho các công thức hóa học sau: H_2SO_4 , O_2 . 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 N_2 (ở 25°C , 1 bar).

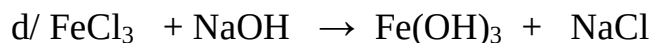
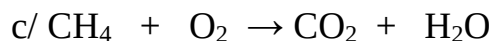
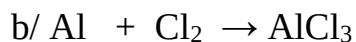
b/ thể tích của 0,35 mol khí NO_2 (ở 25°C , 1 bar).

c/ số mol của 9,8 gam H_3PO_4 .

d/ khối lượng của 0,25 mol MgCl_2 .

ĐỀ 3

Câu 1: Lập các phương trình phản ứng sau:



Câu 2: Lập công thức hóa học của:

a/ N (III) và H

b/ Ca (II) và (PO_4) (III)

Câu 3: Trong số những quá trình kể dưới đây, cho biết đâu là hiện tượng 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 (FeCl_2) và khí hydrogen (H_2).

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

b/ Tính khối lượng khí hydrogen (H_2) thu được.

Câu 5: Cho các công thức hóa học sau: SO_2 , H_2 . 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 H_2 (ở 25°C , 1 bar).

b/ thể tích của 0,5 mol khí SO_2 (ở 25°C , 1 bar).

c/ số mol của 25,65 gam Ba(OH)_2 .

d/ khối lượng của 0,4 mol Fe_2O_3 .