

TRƯỜNG THCS PHAN CÔNG HÓN
TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN

MÔN HOÁ HỌC – KHỐI 9

(Từ ngày 08/04/2024 đến ngày 13/04/2024)

ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI KỲ - HKII

Bài 1: Viết công thức cấu tạo có thể có của chất có công thức phân tử:

a/ C_3H_7Cl (2 cách biểu diễn)

b / C_3H_7Br (2 cách biểu diễn)

Bài 2: Tính thể tích và khối lượng rượu etylic (ancol ethanol) nguyên chất có trong

a. 40 ml rượu 60°? (Cho $D_{\text{rượu etylic}} = 0,8 \text{ g/ml}$)

b. 80 ml rượu 70°? (Cho $D_{\text{rượu etylic}} = 0,8 \text{ g/ml}$)

c. 30 ml rượu 90°? (Cho $D_{\text{rượu etylic}} = 0,8 \text{ g/ml}$)

Bài 3

3.1. Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

a. $CH_3COOH + Mg \longrightarrow \dots\dots\dots$

b. $CH_3COOH + Fe \longrightarrow \dots\dots\dots$

c. $CH_3COOH + K_2O \longrightarrow \dots\dots\dots$

d. $CH_3COOH + Na_2O \longrightarrow \dots\dots\dots$

e. $CH_3COOH + CuO \longrightarrow \dots\dots\dots$

f. $CH_3COOH + Zn(OH)_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

g. $CH_3COOH + Ca(OH)_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

h. $CH_3COOH + Ba(OH)_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

i. $C_2H_4 + Br_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

3.2. Viết các phương trình hóa học theo sơ đồ sau (điều kiện xem như có sẵn):

$C_2H_4 \longrightarrow C_2H_5OH \longrightarrow C_2H_5ONa$

$C_2H_4 \longrightarrow C_2H_5OH \longrightarrow C_2H_5OK$

Bài 4: Bằng phương pháp hóa học, em hãy nhận biết ba chất lỏng đựng trong ba lọ bị mất nhãn chứa acetic acid (CH_3COOH), rượu etylic (ancol ethanol) (C_2H_5OH), nước (H_2O). Viết phương trình hóa học nếu có?

Bài 5: Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học khi cho

a. Dung dịch acetic acid (CH_3COOH) vào ống nghiệm có chứa mẫu nhỏ calcium carbonate (CaCO_3)?

b. Dung dịch acetic acid (CH_3COOH) vào ống nghiệm có chứa mẫu nhỏ Magnesium carbonate (MgCO_3)?

Bài 6: Cho 13 gam Zinc (Zn) tác dụng vừa đủ với dung dịch acetic acid (CH_3COOH) 3M .

a. Tính thể tích khí sinh ra (ở điều kiện chuẩn)?

b. Tính thể tích dung dịch acid CH_3COOH đã dùng?

c. Lấy toàn bộ lượng acid trên đem đun nóng với rượu etylic (ancol ethanol) ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) có xúc tác H_2SO_4 đặc, thì thu được bao nhiêu gam $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$? Biết hiệu suất phản ứng đạt 60%.

(Cho $\text{Zn} = 65$; $\text{C} = 12$; $\text{O} = 16$; $\text{H} = 1$)

Dặn dò:

Hoàn thành bài tập

Mọi thắc mắc quý PHHS và học sinh vui lòng liên hệ:

1 Thầy Tài SĐT: 0384016912

2 Thầy Hậu SĐT: 0933351932

3. Cô Xem SĐT: 0767108446