

## ĐỀ KIỂM TRA MÔN HÓA HỌC, HỌC KỲ II, LỚP 9

### Đề số 1 (Thời gian làm bài: 45 phút)

#### I. Trắc nghiệm khách quan (4 điểm)

Hãy khoanh tròn một trong các chữ A, B, C, D trước phương án chọn đúng.

**Câu 1.** Khí clo phản ứng được với tất cả các chất trong dãy nào sau đây tạo sản phẩm là muối?

- A. Fe, KOH, H<sub>2</sub>O  
B. KOH, Fe, Al  
C. Cu, Al, H<sub>2</sub>O  
D. H<sub>2</sub>, Ca(OH)<sub>2</sub>, Mg

**Câu 2.** Cacbon phản ứng với tất cả các chất trong dãy nào sau đây đều tạo sản phẩm có đơn chất kim loại ?

- A. Fe, CuO, O<sub>2</sub>  
B. Ca, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CuO  
C. PbO, ZnO, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
D. H<sub>2</sub>, CuO, PbO

**Câu 3.** Cặp chất nào sau đây tồn tại được trong cùng một dung dịch?

- A. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> và HCl  
B. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> và Ca(OH)<sub>2</sub>  
C. NaNO<sub>3</sub> và KHCO<sub>3</sub>  
D. KHCO<sub>3</sub> và NaOH

**Câu 4.** Dãy nào sau đây gồm các chất đều có thể làm mất màu dung dịch brom?

- A. CH<sub>4</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>  
B. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>  
C. CH<sub>4</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>  
D. C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>

**Câu 5.** Dãy nào sau đây gồm các chất đều phản ứng với dung dịch NaOH?

- A. CH<sub>3</sub>COOH, (-C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>-)<sub>n</sub>  
B. CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH  
C. CH<sub>3</sub>COOH, C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>  
D. CH<sub>3</sub>COOH, CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

**Câu 6.** Dãy nào sau đây gồm các chất đều phản ứng với kim loại natri?

- A. CH<sub>3</sub>COOH, (-C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>-)<sub>n</sub>  
B. CH<sub>3</sub>COOH, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH  
C. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, (-C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>-)<sub>n</sub>  
D. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

**Câu 7.** Dãy nào sau đây gồm các chất đều có phản ứng với dung dịch axit clohidric tạo ra axit axetic?

- A. CH<sub>3</sub>COOH, (-C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>-)<sub>n</sub>, PE, CH<sub>3</sub>COONa.  
B. CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, PVC, CH<sub>3</sub>COONa.

C.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ,  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ .

D.  $\text{CH}_3\text{COONa}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ ,  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ .

**Câu 8.** Dãy nào sau đây gồm các chất đều tham gia phản ứng thủy phân?

A. Tinh bột, xenlulozơ, PVC

B. Tinh bột, xenlulozơ, protein, saccarozơ, chất béo

C. Tinh bột, xenlulozơ, protein, saccarozơ, glucozơ

D. Tinh bột, xenlulozơ, protein, saccarozơ, PE

## II. Tự luận (6 điểm)

**Câu 9.** (2,5 điểm)

Có các khí sau đựng riêng biệt trong mỗi bình không dán nhãn:  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{CH}_4$

Hãy nêu phương pháp hóa học để phân biệt mỗi bình đựng khí nào. Dụng cụ, hóa chất coi như có đủ. Viết các phương trình hóa học (nếu có).

**Câu 10.** (3, 5 điểm)

Có hỗn hợp A gồm rượu etylic và axit axetic.

Người ta thực hiện thí nghiệm với hỗn hợp A và thu được kết quả như sau:

- Nếu cho A phản ứng với natri dư thì sau phản ứng thu được 4,48 lít khí không màu .

- Nếu cho A phản ứng với  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  dư và dẫn khí tạo thành qua bình đựng nước vôi trong dư thì thu được 10 gam kết tủa.

1. Hãy viết các phương trình hoá học.

2. Tính phần trăm khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp A.

Các thể tích khí đều được đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

(Ca= 40, C= 12, H= 1, O = 16 )