

**BỘ CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM****MÔN: HÓA HỌC**

*Bài tập tổng hợp bao quát các chuyên đề kiến thức Hóa theo cấu trúc đề thi tuyển sinh vào lớp 10 năm 2019.*

**Cô Phạm Thị Thúy Ngọc**

**Giáo viên Hóa học – Hệ thống Giáo dục HOCMAI**

- 
1. Cho các oxit :  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ;  $\text{Al}_2\text{O}_3$  ;  $\text{CO}_2$  ;  $\text{N}_2\text{O}_5$  ;  $\text{CO}$  ;  $\text{BaO}$  ;  $\text{SiO}_2$   
các oxit phản ứng với nước ở nhiệt độ thường là  
A.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ;  $\text{CO}_2$  ;  $\text{N}_2\text{O}_5$                       B.  $\text{Al}_2\text{O}_3$  ;  $\text{BaO}$  ;  $\text{SiO}_2$   
C.  $\text{CO}_2$  ;  $\text{N}_2\text{O}_5$  ;  $\text{BaO}$                       D.  $\text{CO}_2$  ;  $\text{CO}$  ;  $\text{BaO}$
  2. Oxit axit là  
A.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$   
B.  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$   
C.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$   
D.  $\text{CO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
  3. Khử 9,72 gam oxit của một kim loại hoá trị II bằng khí hidro thu được 7,8 gam kim loại. Công thức của oxit kim loại là  
A.  $\text{FeO}$                       B.  $\text{ZnO}$                       C.  $\text{CuO}$                       D.  $\text{NiO}$
  4. Khí X có đặc điểm : – Là một oxit axit  
– Nặng hơn khí  $\text{NO}_2$  . Khí X là  
A.  $\text{CO}_2$                       B.  $\text{Cl}_2$                       C.  $\text{HCl}$                       D.  $\text{SO}_2$
  5. Chỉ dùng thêm nước và giấy quỳ tím có thể phân biệt được các oxit  
A.  $\text{MgO}$ ;  $\text{Na}_2\text{O}$ ;  $\text{K}_2\text{O}$   
B.  $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{MgO}$ ;  $\text{K}_2\text{O}$   
C.  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ;  $\text{ZnO}$ ;  $\text{Na}_2\text{O}$   
D.  $\text{SiO}_2$ ;  $\text{MgO}$ ;  $\text{FeO}$ .
  6. 3,1 g  $\text{Na}_2\text{O}$  được hoà tan trong nước hoàn toàn để được 100 ml dung dịch. Nồng độ của dung dịch là  
A. 0,05 M                      B. 0,5 M                      C. 0,10 M                      D. 1,0 M
  7. Chất có thể tác dụng với nước cho một dung dịch làm phenolphthalein không màu chuyển thành màu đỏ là  
A.  $\text{CO}_2$                       B.  $\text{K}_2\text{O}$                       C.  $\text{P}_2\text{O}_5$                       D.  $\text{SO}_2$
  8. Các bazơ tan trong nước là  
A.  $\text{NaCl}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
B.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$   
C.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

- D. NaOH, KOH, Ba(OH)<sub>2</sub>
9. Các bazơ không tan là
- A. NaOH, Mg(OH)<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.
- B. Mg(OH)<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.
- C. NaOH, Mg(OH)<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>.
- D. Mg(OH)<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>.
10. Cho các chất : Cu ; MgO ; NaNO<sub>3</sub> ; CaCO<sub>3</sub> ; Mg(OH)<sub>2</sub> ; HCl ; Fe ; CO<sub>2</sub>. Axit sunfuric loãng phản ứng được với :
- A. Cu ; MgO ; CaCO<sub>3</sub> ; Mg(OH)<sub>2</sub>
- B. MgO ; CaCO<sub>3</sub> ; Mg(OH)<sub>2</sub> ; Fe
- C. CaCO<sub>3</sub> ; HCl ; Fe ; CO<sub>2</sub>
- D. Fe ; MgO ; NaNO<sub>3</sub> ; HCl
11. Trong những tính chất sau, tính chất nào không phải tính chất hóa học của axit :
- A. Vị chua.
- B. Phản ứng với kim loại giải phóng khí H<sub>2</sub>.
- C. Phản ứng với oxit axit.
- D. Phản ứng với muối.
12. Cho các chất: CuO ; SO<sub>2</sub> ; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; Cu(OH)<sub>2</sub> ; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ; Fe ; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; CuSO<sub>4</sub>. Dung dịch NaOH phản ứng được với :
- A. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ; Fe ; K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; SO<sub>2</sub>
- B. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; SO<sub>2</sub> ; CuSO<sub>4</sub>
- C. SO<sub>2</sub> ; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; Cu(OH)<sub>2</sub> ; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- D. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ; Fe ; CuSO<sub>4</sub>
13. Dung dịch muối AlCl<sub>3</sub> lẫn tạp chất là CuCl<sub>2</sub>. Chất có thể làm sạch muối nhôm là:
- A. AgNO<sub>3</sub> ; B. Zn C. Mg ; D. Al ;
14. Trong các chất sau đây, chất làm quỳ tím chuyển màu xanh là:
- A. H<sub>2</sub>O B. dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- C. dung dịch KOH D. dung dịch Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
15. Dãy kim loại được xếp theo chiều tính kim loại tăng dần là :
- A. K , Na , Al , Fe
- B. Cu , Zn , Fe , Mg
- C. Fe , Mg , Na , K
- D. Ag , Cu , Al , Fe
16. Cặp kim loại đều phản ứng với nước ở nhiệt độ thường :
- A. Na, Al
- B. K, Na
- C. Al, Cu
- D. Mg, K
17. Dãy gồm các kim loại đều phản ứng với dung dịch CuSO<sub>4</sub> :
- A. Na, Al, Cu

- B. Al, Fe, Mg, Cu  
C. Na, Al, Fe, K  
D. K, Mg, Ag, Fe
18. Dãy gồm các kim loại đều tác dụng với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng :
- A. Na, Al, Cu, Mg  
B. Zn, Mg, Na, Al  
C. Na, Fe, Cu, K, Mg  
D. K, Na, Al, Ag
19. Cho một mẫu kim loại Na vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$ . Hiện tượng quan sát được là :
- A. Kim loại Na đẩy Cu ra khỏi dung dịch.  
B. Có khí thoát ra, xuất hiện kết tủa Cu đỏ.  
C. Na tan giải phóng khí  $\text{H}_2$ . Sau phản ứng dung dịch mất màu, thu được kết tủa màu xanh.  
D. Na tan, sau phản ứng thu được Cu và khí  $\text{SO}_2$ .
20. Cho hỗn hợp Al và Fe dạng bột tác dụng với dung dịch  $\text{CuSO}_4$  khi khuấy kĩ để phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch của 3 muối tan và chất kết tủa. Thành phần dung dịch và kết tủa gồm các chất
- A.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{FeSO}_4$  và  $\text{CuSO}_4$  và Cu, Fe  
B.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{FeSO}_4$  và  $\text{CuSO}_4$  (dư) và Cu  
C.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{FeSO}_4$  và  $\text{CuSO}_4$  và Cu, Al  
D.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{FeSO}_4$  và  $\text{CuSO}_4$  và Al, Fe
- 21 Cho hỗn hợp gồm Mg và Fe ở dạng bột tác dụng với dung dịch  $\text{CuCl}_2$  khi khuấy đều để phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch và kết tủa gồm 2 kim loại. Thành phần của dung dịch thu được gồm các chất
- A.  $\text{MgCl}_2$   
B.  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{CuCl}_2$   
C.  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{FeCl}_2$   
D.  $\text{FeCl}_2$
22. Đốt cháy kim loại M trong lượng dư oxi, thu được oxit trong đó M chiếm 70% về khối lượng. Kim loại M là
- A. MgO  
B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
C.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$   
D. CuO
23. Đốt cháy hết 0,36 g bột Mg trong không khí, thu được chất rắn A. Hoà tan hết A trong lượng vừa đủ là 100 ml dung dịch HCl loãng, thu được dung dịch  $\text{A}_1$ . Nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng và nồng độ muối trong dung dịch  $\text{A}_1$  lần lượt là
- A. 0,3M và 0,6M  
B. 0,15M và 0,3M  
C. 0,3M và 0,15M  
D. 0,6M và 0,3M
24. Cho 2,016 g kim loại M tác dụng vừa hết với oxi trong không khí, thu được 2,52 g oxit của nó. Oxit của kim loại M là
- A. MgO  
B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
C.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$   
D. CuO

**25.** Cho 23,676 g hỗn hợp 3 kim loại Mg, Al, Cu tác dụng hết với  $O_2$ , thu được 34,14 g hỗn hợp gồm 3 oxit. Hỏi để hoà tan hết lượng hỗn hợp oxit đó cần ít nhất bao nhiêu ml dung dịch hỗn hợp 2 axit HCl 3M và  $H_2SO_4$  1,5M.

- A. 218ml                      B. 109ml                      C. 300ml                      D. 200ml

**26.** Đốt cháy một ít bột đồng trong không khí trong một thời gian ngắn. Sau khi kết thúc phản ứng thấy khối lượng chất rắn thu được tăng 16,67% so với khối lượng của bột Cu ban đầu. Thành phần % theo khối lượng của Cu trong chất rắn thu được sau khi đun nóng là

- A. 71,43%                      B. 20%                      C

. 28,57%                      D. 16,67%

**27.** Cho hỗn hợp Cu và Mg cùng số mol. Đốt nóng  $m_1$  g hỗn hợp trong không khí cho đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được chất rắn có khối lượng 14,4 g. Xác định  $m_1$ .

- A. 10,56 g                      B. 5,28 g                      C. 10,65 g                      D. 21,12 g

**28.** Cho 2,016 g kim loại M có hoá trị không đổi tác dụng hết với oxi, thu được 2,784 g chất rắn. Hãy xác định kim loại đó.

- A. Mg                      B. Mn                      C. Pb                      D. Fe

**29.** Cho 6,93 g hỗn hợp gồm Mg và Al dạng bột tác dụng hết với dung dịch HCl, thu được dung dịch A. Cô cạn cẩn thận dung dịch A thì thu được 31,425 g muối khan. Thành phần % theo khối lượng của Mg và Al trong hỗn hợp là

- A. 58,44% và 41,56%                      B. 41,56% và 58,44%

- C. 41,65% và 58,35%                      D. 58,35% và 41,65%

**30.** Cho 2,88 g hỗn hợp A gồm kim loại M hoá trị II không đổi và oxit của nó tác dụng hết với dung dịch HCl, thấy giải phóng ra 1,008 lít khí hiđro (đktc) và thu được dung dịch  $A_1$ . Cô cạn thận dung dịch  $A_1$  thu được 8,55 g muối khan. M là

- A. Mg                      B. Zn                      C. Ca                      D. Ni

**31.** Cho 3,6 g hỗn hợp Mg và Al tác dụng hết với oxi khi đun nóng, thì thu được chất rắn có khối lượng 6,48 g. Hỏi để hoà tan vừa hết lượng chất rắn đó thì cần phải dùng ít nhất bao nhiêu ml dung dịch HCl 4M.

- A. 200ml                      B. 60ml                      C. 90ml                      D. 100ml

**32.** Để hoà tan hết 4 g oxit kim loại có hoá trị không đổi cần dùng vừa đủ 25 g dung dịch HCl 29,2%. Xác định oxit của kim loại đã làm thí nghiệm.

- A.  $Al_2O_3$                       B. MgO                      C. ZnO                      D. CuO

**33.** Nung nóng 1,97 g muối cacbonat kim loại M có hoá trị không đổi trong mọi hợp chất, thu được chất màu trắng. Cho chất rắn đó tác dụng hết với nước, phản ứng xảy ra mãnh liệt. Thêm vào dung dịch lượng dư  $H_2SO_4$  loãng, thấy tạo thành 2,33 g kết tủa trắng. Hãy xác định công thức của muối cacbonat đó.

- A.  $\text{CaCO}_3$                       B.  $\text{MgCO}_3$                       C.  $\text{ZnCO}_3$                       D.  $\text{BaCO}_3$
- 34.** Cho 9 g hỗn hợp gồm Al và oxit của nó tác dụng hoàn toàn với một dung dịch NaOH 25% (  $D = 1,28 \text{ g/ml}$  ), thấy giải phóng ra 3,36 lit  $\text{H}_2$  (đktc ). Số mol NaOH đã phản ứng là
- A. 0,220                      B. 0,224                      C. 0,112                      D. 0,33
- 35.** Dãy gồm các chất đều là muối axit :
- A.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .  
B.  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ .  
C.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{BaCO}_3$ .  
D.  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{CaCO}_3$
- 36.** Dãy gồm các muối đều tan trong nước là :
- A.  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ .  
B.  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ .  
C.  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ .  
D.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ .
- 37.** Dãy gồm các chất đều bị nhiệt phân hủy giải phóng khí cacbonic và oxit bazơ :
- A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{BaCO}_3$ .  
B.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ .  
C.  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ ,  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ .  
D.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ ,  $\text{BaCO}_3$ .
- 38.** Dãy các muối đều phản ứng với dung dịch NaOH :
- A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ .  
B.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ .  
C.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ ,  $\text{BaCO}_3$ .  
D.  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ .
- 39.** Dãy các muối đều phản ứng với dung dịch  $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$  :
- A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$                       B.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$   
C.  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$                       D.  $\text{NaNO}_3$ ,  $\text{KNO}_3$
- 40.** Dãy các nguyên tố đều ở nhóm VIIA là :
- A. F, Cl, O, N                      B. F, Cl, Br, I  
C. O, I, S, F                      D. F, I, N, Br
- 41.** Dãy các nguyên tố thuộc chu kỳ II là :
- A. F, Cl, Br, I                      B. F, N, I, O  
C. N, Cl, Br, O                      D. N, O, F
- 42.** Dãy các đơn chất được sắp xếp theo chiều hoạt động hóa học tăng dần là
- A.  $\text{F}_2$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Br}_2$ ,  $\text{I}_2$                       B. S,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{F}_2$ ,  $\text{O}_2$

- C.  $I_2, Br_2, Cl_2, F_2$  D.  $F_2, Cl_2, S, N_2$
- 43.** Dãy các đơn chất có tính chất hóa học tương tự clo là :  
A.  $N_2, O_2, F_2$  B.  $F_2, Br_2, I_2$   
C.  $S, O_2, F_2$  D.  $Br_2, O_2, S$
- 44.** Lưu huỳnh đioxit được tạo thành từ cặp chất nào sau đây :  
A.  $Na_2SO_4 + CuCl_2$  B.  $Na_2SO_4 + NaCl$   
C.  $K_2SO_3 + HCl$  D.  $K_2SO_4 + HCl$
- 45.** Nhóm gồm các khí đều phản ứng với oxi :  
A.  $CO, CO_2$  B.  $CO, H_2$  C.  $O_2, CO_2$  D.  $H_2, CO_2$   
gồm các khí đều phản ứng với dung dịch NaOH ở điều kiện thường  
A.  $H_2, Cl_2$  B.  $CO, CO_2$  C.  $Cl_2, CO_2$  D.  $H_2, CO$
- 46.** Nhóm gồm các khí đều khử được oxit CuO ở nhiệt độ cao :  
A.  $CO, H_2$  B.  $Cl_2, CO_2$  C.  $CO, CO_2$  D.  $Cl_2, CO$
- 47.** Nhóm gồm các nguyên tố phi kim được sắp xếp đúng theo chiều tính phi kim tăng dần :  
A. F, N, P, As B. F, O, N, P, As  
C. O, N, P, As D. As, P, N, O, F
- 48.** Nhóm gồm các nguyên tố phi kim được sắp xếp theo chiều tính phi kim giảm dần:  
A. Si, Cl, S, P B. Cl, S, P, Si  
C. Si, S, P, Cl D. Si, Cl, P, S
- 49.** Một hidrocarbon có chứa 85,7% cacbon và 14,3% hiđro theo khối lượng. Công thức nào dưới đây là phù hợp với hidrocarbon đó?  
(I)  $CH_4$  (II)  $C_2H_4$  (III)  $C_6H_6$  (IV)  $C_3H_6$ .  
A. Công thức (II) và (I) B. Công thức (III)  
C. Công thức (IV) và (III) D. Công thức (II) và (IV)
- 50.** Để loại bỏ khí etylen trong hỗn hợp với metan người ta đã dùng  
A. Nước B. Hidro C. Dung dịch brom D. Khí oxi
- 51.** Hợp chất hữu cơ có số nguyên tử hiđro bằng số nguyên tử cacbon và làm mất màu dung dịch brom. Hợp chất đó là  
A. Metan B. Etan C. Axetilen D. Benzen
- 52.** Một hợp chất hữu cơ là chất khí ít tan trong nước, tham gia phản ứng cộng brom, khi cháy tỏa nhiều nhiệt, tạo thành khí cacbonic và hơi nước. Đốt cháy hoàn toàn 1 mol khí này sinh ra khí cacbonic và 1 mol hơi nước. Hợp chất đó là  
A. Metan B. Etilen C. Axetilen D. Benzen
- 53.** Trong nhóm các hidrocarbon sau, nhóm hidrocarbon nào có phản ứng đặc trưng là phản ứng cộng :  
A.  $C_2H_4, CH_4$  ; B.  $C_2H_4, C_6H_6$

- C.  $C_2H_4$ ,  $C_2H_2$  ; D.  $C_2H_2$ ,  $C_6H_6$
54. Hợp chất hữu cơ vừa tác dụng với Na, vừa tác dụng với dung dịch NaOH. Hợp chất hữu cơ có công thức PT là :
- A.  $C_2H_6O$  ; B.  $C_6H_6$  ; C.  $C_2H_4$  ; D.  $C_2H_4O_2$
55. Để nhận ra 3 lọ đựng các dung dịch không màu :  $CH_3COOH$ ,  $C_6H_{12}O_6$  ;  $C_2H_5OH$  bị mất nhãn, có thể dùng cách nào trong các cách sau để nhận ra ba dung dịch trên :
- A. Giấy quỳ tím.  
B. Dung dịch  $Ag_2O/NH_3$ .  
C. Giấy quỳ tím và NaOH  
D. Giấy quỳ tím và dung dịch  $Ag_2O/NH_3$ .
56. Dãy gồm các chất chỉ có liên kết đơn :
- A. Metan, etilen, axetilen.  
B. Rượu etylic, metan, etan.  
C. Benzen, rượu etylic, axit axetic.  
D. Etan, etilen, axit axetic.
57. Dãy gồm các chất có 1 liên kết đôi :
- A. Axit axetic, etilen.  
B. Benzen, axetilen.  
C. Rượu etylic, etan.  
D. Metan, etilen.
58. Một hợp chất là chất rắn, tan nhiều trong nước, có phản ứng tráng gương. Hợp chất đó có công thức là :
- A.  $C_{12}H_{22}O_{11}$  ; B.  $CaC_2$  ;  
C.  $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$  ; D.  $C_6H_{12}O_6$  (glucozo)
59. Trong các chất sau : Mg, Cu, MgO, KOH,  $Na_2SO_4$ ,  $Na_2SO_3$ . Axit axetic tác dụng được với :
- A. Cu, MgO,  $Na_2SO_4$ ,  $Na_2SO_3$   
B. MgO, KOH,  $Na_2SO_4$ ,  $Na_2SO_3$ .  
C. Mg, Cu, MgO, KOH.  
D. Mg, MgO, KOH,  $Na_2SO_3$ .
60. Dãy gồm các chất tan trong nước:
- A. Rượu etylic, glucozơ, chất béo, xenlulozơ.  
B. Rượu etylic, axit axetic, glucozơ.  
C. Glucozơ, chất béo, saccarozơ.  
D. Axit axetic, saccarozơ, xenlulozơ.
61. Dãy gồm các chất có phản ứng thủy phân :
- A. Saccarozơ, chất béo, xenlulozơ.

- B. Chất béo, axit axetic, saccarozơ.  
C. Saccarozơ, xenlulozơ, rượu etylic.  
D. Axit axetic, chất béo, xenlulozơ.
62. Cho các chất: Na,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{O}_2$ , NaOH, Mg. Rượu etylic phản ứng được với:  
A. Na,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ .  
B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{O}_2$ , NaOH.  
C. Na,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{O}_2$   
D. Na,  $\text{O}_2$ , Mg.
63. Dãy các chất đều phản ứng với dung dịch NaOH là :  
A.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$       B.  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$   
C.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$       D.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$
64. Dãy các chất đều phản ứng với kim loại natri là :  
A.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$       B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$   
C.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$       D.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$
65. Có hỗn hợp A gồm rượu etylic và axit axetic. Cho 21,2 gam A phản ứng với Na dư thì thu được 4,48 lít khí điều kiện tiêu chuẩn. Thành phần phần trăm khối lượng rượu etylic và axit axetic trong hỗn hợp A là  
A. 56,61% và 43,39%      B. 40% và 60%  
C. 43,39% và 56,61%      D. 60% và 40%
66. Tính thể tích dung dịch KOH 25% ( $d = 1,23 \text{ g/ml}$ ) cần dùng để thủy phân hết hỗn hợp có khối lượng 14,96 g gồm etyl axetat và metyl propionat.  
A. 40,24 ml      B. 30,96 ml      C. 100 ml      D. 60 ml
67. Tính thể tích dung dịch KOH 10% ( $d = 1,09 \text{ g/ml}$ ) cần thiết để trung hòa hoàn toàn hỗn hợp gồm 1 g  $\text{CH}_3\text{COOH}$  và 1 g  $\text{HCOOH}$ .  
A. 40,24 ml      B. 3,526 ml      C. 0,5326 ml      D. 19,73 ml
68. Cho 1170 g glucozơ lên men để điều chế rượu etylic với hiệu suất 75%. Hỏi trong phương pháp đó thu được bao nhiêu lít rượu etylic 30°? Khối lượng riêng của rượu nguyên chất là 0,8 g/ml.  
A. 1868,77 (ml)      B. 169,168 ml      C. 152,45 ml      D. 186,169 ml
69. Khi thủy phân saccarozơ với hiệu suất phản ứng là 90% thì thu được 270 g hỗn hợp glucozơ và fructozơ. Khối lượng saccarozơ đã lấy để thực hiện phản ứng thủy phân là  
A. 185 (g)      B. 285 (g)      C. 258 (g)      D. 265 (g)



**ĐÁP ÁN**

1. C	2. C	3. B	4. D	5. B	6. D	7. B	8. D	9.D	10. B
11. A	12. B	13. D	14. C	15. C	16. B	17. C	18. B	19. C	20. B
21. C	22. B	23. (C)	24. D	25. A	26. C	27. A	28. D	29. B	30. A
31. C	32. B	33. D	34. B	35. B	36. D	37. (C)	38. B	39. C	40. B
41. D	42. C	43. B	44. C	45. B	46. A	47. D	48. B	49. D	50. C
51. C	52. C	53. C	54. C	55. D	56. B	57. A	58. D	59. D	60. A
61. A	62. C	63. D	64. B	65. C	66. B	67. D	68. A	69. B	

**Nguồn: Cô Phạm Thị Thúy Ngọc**