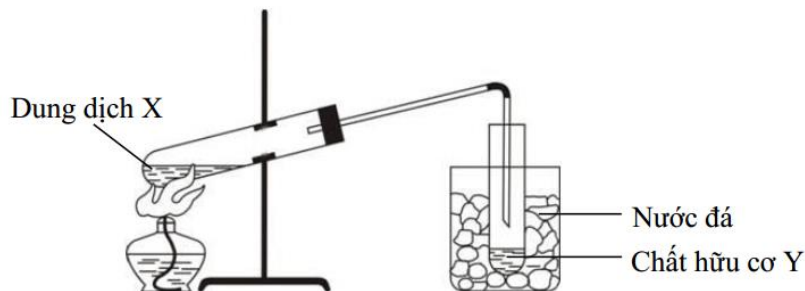
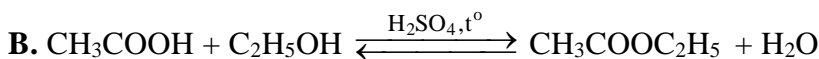
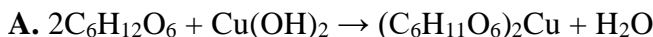




Câu 18: Hình vẽ sau đây mô tả thí nghiệm điều chế chất hữu cơ Y:



Phản ứng nào sau đây xảy ra trong thí nghiệm trên.



Câu 19: Phát biểu nào sau đây sai.

A. Glyxin, alanin là các α -amino axit.

B. Geranyl axetat có mùi hoa hồng.

C. Glucozơ là hợp chất tạp chức.

D. Tơ nylon – 6,6 và tơ nitron đều là protein.

Câu 20: Hòa tan Fe_3O_4 vào dung dịch H_2SO_4 (loãng, dư), thu được dung dịch X. Cho dãy các chất: $KMnO_4$, Cl_2 , $NaOH$, Na_2CO_3 , $CuSO_4$, Cu và KNO_3 . Số chất trong dãy tác dụng được với X là.

A. 4.

B. 5.

C. 6.

D. 7.

Câu 21: Cho các phát biểu sau:

(a) Các oxit của kim loại kiềm thổ phản ứng với CO tạo thành kim loại.

(b) Các kim loại Ca, Fe, Al và Na chỉ điều chế được bằng phương pháp điện phân nóng chảy.

(c) Các kim loại Mg, K và Fe đều khử được ion Ag^+ trong dung dịch thành Ag.

(d) Cho Mg vào dung dịch $FeCl_3$ dư, không thu được Fe.

Số phát biểu đúng là.

A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 22: Cho sơ đồ chuyển hóa sau: $K_2Cr_2O_7 \xrightarrow{FeSO_4 + H_2SO_4} X \xrightarrow{NaOH(dư)} Y \xrightarrow{Br_2 + NaOH} Z$

Biết X, Y và Z là các hợp chất của crom. Hai chất Y và Z lần lượt là.

A. $Cr(OH)_3$ và Na_2CrO_4 .

B. $Cr(OH)_3$ và $NaCrO_2$.

C. $NaCrO_2$ và Na_2CrO_4 .

D. $Cr_2(SO_4)_3$ và $NaCrO_2$.

Câu 23: Cho sơ đồ chuyển hóa sau: $X \xrightarrow{CH_3OH/HCl, t^0} Y \xrightarrow{C_2H_5OH/HCl, t^0} Z \xrightarrow{NaOH(dư)} T$

Biết X là axit glutamic, Y, Z, T là các chất hữu cơ chứa nitơ. Công thức phân tử của Y và T lần lượt là.

A. $C_6H_{12}O_4NCl$ và $C_5H_7O_4Na_2N$.

B. $C_6H_{12}O_4N$ và $C_5H_7O_4Na_2N$.

C. $C_7H_{14}O_4NCl$ và $C_5H_7O_4Na_2N$.

D. $C_7H_{15}O_4NCl$ và $C_5H_8O_4Na_2NCl$.

Câu 24: Tiến hành thí nghiệm với các chất X, Y, Z, T. Kết quả được ghi ở bảng sau:

Mẫu thử	Thí nghiệm	Hiện tượng
X	Tác dụng với $Cu(OH)_2$ trong môi trường kiềm	Có màu tím
Y	Đun nóng với dung dịch NaOH (loãng, dư), để nguội. Thêm tiếp vài giọt dung dịch $CuSO_4$	Tạo dung dịch màu xanh lam
Z	Đun nóng với dung dịch NaOH loãng (vừa đủ). Thêm tiếp dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 , đun nóng	Tạo kết tủa Ag
T	Tác dụng với dung dịch I_2 loãng	Có màu xanh tím

Các chất X, Y, Z, T lần lượt là.

A. Lòng trắng trứng, triolein, vinyl axetat, hồ tinh bột.

B. Triolein, vinyl axetat, hồ tinh bột, lòng trắng trứng.

C. Lòng trắng trứng, triolein, hồ tinh bột, vinyl axetat.



Điện thoại: 0903269191 hay www.fb/hochoacungthaydung

D. Vinyl axetat, lòng trắng trứng, triolein, hồ tinh bột.

Câu 25: Cho các phát biểu sau.

(a) Polietilen được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng.

(b) Ở điều kiện thường, anilin là chất rắn.

(c) Tinh bột thuộc loại polisaccarit.

(e) Thủy phân hoàn toàn anbumin của lòng trắng trứng, thu được α -amino axit.

(f) Ở điều kiện thích hợp, triolein tham gia phản ứng cộng H_2 .

Số phát biểu **đúng** là.

A. 3.

B. 5.

C. 4.

D. 2.

Câu 26: Ba chất hữu cơ X, Y và Z có cùng công thức phân tử $C_4H_8O_2$, có đặc điểm sau:

+ X có mạch cacbon phân nhánh, tác dụng được với Na và NaOH.

+ Y được điều chế trực tiếp từ axit và ancol có cùng số nguyên tử cacbon.

+ Z tác dụng được với NaOH và tham gia phản ứng tráng bạc.

Các chất X, Y, Z lần lượt là:

A. $CH_3CH_2CH_2COOH$, $CH_3COOCH_2CH_3$, $HCOOCH_2CH_2CH_3$.

B. $CH_3CH(CH_3)COOH$, $CH_3CH_2COOCH_3$, $HCOOCH_2CH_2CH_3$.

C. $CH_3CH(CH_3)COOH$, $CH_3COOCH_2CH_3$, $HCOOCH_2CH_2CH_3$.

D. $CH_3CH_2CH_2COOH$, $CH_3COOCH_2CH_3$, $CH_3COOCH_2CH_3$.

Đề số 2

Câu 1: Cặp chất không xảy ra phản ứng là.

A. dung dịch NaOH và Al_2O_3 .

B. dung dịch $NaNO_3$ và dung dịch $MgCl_2$

C. dung dịch $AgNO_3$ và dung dịch KCl.

D. K_2O và H_2O

Câu 2: Thực hiện các thí nghiệm sau ở nhiệt độ thường.

(a) Cho bột Al vào dung dịch NaOH

(b) Cho bột Fe vào dung dịch $AgNO_3$.

(c) Cho CaO vào nước

(d) Cho dung dịch Na_2CO_3 vào dung dịch $CaCl_2$

Số thí nghiệm có thể xảy ra phản ứng là.

A. 4

B. 1

C. 3

D. 2

Câu 3: Anilin ($C_6H_5NH_2$) và phenol C_6H_5OH đều có phản ứng với.

A. dung dịch NaCl.

B. dung dịch NaOH

C. dung dịch Br_2

D. dung dịch HCl

Câu 4: Polivinyl clorua (PVC) được điều chế từ vinyl clorua bằng phản ứng

A. trùng hợp

B. trao đổi

C. axit – bazơ

D. trùng ngưng

Câu 5: Công thức của glyxin là.

A. $C_2H_5NH_2$

B. H_2NCH_2COOH

C. CH_3NH_2

D. $H_2NCH(CH_3)COOH$

Câu 6: Hai dung dịch đều phản ứng được với kim loại Cu là.

A. $MgSO_4$ và $ZnCl_2$

B. $FeCl_3$ và $AgNO_3$

C. $FeCl_2$ và $ZnCl_2$

D. $AlCl_3$ và HCl

Câu 7: Polime được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng là.

A. nilon-6,6

B. polietilen

C. poli (vinyl clorua)

D. poli (metyl metacrylat)

Câu 8: Cho dãy các chất: $C_2H_5NH_2$, CH_3NH_2 , NH_3 , $C_6H_5NH_2$ (anilin). Chất trong dãy có lực bazơ nhất là.

A. CH_3NH_2

B. $C_2H_5NH_2$

C. NH_3

D. $C_6H_5NH_2$

Câu 9: Chất béo là trieste của axit béo với.

A. glixerol

B. etylen glicon

C. etanol

D. phenol

Câu 10: Số đồng phân este ứng với công thức phân tử $C_3H_6O_2$ là.

A. 3

B. 2

C. 5

D. 4

Câu 11: Dãy gồm các kim loại được sắp xếp theo tính khử tăng dần từ trái sang phải là.



A. Fe, Mg, Al.

B. Al, Mg, Fe.

C. Fe, Al, Mg.

D. Mg, Fe, Al

Câu 12: Polime thuộc loại tơ thiên nhiên là.

A. tơ tằm.

B. tơ nilon- 6,6.

C. tơ visco.

D. tơ nitron.

Câu 13: Trong các ion sau đây, ion nào có tính oxi hóa mạnh nhất.A. Cu^{2+} B. Ag^+ C. Zn^{2+} D. Ca^{2+} **Câu 14:** Thủy phân este X trong môi trường kiềm, thu được natri axetat và rượu etylic. Công thức của X là.A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_3$ B. $\text{CH}_3\text{COOHC}_2\text{H}_5$ C. $\text{C}_2\text{H}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ **Câu 15:** Kim loại không phản ứng với nước ở nhiệt độ thường là.

A. Fe

B. K

C. Ba

D. Na

Câu 16: Tơ được sản xuất từ xenlulozơ là.

A. tơ nolon- 6,6

B. Tơ visco

C. tơ tằm

D. tơ capron

Câu 17: Cho lòng trắng trứng vào $\text{Cu}(\text{OH})_2$ thấy xuất hiện màu.

A. Vàng

B. Đỏ

C. Tím

D. Đen

Câu 18: Chất phản ứng được với dung dịch H_2SO_4 tạo kết tủa là.A. Na_2CO_3

B. NaOH

C. NaCl

D. BaCl_2 **Câu 19:** Kim loại X được sử dụng trong nhiệt kế, áp kế và 1 số thiết bị khác. Ở điều kiện thường, X là chất lỏng. Kim loại X là.

A. W

B. Cr

C. Pb

D. Hg

Câu 20: Saccarozơ và glucozơ đều có:A. phản ứng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ở nhiệt độ thường tạo thành dd xanh lam

B. Phản ứng thủy phân trong môi trường axit

C. Phản ứng với AgNO_3 trong dd NH_3 đun nóng

D. Phản ứng với dd NaCl

Câu 21: Este etyl fomiat có công thức là.A. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ B. HCOOCH_3 C. HCOOC_2H_5 D. $\text{HCOOCH}=\text{CH}_2$ **Câu 22:** Tiến hành các thí nghiệm sau điều kiện bình thường(a) Sục khí SO_2 vào dung dịch H_2S .(b) Sục khí F_2 vào nước .(c) Cho KMnO_4 vào dung dịch HCl đặc.(d) Cho khí CO_2 vào dung dịch NaOH.

(e) Cho Si vào dung dịch NaOH.

(f) Cho Na_2SO_3 vào dung dịch H_2SO_4 .

Số thí nghiệm có sinh ra đơn chất là.

A. 5

B. 3

C. 4

D. 6

Câu 23: Cho các phát biểu sau đây:

(a) Glucozo được gọi là đường nho do có nhiều trong quả nho chín.

(b) Chất béo là dieste của glixerol với axit béo.

(c) Phân tử amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.

(d) Ở nhiệt độ thường triolein ở trạng thái rắn.

(e) Trong mật ong chứa nhiều fructozo.

(f) Tinh bột là một trong những lương thực cơ bản của con người.

Số phát biểu **đúng** là

A. 3

B. 5

C. 4

D. 6

Câu 24: Ứng với công thức $\text{C}_2\text{H}_x\text{O}_y$ ($M < 62$) có bao nhiêu chất hữu cơ bền , mạch hở có phản ứng tráng bạc.

A. 4

B. 2

C. 1

D. 3

*Một số câu hỏi thêm: Tính chất vật lý của kim loại***• Mức độ nhận biết****Câu 1:** Đề thi thử THPT Quốc Gia – Sở GD và ĐT Kiên Giang, năm 2016

Kim loại có những tính chất vật lý chung nào sau đây.



Điện thoại: 0903269191 hay www.fb/hochoacungthaydung

- A. Tính dẻo, tính dẫn điện, nhiệt độ nóng chảy cao.
- B. Tính dẫn điện, tính dẫn nhiệt, có khối lượng riêng lớn và có ánh kim.
- C. Tính dẻo, tính dẫn điện, tính dẫn nhiệt và có ánh kim.
- D. Tính dẻo, có ánh kim, rất cứng.

Câu 2: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 4 – THPT chuyên KHTN Hà Nội, năm 2016

Trong số các kim loại sau, kim loại nào dẫn điện tốt nhất.

- A. Cu.
- B. Fe.
- C. Al.
- D. Au.

Câu 3: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên KHTN Hà Nội, năm 2016

Các kim loại có tính dẫn điện và dẫn nhiệt tốt. Trong số các kim loại vàng, bạc, đồng, nhôm thì kim loại dẫn điện tốt nhất là :

- A. Đồng.
- B. Vàng.
- C. Bạc.
- D. Nhôm.

Câu 4: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Yên Định – Thanh Hóa, năm 2016

Trong số các kim loại sau: Ag, Cu, Au, Al. Kim loại có độ dẫn điện tốt nhất ở điều kiện thường là.

- A. Al.
- B. Au.
- C. Cu.
- D. Ag.

Câu 5: Đề thi THPT Quốc Gia năm 2016

Kim loại X được sử dụng trong nhiệt kế, áp kế và một số thiết bị khác. Ở điều kiện thường, X là chất lỏng. Kim loại X là

- A. Hg.
- B. Cr.
- C. Pb.
- D. W.

Câu 6:

Kim loại có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất là.

- A. Vàng.
- B. vonfram.
- C. Nhôm.
- D. Thủy ngân.

Câu 7: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT chuyên KHTN Hà Nội, năm 2016

Cho các kim loại : Cr; W; Fe; Cu; Cs. Sắp xếp theo chiều tăng dần độ cứng từ trái sang phải.

- A. Cs < Cu < Fe < Cr < W.
- B. Cu < Cs < Fe < W < Cr.
- C. Cs < Cu < Fe < W < Cr.
- D. Cu < Cs < Fe < Cr < W.

Câu 8: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Nguyễn Huệ – Hà Nội, năm 2016

Tính chất vật lý nào sau đây của kim loại **không** phải do các electron tự do gây ra

- A. Tính dẻo.
- B. Tính dẫn điện và nhiệt.
- C. Ánh kim.
- D. Tính cứng.

Câu 9: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT chuyên Phan Bội Châu, năm 2016

X là một kim loại nhẹ, màu trắng bạc, được ứng dụng rộng rãi trong đời sống. X là

- A. Cu.
- B. Fe.
- C. Al.
- D. Ag.

Câu 10: Đề thi thử THPT Quốc Gia – Sở GD và ĐT Nam Định, năm 2016

Kim loại X là kim loại cứng nhất, được sử dụng để mạ các dụng cụ kim loại, chế tạo các loại thép chống gỉ, không gỉ...Kim loại X là?

- A. Fe.
- B. Ag.
- C. Cr.
- D. W.

Câu 11: Kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là.

- A. Cr
- B. W
- C. Hg
- D. Fe

Câu 12: Có các kim loại Cu, Ag, Fe, Al, Au. Độ dẫn điện của chúng giảm dần theo thứ tự

- A. Ag, Cu, Au, Al, Fe
- B. Ag, Cu, Fe, Al, Au
- C. Au, Ag, Cu, Fe, Al
- D. Al, Fe, Cu, Ag, Au

Câu 13: Kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất và thấp nhất trong tất cả các kim loại lần lượt là.

- A. W và K.
- B. Fe và Li.
- C. Cr và K.
- D. W và Hg.

Câu 14: Tính chất vật lý nào sau đây **không** phải tính chất vật lý chung của kim loại:

- A. Tính ánh kim.
- B. Tính cứng.
- C. Tính dẫn điện, dẫn nhiệt.
- D. Tính dẻo

Câu 15: Kim loại nào sau đây nhẹ nhất:

- A. Mg.
- B. Na.
- C. Li.
- D. Al.

Câu 16: Kim loại nào sau đây là kim loại mềm nhất trong tất cả các kim loại.

- A. Xesi.
- B. Natri.
- C. Liti.
- D. Kali.



Câu 17: Trong mạng tinh thể kim loại có

- A. các ion dương kim loại, nguyên tử kim loại và các electron tự do.
- B. các electron tự do.
- C. các nguyên tử kim loại.
- D. ion âm phi kim và ion dương kim loại.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT Hàn Thuyên – Bắc Ninh, năm 2016)

Câu 18: Đề thi thử THPT Quốc Gia – Sở GD và ĐT Quảng Nam, năm 2016

Những tính chất vật lý chung của kim loại (tính dẫn điện, tính dẫn nhiệt, tính dẻo, ánh kim) được gây nên chủ yếu bởi

- A. các electron tự do trong mạng tinh thể kim loại.
- B. tính chất của kim loại.
- C. khối lượng riêng của kim loại.
- D. cấu tạo mạng tinh thể của kim loại.

Câu 19: Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Quỳnh Lưu 1 – Nghệ An, năm 2016

Điện trở đặc trưng cho khả năng cản trở dòng điện. Điện trở càng lớn thì khả năng dẫn điện của kim loại càng giảm. Cho 4 kim loại X, Y, Z, T ngẫu nhiên tương ứng với Ag, Al, Fe, Cu. Cho bảng giá trị điện trở của các kim loại như sau:

Kim loại	X	Y	Z	T
Điện trở (Ω m)	$2,82 \cdot 10^{-8}$	$1,72 \cdot 10^{-8}$	$1,00 \cdot 10^{-7}$	$1,59 \cdot 10^{-8}$

Y là kim loại nào trong các kim loại dưới đây.

- A. Fe.
- B. Ag.
- C. Cu.
- D. Al.

Câu 20: Khi còn đương vị, Napoleon III (1808 - 1873) đã nảy ra một ý thích kỳ quái là cần phải có một chiếc vương miện làm bằng kim loại còn quý hơn cả vàng với ngọc. Với sự giúp đỡ của các nhà hóa học Pháp lúc đó, nguyên tố này đã được tìm ra. Đó là nguyên tố nào sau đây.

- A. Al.
- B. Cu.
- C. Ag.
- D. Au.

Câu 21: Phát biểu nào sau đây là **đúng**

- A. Tính chất lý học do electron tự do gây ra gồm: tính dẻo, ánh kim, độ dẫn điện, tính cứng.
- B. Trong nhóm IA tính kim loại tăng dần từ Cs đến Li.
- C. Ở điều kiện thường tất cả kim loại đều là chất rắn.
- D. Crom là kim loại cứng nhất, Hg là kim loại có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất.

Câu 22: Nhiệt độ nóng chảy và khối lượng riêng của các kim loại nhóm IIA không tuân theo một quy luật nhất định là do các kim loại kiềm thổ.

- A. có tính khử khác nhau
- B. có bán kính nguyên tử khác nhau
- C. có năng lượng ion hóa khác nhau
- D. có kiểu mạng tinh thể khác nhau

Câu 23: Kim loại có những tính chất vật lý chung nào sau đây.

- A. Tính dẫn điện, tính dẫn nhiệt, có khối lượng riêng lớn, có ánh kim
- B. Tính dẻo, có ánh kim, tính cứng
- C. Tính dẻo, tính dẫn điện, tính dẫn nhiệt và có ánh kim
- D. Tính dẻo, tính dẫn nhiệt, nhiệt độ nóng chảy cao

Câu 24: Khi nói về kim loại, phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Kim loại có độ cứng lớn nhất là Cr.
- B. Kim loại có khối lượng riêng nhỏ nhất là Li.
- C. Kim loại dẫn điện tốt nhất là Cu.
- D. Kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là W.