|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND HUYỆN GIA LÂM**TRƯỜNG THCS PHÙ ĐỔNG**

|  |
| --- |
| **ĐỀ THAM KHẢO SỐ 1** |

*(Đề thi gồm 3 trang)* | **THI TUYỂN SINH LỚP 10 THPT*****NĂM HỌC 2020-2021***Môn thi: **HOÁ HỌC** Thời gian làm bài: *60 phút* |

**Khoanh tròn vào đáp án đúng:**

*Câu 1: Công thức hóa học của canxi hidroxit là:*

a. NaOH b. Ca(OH)2 c. Ba(OH)2 d. CaCO3

*Câu 2: Bazơ nào bị phân hủy ở nhiệt độ cao?*

a. Ca(OH)2 b. NaOH c. Cu(OH)2 d. KOH

*Câu 3: Trộn 2 dung dịch nào với nhau tạo ra kết tủa?*

a. NaCl và KNO3 b. ZnSO4 và CuCl2 c. K2SO4 và BaCl2 d. BaCl2 và NaNO3

*Câu 4: Hòa tan hết 6,2g Na2O vào nước thu được 0,5 lit dd bazơ. Nồng độ mol của dd bazơ là:*

a. 0,4M b. 0,5M c. 0,6M d. 0,8M

*Câu 5: Oxit nào không tác dụng được với nước?*

a. CO2b. CaO c. MgO d. SO3

*Câu 6: Phân đạm amoni sunfat chứa %N là:*

a. 32% b. 35% c. 21% d. 46%

*Câu 7: Công thức cấu tạo của etilen là?*

a. CH3 –CH3 b. CH2 =CH –CH3 c. CH2 =CH2 d. CH3 –OH

*Câu 8: Hợp chất nào làm mất màu dd brom trong các chất sau?*

a. CH4 b. CH2 = CH –CH3 c. CH3 –CH2 –OH d. CH3OH

*Câu 9: Al không tác dụng được với chất nào?*

a. dd HCl b. dd NaOH c. H2SO4 đặc, nguội d. dd FeCl2

*Câu 10: Để trung hòa 500ml dd HCl 1M cần dùng bao nhiêu ml dd NaOH 0,5M?*

a. 1000ml b. 500ml c. 2000mld. 700ml

*Câu 11: Hòa tan hết 6,5g Zn cần dùng 200ml dd HCl. Nồng độ mol của dd axit là :*

a. 0,5M b. 1M c. 2M d. 2,5M

*Câu 12: Có 3 kim loại: Al, Ag, Fe. Dùng hóa chất nào để nhận biết được mỗi kim loại?*

a. dd NaOH b. dd HClc. dd KOH và dd HCl d. dd AgNO3

*Câu 13: Axit axetic có tính axit vì trong phân tử có:*

a. 2 nguyên tử oxi b. có nhóm –OH c. có nhóm =CO d. có nhóm –COOH

*Câu 14: Dung dich MgCl2 có lẫn tạp chất ZnCl2. Có thể dùng chất nào để làm sạch muối MgCl2?*

a. Mg b. HCl c. NaCl d. Zn

*Câu 15: 2,24 lit etilen (đktc) làm mất màu bao nhiêu ml dd Br2 1M:*

a. 50ml b. 100 ml c. 200ml d. 250 ml

*Câu 16: Giấm ăn là dd axit axetic có nồng độ:*

a. 10% b. 8% – 12% c. 2% – 5% d. 15%

*Câu 17:Cho metan tác dụng với khí clo theo tỉ lệ mol 1:1 thu được sản phẩm là:*

a. CH3Cl b. CH2Cl2  c. CHCl3 d. CCl4

*Câu 18: Axit axetic tác dụng được với chất nào trong các chất sau:*

a. MgSO4 b. KCl c. Ca(OH)2 d. CaCl2

*Câu 19: Cho dd CuSO4 tác dụng với dd NaOH thu được kết tủa có màu gì?*

a. nâu b. trắng c. đỏ d. xanh

*Câu 20: Chất nào không phải là hidrocacbon trong các chất hữu cơ sau:*

a. CH4 b. C3H6 c. CH4O d. C3H4

*Câu 21: Etilen có phản ứng cộng với chất nào trong các chất sau:*

1. NaCl b. O2 c. Br2 d. SO2

*Câu 22: Ở điều kiện thường chất nào không tan trong nước ?*

1. NaOH b. CH3COOH c. MgCO3 d. FeCl2

*Câu 23: Trong các chất sau chất nào có tính axit*:

 a.CH3OH b. CH3Cl c. CH2 =CH –CH3 d. CH3CH2COOH

*Câu 24: Để phân biệt rượu etylic với dd glucozo có thể dùng hóa chất nào :*

a. dd NaCl b. Na c. dd Br2 d. dd AgNO3/NH3

*Câu 25: Để làm giấm ăn người ta thường lên men dung dịch nào?*

a. dd NaCl b. dd CH3CH2OH c. dd CH3COOC2H5 d. dd Ca(OH)2

*Câu 26: Để điều chế nước Javen cần cho khí clo tác dụng với dd nào?*

a.dd NaClb. MgSO4 c. dd NaOH d. dd BaCl2

*Câu 27: Dãy kim loại nào sau đây xếp theo chiều tính kim loại giảm dần?*

a.Na, Mg, K b. Na, Al, Fe c. Al, Mg, Fe d. Na, Fe, Mg

*Câu 28: Trong 300ml rượu etylic 20o có bao nhiêu ml rượu nguyên chất:*

a.30ml b. 45ml c. 60ml d. 70ml

*Câu 29: Đốt cháy 4,5g chất hữu cơ A thu được 6,6g CO2 và 2,7g H2O, khối lượng mol của A là 60. Công thức phân tử của A là:*

a.C2H4O2 b. C2H6O c. C3H8 d. C3H6O

*Câu 30: Khí nào thường dùng kích thích quả mau chín?*

a.CH4 b. C2H4 c. O2 d. N2

*Câu 31: Hỗn hợp 2 khí nào gây nổ?*

a.CH4 và Cl2 b. H2 và Cl2 c. H2 và CO2 d. H2 và O2

*Câu 32: Chất nào có tính chất hóa học tương tự rượu etylic?*

a.CH3 –CH3 b. CH3 –OH c. CH2 = CH –CH3 d. CH3 –CH2 –CH3

*Câu 33: Cho 18,6g hỗn hợp (Zn và Fe) tác dụng với khí clo cần dùng 7,84 lit(đktc). Thành phần % của mỗi kim loại trong hỗn hợp lần lượt là?*

a.69,89% và 30,11% b. 80% và 20% c. 51,6% và 48,4% d. 60,27% và 39,73%

*Câu 34: Nhúng thanh Cu vào 200ml dd AgNO3 cho đến khi đồng không tan thêm được nữa, sau phản ứng thấy thanh Cu tăng thêm 1,52g. Nồng độ mol của dd AgNO3 đã dùng là :*

a.0,1M b. 0,2M c. 1M d. 0,5M

*Câu 35: Cho MnO2 tác dụng với HCl đặc thu được khí nào?*

a.H2 b. O2 c. Cl2d. N2

*Câu 36: Công thức hóa học của sắt(II) sunfat là?*

a.FeCl2 b. Fe2(SO4)3 c. FeSO4 d. FeCO3

*Câu 37: Nguyên tố Na có số hiệu nguyên tử trong bảng tuần hoàn là:*

a.9 b. 10 c. 11 d. 12

*Câu 38:Chất nào không tham gia phản ứng thủy phân?*

a.tinh bột b. glucozo c. chất béo d. protein

*Câu 39: Để nhận biết 2 dung dịch NaCl và Mg(NO3)2 có thể dùng thuốc thử nào?*

a.dd BaCl2 b. dd KCl c. dd AgNO3 d. Fe

*Câu 40: Để hòa tan hoàn toàn 2,4g oxit MO cần dùng 100ml dung dịch H2SO4 0,6M, sau phản ứng thu được muối MSO4. Công thức của oxit là:*

a.MgO b. CaO c. CuO d. BaO

Biết: H=1, N=14, C=12, O=16, Na=23, Mg=24, S=32, Cl=35,5, Ca=40,

Fe=56, Cu=64, Zn=65, Ag=108, Ba=137.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND HUYỆN GIA LÂM**TRƯỜNG THCS PHÙ ĐỔNG**

|  |
| --- |
| **ĐỀ THAM KHẢO SỐ 2** |

*(Đề thi gồm 3 trang)* | **THI TUYỂN SINH LỚP 10 THPT*****NĂM HỌC 2020-2021***Môn thi: **HOÁ HỌC** Thời gian làm bài: *60 phút* |

**Khoanh tròn vào đáp án đúng:**

*Câu 1:Chất tác dụng với dung dịch HCl tạo thành chất khí nhẹ hơn không khí là:*

A. Mg B. CaCO3  C. MgCO3  D. Na2SO3

*Câu 2: Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch H2SO4 loãng là:*

A. Fe, Cu, Mg. B. Zn, Fe, Cu. C. Zn, Fe, Al. D. Fe, Zn

*Câu 3: Dãy các chất* ***không*** *tác dụng được với dung dịch HCl là:*

 A. Al, Fe, Pb. C. Al(OH)3, Fe(OH)3, Cu(OH)2.

B. Al2O3, Fe2O3, Na2O. D. BaCl2, Na2SO4, CuSO4.

*Câu 4: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:*

A. CO2, B. Na2O. C. SO2, D. P2O5

*Câu 5: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit là*

A. K2O. B. CuO. C. P2O5. D. CaO.

*Câu 6:* *Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là:*

A. K2O. B. CuO. C. CO. D. SO2.

*Câu 7:* *Dung dịch KOH* ***không có*** *tính chất hoá học nào sau đây?*

A. L àm quỳ tím hoá xanh

B. Tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước

C. Tác dụng với axit tạo thành muối và nước

D. Bị nhiệt phân huỷ tạo ra oxit bazơ và nước

*Câu 8: Chất khí nào sau đây là nguyên nhân gây ra hiệu ứng nhà kính ?*

A. CO2 B. O2 C. N2 D. H2

*Câu 9: Oxit tác dụng với nước tạo ra dung dịch làm quỳ tím hóa xanh là:*

 A. CO2 B. P2O5 C. Na2O D. MgO

*Câu 10: Để làm sạch dung dịch đồng nitrat Cu(NO3)2 có lẫn tạp chất bạc nitrat AgNO3.Ta dùng kim loại:* A. Mg B. Cu C. Fe D. Au

*Câu 11: Dãy oxit tác dụng với dung dịch axit clohiđric (HCl):*

A. CuO, Fe2O3, CO2, FeO. C. CaO, CO, N2O5, ZnO.

B. Fe2O3, CuO, MnO, Al2­O3. D. SO2, MgO, CO2, Ag2O.

*Câu 12: Thể tích khí hiđro (đktc) cần dùng để khử hoàn toàn hỗn hợp gồm 20 g CuO và 111,5g PbO là:* A. 11,2 lít. B. 16,8 lít. C. 5,6 lít. D. 8,4 lít.

*Câu 13: Trong các kim loại sau đây, kim loại dẫn điện tốt nhất là:*

A. Nhôm ( Al ) B. Bạc( Ag ) C. Đồng ( C u ) D. Sắt ( Fe )

*Câu 14: Đơn chất tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng giải phóng khí hiđrô là:*

A. Đồng B. Lưu huỳnh C. Kẽm D. Thuỷ ngân

*Câu 15:Các kim loại tác dụng được với dung dịch Cu(NO3)2 tạo thành kim loại đồng:*

A. Al, Zn, Fe B. Mg, Fe, Ag C. Zn, Pb, Au D. Na, Mg, Al

*Câu 16: Kim loại vừa tác dụng với dd HCl vừa tác dụng được với dung dịch KOH:*

A. Fe, Al B. Ag, Zn C. Al, Cu D. Al, Zn

*Câu 17 :*  *Cho lá sắt có khối lượng 5,6g vào dung dịch đồng (II) sunfat, sau một thời gian phản ứng nhấc lá sắt ra khỏi dung dịch, rửa nhẹ, làm khô và cân lại thấy khối lượng lá sắt là 6,4g. Khối lượng muối tạo thành là*:

A. 15,5 gam B. 16 gam C. 17,2 gam D. 15,2 gam

*Câu 18 :*  *Khối lượng Cu có trong 120g dung dịch CuSO4 20% là:*

A. 20g B. 19,6g C. 6,9g D. 9,6g

*Câu 19: Clo tác dụng với natri hiđroxit :*

A. tạo thành muối natri clorua và nước. C. tạo thành hỗn hợp các axit.

B. tạo thành nước javen. D. tạo thành muối natri hipoclorit và nước.

*Câu 20: Chất dùng để điều chế clo trong phòng thí nghiệm là :*

A. mangan đioxit và axit clohiđric đặc. C. mangan đioxit và axit nitric đặc.

B. mangan đioxit và axit sunfuric đặc. D. mangan đioxit và muối natri clorua.

*Câu 21: Hợp chất hữu cơ nào sau đây chỉ có phản ứng thế với clo, không có phản ứng cộng với clo ?* A. C6H6 B. C2H2 C. C2H4 D. CH4

*Câu 22: Cho các chất sau: H2O, HCl, Cl2, O2, CO2. Khí metan phản ứng được với:*

A. H2O, HCl. B. Cl2, O2. C. HCl, Cl2. D. O2, CO2.

*Câu 23: Số liên kết đơn và liên kết đôi trong phân tử khí etilen là :*

A. bốn liên kết đơn và hai liên kết đôi. C. bốn liên kết đơn và một liên kết đôi.

B. ba liên kết đơn và hai liên kết đôi. D. hai liên kết đơn và hai liên kết đôi.

*Câu 24: Khí CH4 và C2H4 có tính chất hóa học giống nhau là :*

A. tham gia phản ứng cộng với dung dịch brom.

B. tham gia phản ứng cộng với khí hiđro.

C. tham gia phản ứng trùng hợp.

D. tham gia phản ứng cháy với khí oxi sinh ra khí cacbonic và nước.

*Câu 25: Hóa chất dùng để loại bỏ khí etilen có lẫn trong khí metan để thu được khí metan tinh khiết là :*

A. dung dịch brom. C. dung dịch axit clohidric.

B. dung dịch phenolphtalein. D. dung dịch nước vôi trong.

*Câu 26: Khí etilen* ***không*** *có tính chất hóa học nào sau đây ?*

A. Phản ứng cháy với khí oxi. C. Phản ứng cộng với dung dịch brom.

B. Phản ứng trùng hợp. D. Phản ứng thế với clo ngoài ánh sáng.

*Câu 27: Khí X có tỉ khối so với hiđro là 14. Khí X là :*

A. CH4. B. C2H4. C. C2H6. D. C2H2.

*Câu 28: Công thức cấu tạo của rượu etylic là :*

A. CH2 – CH3 – OH. C. CH2 – CH2 – OH2.

B. CH3 – O – CH3. D. CH3 – CH2 – OH.

*Câu 29: Trên nhãn của một chai rượu ghi 180 có nghĩa là :*

A. nhiệt độ sôi của rượu etylic là 180C.

B. nhiệt độ đông đặc của rượu etylic là 180C.

C. trong 100 ml rượu có 18 ml rượu etylic nguyên chất và 82 ml nước.

D. trong 100 ml rượu có 18 ml nước và 82 ml rượu etylic nguyên chất.

*Câu 30: Rượu etylic tác dụng được với dãy hóa chất là :*

A. KOH; Na; CH3COOH; O2. C. C2H4; Na; CH3COOH; O2.

B. Na; K; CH3COOH; O2. D. Ca(OH)2; K; CH3COOH; O2.

*Câu 31: Rượu etylic cháy trong không khí, hiện tượng quan sát được :*

A. ngọn lửa màu đỏ, tỏa nhiều nhiệt. C. ngọn lửa màu xanh, tỏa nhiều nhiệt.

B. ngọn lửa màu vàng, tỏa nhiều nhiệt. D. ngọn lửa màu xanh, không tỏa nhiệt.

*Câu 32: Công thức cấu tạo của axit axetic (C2H4O2) là :*

A. O = CH – O – CH3. D. CH2 – O – O – CH2.

*Câu 33: Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ:*

A. trên 5%. B. dưới 2%. C. từ 2% - 5%. D. từ 3% - 6%.

*Câu 34:**Axit axetic có tính axit vì trong phân tử :*

A. có chứa nhóm – OH.

B. có chứa nhóm – OH liên kết với nhóm C = O tạo thành nhóm -COOH.

C. có chứa nhóm – C = O.

D. có chứa nhóm – COOH

*Câu 35:**Phản ứng lên men giấm là :*

men giấm

A. C2H6O + H2O CH3COOH + H2O.

men giấm

B. C2H5OH CH3COOH + H2O.

men giấm

C. C2H5OH + O2 CH3COOH.

men giấm

D. C2H5OH + O2 CH3COOH + H2O.

*Câu 36:**Một polime (Y) có cấu tạo mạch như sau: …. –CH2 –CH2 –CH2 –CH2 –CH2 –CH2 – …*

*Công thức 1 mắt xích của polime (Y) là*

A. –CH2 –CH2 –CH2 –. C. –CH2 –.

B. –CH2 -CH2 - CH2 –CH2 –. D. –CH2 –CH2 –.

*Câu 37:**Monome nào sau đây tham gia phản ứng trùng hợp để tạo ra PE* ?

A. Metan. B. Etilen. C. Axetilen. D. Vinyl clorua.

*Câu 38:**PVC là polime có nhiều ứng dụng trong thực tiễn như làm ống dẫn nước, đồ giả da, vải che mưa ….. Công thức một mắc xích của PVC là :*

-CH2 – CH2 -

-CH2 –CH -

Cl

A. C.

-CH2 –CH –CH2 –

Cl

1. D

-CH2 –CH –CH2 –CH -

Cl

*Câu 39:**Trùng hợp 0,5 tấn etilen với hiệu suất 90 % thì khối lượng polietilen thu được là:*

A. 0,5 tấn. B. 5 tấn. C. 4,5 tấn. D. 0,45 tấn.

*Câu 40:**Một hiđrocacbon X chứa 80% cacbon về khối lượng. Tỉ lệ số nguyên tử C và H trong phân tử X :*

A. 1 : 3. B. 2 : 3. C. 2 : 1. D. 3 : 4.

Biết: H=1, N=14, C=12, O=16, Na=23, Mg=24, S=32, Cl=35,5, Ca=40,

Fe=56, Cu=64, Zn=65, Ag=108, Ba=137