Trường THCS Đình Xuyên **ĐỀ THI TUYỂN SINH VÀO 10** ĐỀ 1

Lớp: Môn: Hóa học Năm học: 2020 – 2021

Họ tên: Thời gian: 60 phút

 Trắc nghiệm: Chọn 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. CO2 b. 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 HCl c. 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 NaCl b. 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: Trộn 2 dd nào với nhau sẽ có kết tủa?

a. dd NaCl và dd HCl b. dd Ba(OH)2 và dd K2CO3

c. dd HCl và dd KOH d. dd H2SO4 và dd NaOH

Câu 32: Axit H2SO4 có oxit axit tương ứng là?

a. SO2 b. SO3 c. CO2 d. CO

Câu 33: Theo tính chất của axit: Axit + bazo ----> …… + H2O. Loại chất cần điền vào chỗ chấm là:

a. bazo b. muối c. oxit axit d. kim loại

Câu 34: Để trung hòa 100ml dd HCl 0,5M cần dùng bao nhiêu ml dd Ca(OH)2 0,5M?

a. 50ml b. 100ml c. 200ml d. 700ml

Câu 35: Hệ số cân bằng của PT: Mg + H2SO4 loãng ---> MgSO4 + H2 lần lượt là:

a. 1,3,2,3 b. 2,4,2,3 c. 1,1,1,1 d. 1,2,1,2

Câu 36: Oxit nào được dùng để tẩy trắng bột gỗ trong sản xuất giấy?

a. CO2 b. O2 c. SO2 d. CaO

Câu 37: Chất nào không tác dụng với dd H2SO4?

a. MgO b. Zn c. KOH d. O2

Câu 38: Công thức của muối natri sunfat là :

a. Na2SO3 b. Na2SO4 c. Na2CO3 d. NaCl

Câu 39: Oxit nào tan được trong nước:

a. FeO b. CaO c. Al2O3 d. MgO

Câu 40: Dung dịch nào làm giấy quỳ tím chuyển màu xanh?

a. dd KOH b. dd HNO3 c. dd KCl d. dd BaCl2

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)

Trường THCS Đình Xuyên **ĐỀ THI TUYỂN SINH VÀO 10** ĐỀ 2

Lớp: Môn: Hóa học Năm học: 2020- 2021

Họ tên: Thời gian: 60 phút

Trắc nghiệm: Chọn đáp án đúng

Câu 1: Công thức hóa học của natri 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. Mg(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 tác dụng được với nước?

a. CO b. CaO c. MgO d. FeO

Câu 6: Phân đạm amoni nitrat 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. CH3 –CH2 –Cl 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 FeCl3

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 5,6g Fe 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 HCl c. 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 ZnCl2 có lẫn tạp chất CuCl2. Có thể dùng chất nào để làm sạch muối ZnCl2?

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: Chất nào không tham gia phản ứng thủy phân?

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

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 MgSO4 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. CH3Cl d. C3H4

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

1. NaCl b. O2 c. H2 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. CH3Br 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: Hỗn hợp 2 khí nào gây nổ?

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

Câu 27: Nguyên tố O có số hiệu nguyên tử trong bảng tuần hoàn là:

a.8 b. 9 c. 10 d. 11

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: Nước Javen là dung dịch của hỗn hợp hai chất nào ?

a. NaCl và HClO b. NaCl và KCl c. HCl và HClO d. NaCl và NaClO

Câu 32: Axit H2SO4 có oxit axit tương ứng là?

a. SO2 b. SO3 c. CO2 d. CO

Câu 33: Theo tính chất của axit: Axit + oxit bazo ----> …… + H2O. Loại chất cần điền vào chỗ chấm là:

a. bazo b. muối c. oxit axit d. kim loại

Câu 34: Để trung hòa 100ml dd HCl 0,5M cần dùng bao nhiêu ml dd Ba(OH)2 0,5M?

a. 50ml b. 100ml c. 200ml d. 700ml

Câu 35: Hệ số cân bằng của PT: Mg + HCl ----> MgCl2 + H2 lần lượt là:

a. 1,3,2,3 b. 2,4,2,3 c. 1,2,1,1 d. 1,2,1,2

Câu 36: Oxit nào làm đục dd nước vôi trong?

a. CO2  b. O2 c. NO d. CaO

Câu 37: Chất nào không tác dụng với dd H2SO4?

a. MgO b. Zn c. KOH d. CO2

Câu 38: Công thức của muối natri sunfit là :

a. Na2SO3 b. Na2SO4 c. Na2CO3 d. NaCl

Câu 39: Oxit nào tan được trong nước:

a. FeO b. BaO c. Al2O3 d. CuO

Câu 40: Dung dịch nào làm giấy quỳ tím chuyển màu đỏ?

a. dd NaOH b. dd HNO3 c. dd KCl d. dd BaCl2

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)