**ĐỀ THI THỬ VÀO LỚP 10**

**MÔN: HÓA HỌC**

**Năm học: 2019 – 2020**

MA TRẬN ĐỀ

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nội dung | Nhận biết | | Thông hiểu | | Vận dụng | | Vận dụng cao | | Tổng | |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL |
| Công thức, tính chất của oxit, axit, bazơ, muối | 6 câu  1,5đ |  | 4 câu  1đ |  | 3câu  0,75đ |  | 2câu  0,5đ |  | 15 |  |
| Tính chất của kim loại Al, Fe | 3 câu  0,75đ |  | 1câu  0,25đ |  | 1câu  0,25đ |  |  |  | 5 |  |
| Tính chất, điều chế khí clo | 1câu  0,25đ |  | 1 câu  0,25đ |  |  |  |  |  | 2 |  |
| Công thức, tính chất của metan | 2câu  0,5đ |  |  |  |  |  |  |  | 2 |  |
| Công thức, tính chất của etylen | 2câu  0,5đ |  | 2 câu  0,5đ |  | 1 câu  0,25đ |  |  |  | 5 |  |
| Công thức, tính chất của rượu etylic | 2câu  0,5đ |  | 1 câu  0,25 |  | 1câu  0,25đ |  |  |  | 4 |  |
| Tính chất của axit axetic | 2 câu  0,5đ |  | 1 câu  0,đ |  |  |  |  |  | 3 |  |
| Polime | 2 câu  0,5đ |  |  |  |  |  |  |  | 2 |  |
| Tìm CTPT hợp chất hữu cơ |  |  |  |  |  |  | 2 câu  0,5 |  | 2 |  |
| Tổng số câu  Tổng số điểm  Tỉ lệ % | 20  5đ  50 | | 10  2,5đ  25 | | 6  1,5đ  15 | | 4  1đ  10 | | 40  10đ  100 | |

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS ĐÌNH XUYÊN**  Họ và tên:…………………..  Số báo danh: ……………………. | **ĐỀ THI THỬ VÀO LỚP 10**  **MÔN: HÓA HỌC**  **Năm học: 2019 – 2020**  **Thời gian: 60 phút (không kể thời gian phát đề)** |

**ĐỀ SỐ 1**

***Khoanh tròn vào đáp án đúng nhất.***

*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**  Họ và tên:…………………..  Số báo danh: ……………………. | **ĐỀ THI THỬ VÀO LỚP 10**  **MÔN: HÓA HỌC**  **Năm học: 2019 – 2020**  **Thời gian: 60 phút (không kể thời gian phát đề)** |

**ĐỀ SỐ 2**

***Khoanh tròn vào đáp án đúng nhất.***

*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)

**HƯỚNG DẪN CHẤM VÀ BIỂU ĐIỂM**

**ĐỀ THI THỬ VÀO LỚP 10**

**MÔN: HÓA HỌC**

**Năm học: 2019 – 2020**

***Mỗi câu đúng được 0,25 đ, tổng toàn bài 10 điểm***

ĐỀ 1 ĐỀ 2

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Câu | Đáp án | Câu |  |
| 1 | B | 21 | C |
| 2 | C | 22 | C |
| 3 | C | 23 | D |
| 4 | A | 24 | D |
| 5 | C | 25 | B |
| 6 | C | 26 | C |
| 7 | C | 27 | B |
| 8 | B | 28 | C |
| 9 | C | 29 | A |
| 10 | A | 30 | B |
| 11 | B | 31 | B |
| 12 | C | 32 | B |
| 13 | D | 33 | B |
| 14 | A | 34 | A |
| 15 | B | 35 | C |
| 16 | C | 36 | C |
| 17 | A | 37 | D |
| 18 | C | 38 | B |
| 19 | D | 39 | B |
| 20 | C | 40 | A |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Câu | Đáp án | Câu |  |
| 1 | A | 21 | C |
| 2 | C | 22 | C |
| 3 | C | 23 | D |
| 4 | A | 24 | D |
| 5 | B | 25 | B |
| 6 | B | 26 | D |
| 7 | C | 27 | A |
| 8 | B | 28 | C |
| 9 | C | 29 | A |
| 10 | A | 30 | B |
| 11 | B | 31 | D |
| 12 | C | 32 | B |
| 13 | D | 33 | B |
| 14 | D | 34 | A |
| 15 | B | 35 | C |
| 16 | B | 36 | A |
| 17 | A | 37 | D |
| 18 | C | 38 | C |
| 19 | B | 39 | B |
| 20 | C | 40 | B |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **BAN GIÁM HIỆU**  **Kí duyệt** | **NHÓM TRƯỞNG CHUYÊN MÔN**  **Kí duyệt** | **NGƯỜI RA ĐỀ** |
| **Đoàn Thúy Hòa** | **Lý Hương Na** | **Trương Quang Dương** |