|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT ĐỖ ĐĂNG TUYỂN**

|  |
| --- |
|  ĐỀ CHÍNH THỨCĐỀ CHÍNH THỨC |

  | **KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2022 - 2023** **Môn: Hóa học Khối 11** *Thời gian làm bài: 45 phút(không kể thời gian phát đề)* |

 (Đề gồm có 2 trang)

|  |
| --- |
| **MÃ ĐỀ 201** |

Họ và tên ...............................:.................................... Lớp 11/........SBD................................................................

**I/ PHẦN TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN (5đ)**

**Câu 1**: Chất nào sau đây không dẫn điện được?

A. KCl rắn khan B. MgCl2 nóng chảy C.dung dịch KOH D. dung dịch HCl

**Câu 2**: Theo thuyết A-rê-ni-ut, axit là chất khi tan trong nước phân li ra

A. cation H+ B. anion H+ C. cation OH- D. anion OH-

**Câu 3**: Dung dịch axit có pH

A. lớn hơn 7 B. nhỏ hơn 7 C. bằng 7 D. bằng 10

**Câu 4**: Tính chất hóa học của nitơ là

A. Tính oxi hóa B. Tính khử C. Tính oxi hóa và tính khử D. Tính axit

**Câu 5**: Khí amoniac làm giấy quỳ tím ẩm

A. chuyển sang màu đỏ. B. chuyển sang màu xanh.

C. không đổi màu. D. chuyển sang màu vàng..

**Câu 6**: Công thức của axit nitric là

A. HCl B. H2SO4 C. HNO­3 D. H3PO4

**Câu 7**: Magie photphua có công thức là:

A. Mg2P2O7           B. Mg2P3 C. Mg3P2           D. Mg3(PO4)2

**Câu 8**: Để nhận biết ion photphat, dùng dung dịch nào sau đây?

A. NaOH B. HCl C. NaCl D. AgNO3

**Câu 9**: Loại phân đạm nào sau đây có độ dinh dưỡng cao nhất ?

A. (NH4)2SO4.    B. (NH2)2CO   C. NH4NO3.    D. NH4Cl.

**Câu 10**: Chất nào sau đây, không phải dạng thủ hình của cacbon ?

A. than chì    B. thạch anh C. kim cương    D. cacbon vô định hình

**Câu 11**: “Nước đá khô” không nóng chảy mà thăng hoa nên được dùng để tạo môi trường lạnh và khô rất tiện cho việc bảo quản thực phẩm. Nước đá khô là

A. CO rắn. B. SO2 rắn. C. H2O rắn. D. CO2 rắn.

**Câu 12**: Si tác dụng với chất nào sau đây ở nhiệt độ thường ?

A. F2    B. O2    C. H2    D. Mg.

**Câu 13**: Trong các cặp chất dưới đây, cặp chất nào cùng tồn tại trong dung dịch ?

A. NaCl và AgNO3. B. H2SO4 và NaOH. C. Na2CO3 và HCl. D. MgCl2 và Na2SO4.

**Câu 14**: Nhận xét nào sau đây đúng ?

A. Thành phần chính của quặng apatit là 3Ca3(PO4)2, CaF2.

B. Axit photphoric là axit mạnh

C. Ở điều kiện thường photpho đỏ tác dụng với O2 tạo ra sản phẩm P2O5.

D. Các muối Ca3(PO4)2 và CaHPO4 đều tan trong nước.

 **Câu 15**: Tính khử của cacbon thể hiện trong phản ứng nào sau đây ?

 A. 2C + Ca → CaC2. B. C + 2H2 → CH4. C. C + CO2 → 2CO. D. 3C + 4Al → Al4C3.

 **PHẦN TRẢ LỜI TRẮC NGHIỆM0**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu**  | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **Đ/án** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**II/ PHẦN TỰ LUẬN (5đ)**

**Câu 1(2đ):** Viết phương trình phân tử, phương trình ion thu gọn khi cho

a/ HNO3 + KOH→ b/ (NH4)2SO4 + Ba(OH)2

**Câu 2(1đ):** Cho 3,36 lit khí CO2 (đktc) qua 150 ml dd KOH 2 M đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu bao nhiêu gam muối?

**Câu 3(1đ):** Trộn lẫn 10ml dung dịch HCl 0,7M vào 10ml dung dịch NaOH 0,5M, thu dung dịch A. Tính pH của dung dịch A

**Câu 4(1đ):** Hòa tan hoàn toàn m gam bột Mg trong 700 g dung dịch HNO3 được dung dịch Y và 2,24 lit khí NO (đktc). Y tác dụng vừa đủ với 300 ml dung dịch NaOH 2 M được kết tủa R. Sau khi nung R đến khối lượng không đổi thu được 10 g chất rắn.
a. Xác định m

b. Tính nồng độ % của dung dịch HNO3 đã dùng.

(Chokhối lượng nguyên tử của K: 39, C:12, O:16, H:1, Cl: 35,5, Na:23, N:14, Cu:64 )

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT ĐỖ ĐĂNG TUYỂN**

|  |
| --- |
|  ĐỀ CHÍNH THỨCĐỀ CHÍNH THỨC |

  | **KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2022 - 2023** **Môn: Hóa học Khối 11** *Thời gian làm bài: 45 phút(không kể thời gian phát đề)* |

 (Đề gồm có 2 trang)

|  |
| --- |
| **MÃ ĐỀ 202** |

Họ và tên ...............................:.................................... Lớp 11/........SBD................................................................

**I/ PHẦN TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN (5đ)**

**Câu 1**: Chất nào sau đây không dẫn điện được?

A. KCl rắn khan B. MgCl2 nóng chảy C.dung dịch KOH D. dung dịch HCl

**Câu 2**: Theo thuyết A-rê-ni-ut, axit là chất khi tan trong nước phân li ra

A. cation H+ B. anion H+ C. cation OH- D. anion OH-

**Câu 3**: Dung dịch axit có pH

A. lớn hơn 7 B. nhỏ hơn 7 C. bằng 7 D. bằng 10

**Câu 4**: Tính chất hóa học của nitơ là

A. Tính oxi hóa B. Tính khử C. Tính oxi hóa và tính khử D. Tính axit

**Câu 5**: Khí amoniac làm giấy quỳ tím ẩm

A. chuyển sang màu đỏ. B. chuyển sang màu xanh.

C. không đổi màu. D. chuyển sang màu vàng..

**Câu 6**: Công thức của axit nitric là

A. HCl B. H2SO4 C. HNO­3 D. H3PO4

**Câu 7**: Magie photphua có công thức là:

A. Mg2P2O7           B. Mg2P3 C. Mg3P2           D. Mg3(PO4)2

**Câu 8**: Để nhận biết ion photphat, dùng dung dịch nào sau đây?

A. NaOH B. HCl C. NaCl D. AgNO3

**Câu 9**: Loại phân đạm nào sau đây có đọ dinh dưỡng cao nhất ?

A. (NH4)2SO4.    B. (NH2)2CO   C. NH4NO3.    D. NH4Cl.

**Câu 10**: Chất nào sau đây, không phải dạng thủ hình của cacbon ?

A. than chì    B. thạch anh C. kim cương    D. cacbon vô định hình

**Câu 11**: “Nước đá khô” không nóng chảy mà thăng hoa nên được dùng để tạo môi trường lạnh và khô rất tiện cho việc bảo quản thực phẩm. Nước đá khô là

A. CO rắn. B. SO2 rắn. C. H2O rắn. D. CO2 rắn.

**Câu 12**: Si tác dụng với chất nào sau đây ở nhiệt độ thường ?

A. F2    B. O2    C. H2    D. Mg.

**Câu 13**: Trong các cặp chất dưới đây, cặp chất nào cùng tồn tại trong dung dịch ?

A. NaCl và AgNO3. B. H2SO4 và NaOH. C. Na2CO3 và HCl. D. MgCl2 và Na2SO4.

**Câu 14**: Nhận xét nào sau đây đúng ?

A. Thành phần chính của quặng apatit là 3Ca3(PO4)2, CaF2.

B. Axit photphoric là axit mạnh

C. Ở điều kiện thường photpho đỏ tác dụng với O2 tạo ra sản phẩm P2O5.

D. Các muối Ca3(PO4)2 và CaHPO4 đều tan trong nước.

 **Câu 15**: Tính khử của cacbon thể hiện trong phản ứng nào sau đây ?

 A. 2C + Ca → CaC2. B. C + 2H2 → CH4. C. C + CO2 → 2CO. D. 3C + 4Al → Al4C3.

 **PHẦN TRẢ LỜI TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu**  | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **Đ/án** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**II/ PHẦN TỰ LUẬN (5đ)**

**Câu 1(2đ):** Viết phương trình phân tử, phương trình ion thu gọn khi cho

a/ HNO3 + NaOH b/ MgSO4 + Ba(OH)2

**Câu 2(1đ):** Cho 2,24 lit khí CO2 (đktc) qua 100 ml dd KOH 2 M đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu bao nhiêu gam muối?

**Câu 3(1đ):** Trộn lẫn 10ml dung dịch HCl 0,4M vào 10ml dung dịch KOH 0,2M, thu dung dịch A. Tính pH của dung dịch A

**Câu 4(1đ):** Hòa tan hoàn toàn m g bột Mg trong 800 g dung dịch HNO3 được dung dịch Y và 2,24 lit khí NO (đktc). Y tác dụng vừa đủ với 400 ml dung dịch KOH 1,5 M được kết tủa R. Sau khi nung R đến khối lượng không đổi thu được 10 g chất rắn.
a. Xác định m

b. Tính nồng độ % của dung dịch HNO3 đã dùng.

(Chokhối lượng nguyên tử của K: 39, C:12, O:16, H:1, Cl: 35,5, Na:23, N:14, Cu:64 )

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………