**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ II ( 2017-2018)**

 Phần Hyđrocacbon : ankan ,anken , ankadien và ankin

 + Lý thuyết:

\* Chuỗi phản ứng ( dạng công thức phân tử; dạng tên gọi; dạng dấu chất A,B,C,D,...)

\* Nhận biết lọ mất nhãn, tách rời, tinh chế ( học sinh ôn lại cách nhận biết các chất khí vô cơ đã học: SO2; CO2; H2S; NH3; CO; H2; ...)

\* Viết công thức cấu tạo các đồng phân ankan ,anken , ankadien và ankin; gọi tên thông thường và thay thế ( xem thêm dạng đồng phân hình học)

\* Viết phưong trình phản ứng và gọi tên sản phẩm ( chú ý các quy tắc thế trong ankan; quy tắc cộng Maccônhicốp; quy tắc tách Zaixep;...)

 + Bài tập:

\* Dạng tóan 2 chất đồng đẳng

\* Dạng tóan hỗn hợp các hyđrocacbon ( viết phương trình dạng tổng quát phản ứng cộng Br2, H2 của anken,ankin,ankadien;phản ứng thế của ankan với Cl2; của ankin với dd AgNO3/ NH3; phản ứng cháy của hyđrocacbon)

\* Sử dụng thành thạo các công thức C%; CM; tỉ khối hơi; hiệu suất; tính số mol của chất khí đo ở điều kiện không chuẩn,...

**Học Phòng Thực Hành- Môn Hóa Khối 11:**

 **PHẢN ỨNG TRUNG HÒA- PHẢN ỨNG TRAO ĐỔI ION**

**I. MỤC TIÊU:**

 1**. Kiến thức:** Củng cố các kiến thức về axit – bazơ và điều kiện xảy ra phản ứng trong

dung dịch các chất điện li

**2. Kỹ năng:**

Rèn luyện kỹ năng tiến hành thí nghiệm trong ống nghiệm với một lượng nhỏ hoá chất

**3. Trọng tâm:** Củng cố kiến thức và rèn luyện các thao tác thực hành .

**II. PHƯƠNG PHÁP**: Trực quan sinh động – Đàm thoại .

**III. CHUẨN BỊ:**

- **Dụng cụ:** Đũa thuỷ tinh, ống hút nhỏ giọt, ống nghiệm, thìa xúc hoá chất , bộ giá thí nghiệm đơn giản ( đế sứ và cặp ống nghiệm gỗ )

- **Hóa chất:** 5 bộ hóa chất,mỗi bộ gồm

+ Quì tím; giấy pH

+ Các dung dịch: BaCl2; NaOH; HCl; Na2CO3; AlCl3; H2SO4; NH4Cl

+ 5 lọ A,B,C,D,E đựng các dung dịch : HCl; Na2CO3 ; H2SO4 ; BaCl2 ; NaOH

 - **Lịch thực hành**: + Tuần lễ từ 18/9 🡪 23/9 (Buổi sáng)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  Tiết Thứ | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| Hai |  |  | **11P2**(Thầy Tuấn) |  | **11A5**(Cô Thạch) |
| Ba | **11A9**(Cô T. Anh) | **11A7**(Cô T. Anh) | **11A12**(Thầy Tuấn) | **11A8**(Cô Giang) |  |
| Năm |  |  |  | **11A11**(Cô Hồng) | **11A1**(Thầy Tuấn) |
| Sáu |  | **11P1**(Cô Giang) | **11A3**(Cô Giang) | **11A13**(Cô Thạch) | **11A2**(Cô Hồng) |

+ Tuần lễ từ 18/9 🡪 23/9 (Buổi chiều)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  Tiết Thứ | **1** | **2** | **3** |
| Sáu | **11A4**(Cô Hoa) | **11A6**(Cô Hoa) | **11A10**(Cô Hoa) |

**IV/ TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM:**

 **Thí nghiệm1:** Dùng giấy pH xác định giá trị pH của các dung dịch sau:

|  |  |
| --- | --- |
| Dung dịch | Giá trị pH |
| **NaOH** |  |
| **Na2CO3** |  |
| **NH4Cl** |  |
| **H2SO4** |  |

**Thí nghiệm 2:** Tính chất lưỡng tính của Al(OH)3

Cho từ từ dung dịch NaOH vào ống nghiệm đựng 1ml dung dịch AlCl3 đến dư,

cho tiếp từ từ dd HCl vào dung dịch thu được đến dư. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng dạng phân tử và ion thu gọn.

**Thí nghiệm 3**: Phản ứng trao đổi ion

1/ Cho từ từ dung dịch HCl vào ống nghiệm đựng 1ml dung dịch Na2CO3. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng dạng phân tử và ion thu gọn.

 2/ Cho từ từ dung dịch H2SO4 vào ống nghiệm đựng 2ml dung dịch BaCl2. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng dạng phân tử và ion thu gọn.

**Thí nghiệm 4:** Chỉ được dùng thêm quì tím,nhận biết 5 lọ **A,B,C,D,E** đựng các dung dịch : H2SO4 ; BaCl2 ; Na2CO3 ; HCl; NaOH

 Ngày 11/9/2017

 Nhóm trưởng

 Đinh Thị Mông Hoa

 **Học PhòngThực Hành- Môn Hóa Khối 11:**

 **AXIT NITRIC- MUỐI NITRAT**

**I. MỤC TIÊU:**

 1**. Kiến thức:** Củng cố các kiến thức về tính axit, tính oxy hóa của HNO3; tính bazơ của

 NH3; cách nhận biết ion NH4+ và NO3- và PO43- đồng thời ôn lại nhận biết các ion : CO32-, SO42-

**2. Kỹ năng:**

Rèn luyện kỹ năng tiến hành thí nghiệm trong ống nghiệm với một lượng nhỏ hoá chất .Cẩn thận với hóa chất nguy hiểm: HNO3 loãng,đặc; H2SO4 đậm đặc; cách xử trí nếu bị bỏng axit

**3. Trọng tâm:** Củng cố kiến thức và rèn luyện các thao tác thực hành .

**II. PHƯƠNG PHÁP**: Trực quan sinh động – Đàm thoại .

**III. CHUẨN BỊ:**

- **Dụng cụ:** 10 bộ dụng cụ,mỗi bộ gồm: 1 kẹp ống nghiệm; 1giá đựng ống nghiệm;8 ống nghiệm; 1chổi rữa ống nghiệm; 1đèn cồn; 1hộp quẹt; 1 tô sành.

- **Hóa chất:** 5 bộ hóa chất,mỗi bộ gồm:

+ Quì đỏ; CaCO3; Cu; CuO ; Fe.

+ Các dung dịch: NaOH; HNO3 đậm đặc; HNO3 loãng; CuSO4; dung dịch NH3; H2SO4 đậm đặc; (NH4)2CO3; Ca(OH)2

+ 4 lọ A,B,C,D đựng các dung dịch : (NH4)2CO3;  NaCl ; KNO3 ; Na3PO4

**IV/ TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM:**

**1/ ĐIỀU CHẾ VÀ TÍNH CHẤT NH3:**

**Thí nghiệm 1:** Cho 2ml dd (NH4)2CO3 vào ống nghiêm,cho từ từ dd NaOH vào,đun nhẹ.Thử khí sinh ra bằng quỳ tím ẩm . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

**Thí nghiệm 2**: Cho từ từ dd NH3 và dd CuSO4 đến dư, thu được dung dịch A. Cho từ từ dd HCl đến dư vào ddA. . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

**2/ TÍNH CHẤT HNO3- MUỐINO3-:**

**Thí nghiệm 1:** Cho1 ít đá vôi vào ống nghiệm,cho từ từ dd **HNO3 loãng** vào. . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

**Thí nghiệm 2:** Cho1 ít bột CuO vào ống nghiệm,cho từ từ dd **HNO3 loãng** vào, đun nhẹ. . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

**Thí nghiệm 3:** Cho1 đinh sắt vào ống nghiệm,cho từ từ **dd HNO3**loãng vào. . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

**Thí nghiệm 4:** Cho 1 ít vụn đồng vào ống nghiệm,cho từ từ dd **HNO3 đậm đặc** vào. . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

**Thí nghiệm 5:** Cho 2ml dd KNO3 vào ống nghiệm,cho thêm vào 1ít vụn đồng và vài giọt H2SO4 đậm đặc, đun nhe. . Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng.

 **Thí nghiệm 6:** Chỉ được dùng thuốc thử có sẵn trên kệ, nhận biết 4 lọ A,B,C,D đựng các dung dịch : (NH4)2CO3;  NaCl ; KNO3 ; Na3PO4

- **Lịch thực hành**: + Tuần lễ từ 6/11 🡪 10/11 (Buổi sáng)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  Tiết Thứ | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| Hai |  |  | **11P2**(Thầy Tuấn) |  | **11A5**(Cô Thạch) |
| Ba | **11A9**(Cô T. Anh) | **11A7**(Cô T. Anh) | **11A12**(Thầy Tuấn) | **11A8**(Cô Giang) |  |
| Năm | **11A1**(Thầy Tuấn) |  |  | **11A11**(Cô Hồng) |  |
| Sáu |  | **11P1**(Cô Giang) | **11A3**(Cô Giang) | **11A13**(Cô Thạch) | **11A2**(Cô Hồng) |

+ Tuần lễ từ 6/11 🡪 10/11 (Buổi chiều)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  Tiết Thứ | **1** | **2** | **3** |
| Sáu | **11A4**(Cô Hoa) | **11A6**(Cô Hoa) | **11A10**(Cô Hoa) |

 Ngày 30/10/2017

 Nhóm trưởng

 Đinh Thị Mộng Hoa

**Học PhòngThực Hành- Môn Hóa Khối 11:**

 **ANKEN-ANKIN-AREN**

**I. MỤC TIÊU:**

 **1. Kiến thức:** Củng cố các kiến thức về hyđrocacbon chưa no : phản ứng đặc trưng của nối đôi, nối 3 đầu mạch, phản ứng cháy

**2. Kỹ năng:**

-Rèn luyện kỹ năng tiến hành thí nghiệm trong ống nghiệm với một lượng nhỏ hoá chất

- Sử dụng thành thạo ống dẫn khí, ống đốt khí, cẩn thận với hóa chất nguy hiểm: H2SO4 đậm đặc trong thí nghiệm điều chế etylen và dẫn khí vào các thí nghiệm với dd Br2, dd KMnO4

**3. Trọng tâm:** Củng cố kiến thức và rèn luyện các thao tác thực hành .

**II. PHƯƠNG PHÁP**: Trực quan sinh động – Đàm thoại .

**III. CHUẨN BỊ:**

**1.Dụng cụ:** 10 bộ dụng cụ,mỗi bộ gồm: 1 kẹp ống nghiệm; 1giá đựng ống nghiệm;

8 ống nghiệm; 1chổi rữa ống nghiệm; 1đèn cồn; 1hộp quẹt; 1 tô sành, 1 ống dẫn khí;1ống đốt khí.

**2. Hóa chất:** 5 bộ hóa chất,mỗi bộ gồm:

+ Đất đèn (đập vừa bỏ vào ống nghiệm); cát.

+ Các dung dịch: KMnO4; I2; H2SO4 đậm đặc; C2H5OH; AgNO3/NH3; bình nước.

+ Toluen; Stiren; Benzen

**IV-TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM:**

**1-ĐIỀU CHẾ VÀ TÍNH CHẤT ETYLEN:**

- Chuẩn bị sẵn 3 ống nghiệm:

+ Ống nghiệm 1: đựng 2ml dd I2

+ Ống nghiệm 2: đựng 2ml dd KMnO4

+ Ống nghiệm 3: cho vào 1 ít cát; 2ml dd H2SO4 đậm đặc; 2ml C2H5OH; lắc nhẹ,lắp ống dẫn khí.

-Đun nóng ống nghiệm 3; dẫn khí thu được lần lượt vào ống 1; sau đó dẫn tiếp vào ống 2

-Thay ống dẫn khí bằng ống đốt khí,đốt khí sinh ra

**2-ĐIỀU CHẾ VÀ TÍNH CHẤT AXETYLEN:**

- Chuẩn bị sẵn 4 ống nghiệm:

+ Ống nghiệm 1: đựng 2ml dd I2

+ Ống nghiệm 2: đựng 2ml dd KMnO4

+ Ống nghiệm 3: đựng 2ml dd AgNO3/ NH3

+ Ống nghiệm 4: cho vào 1 đất đèn (CaC2)

-Cho H2O vào ống nghiệm 4; lắp ống dẫn khí ; khí thu được lần lượt dẫn vào ống 1; dẫn tiếp vào ống 2; sau đó dẫn tiếp vào ống 3

-Thay ống dẫn khí bằng ống đốt khí,đốt khí sinh ra

**3- TÍNH CHẤT BENZEN;TOLUEN;STIREN:**

- Chuẩn bị sẵn 3 ống nghiệm:

+ Ống 1: 2ml Benzen;

 + Ống 2: 2ml Toluen;

+ Ống 3: 2ml Stiren.

Nhỏ vào mỗi ống 2 giọt thuốc tím (KMnO4). Để nguội,lắc từng ống nghiệm,quan sát. Đun nóng, quan sát.

**V-LỊCH THỰC HÀNH**: + Tuần lễ từ 13/3 🡪 18/3 (Buổi sáng)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  Tiết Thứ | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| Hai (13/3) |  |  |  | **11A1**(Thầy Tuấn) |  |
| Ba (14/3) | **11A4**(Cô Giang) | **11A8**(Cô Giang) | **11A6**(Cô Hồng) | **11P2**(Cô T. Anh) | **11A12**(Cô Hồng) |
| Năm (16/3) |  | **11A9**(Cô T. Anh) |  | **11A7**(Cô T. Anh) | **11A3**(Cô Giang) |
| Bảy (18/3) | **11A10**(Cô Hồng) | **11P1**(Cô Thạch) |  | **11A13**(Cô Thạch) | **11A5**(Cô Thạch) |

 + Tuần lễ từ 13/3 🡪 18/3 ( Buổi chiều)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  Tiết Thứ | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| Tư(15/3) |  |  | **11A11**(Cô Hoa) |  |  |
| Sáu(17/3) |  | **11A2**(Cô Hoa) |  |  |  |

 Ngày 27/2/2017

 Nhóm trưởng