Ngày soạn: 10/ 03/2024

***Tiết 51 - Bài 43:***

***Thực hành***

**TÍNH CHẤT CỦA HIĐROCACBON**

**I. MỤC TIÊU**

***1. Kiến thức***

- Củng cố các kiến thức về hiđrocacbon.

***2. Kỹ năng***

- Rèn luyện kỹ năng thực hành hóa học.

***3. Thái độ tình cảm***

- Giáo dục ý thức cẩn thận, tiết kiệm trong học tập, thực hành hóa học.

***4. Phát triển năng lự4***

- Năng lực tự học sáng tạo, năng lực sử dụng ngôn ngữ hóa học; năng lực tính toán; năng lực giải quyết vấn đề; năng lực giao tiếp; năng lực hợp tác.

**II. CHUẨN BỊ**

***1. Giáo viên***

\* *Dụng cụ*: - Ống nghiệm có nhánh(4c), Ống nghiệm(8c), Nút cao su có kèm ống nhỏ giọt (4c), Giá thí nghiệm(4c), Đèn cồn(4c), Chậu thủy tinh(4c).

\* *Hóa chất*: Đất đèn, dung dịch brom, nước cất.

***2. Học sinh***

- Nghiên cứu trước bài thực hành.

**III. CÁC PHƯƠNG PHÁP TRỌNG TÂM**

- Trực quan, thực hành, hoạt động nhóm.

**IV. TIẾN TRÌNH TIẾT HỌC**

***1. Khởi động***

- Ổn định lớp.

***A. Kiểm tra bài cũ***

1. Nêu cách điều chế axetilen trong phòng thí nghiệm?

2. Nêu tính chất hóa học của axetilen?

3. Nêu tính chất vật lý của axetilen?

***B. Bài mới***

***Hoạt động 1: Tiến hành thí nghiệm***

|  |  |
| --- | --- |
| GV: Giới thiệu các dụng cụ hóa chất:  - Ống nghiệm có nhánh, ống nghiệm, nút cao su có kèm ống nhỏ giọt, giá thí nghiệm, đèn cồn, chậu thủy tinh.  - Lắp dụng cụ thí nghiệm như hình vẽ 4.25  GV: Chia lớp thành 4 nhóm.  GV: hướng dẫn thí nghiệm  HS các nhóm làm thí nghiệm theo sự hướng dẫn của giáo viên  - Cho vào ống nghiệm có nhánh A vài mẩu đất đèn. Nhỏ từng giọt nước vào ống nghiệm. Thu khí axetilen bằng cách đẩy nước.  Hs tiến hành thí nghiệm theo nhóm.  Các nhóm báo cáo kết quả.  - Dẫn khí axetilen thoát ra ở ống nghiệm A vào ống nghiệm C chứa 2ml dd brom  ? Hãy nhận xét hiện tượng?  ? Viết phương trình hóa học xảy ra?  Hs làm thí nghiệm theo nhóm.  Các nhóm báo cáo kết quả.  - Tác dụng với oxi (phản ứng cháy)  - Dẫn axetilen qua ống thủy tinh vuốt nhọn và châm lửa đốt.  ? Quan sát hiện tượng , viết PTHH?  Hs làm thí nghiệm theo nhóm.  Các nhóm báo cáo kết quả  - Cho 1ml bezen vào ống nghiệm có chứa 2ml nước cất lắc kỹ.  - Cho 2ml dd brom loãng vào 1ml dd bezen, lắc kỹ.  ? Quan sát hiện tượng, viết PTHH?  Hs làm thí nghiệm theo nhóm  Các nhóm báo cáo kết quả. | **\* *Thí nghiệm 1: Điều chế axetilen***  **\* *Thí nghiệm 2: Tính chất của axetilen***  - Tác dụng với dung dịch brom:  - Tác dụng với Oxi.  ***\* Thí nghiệm 3: Tính chất vật lý của bezen:*** |

***Hoạt động 2: Công việc cuối buổi thực hành***

1. Học sinh thu dọn lau chùi dụng cụ thí nghiệm, vệ sinh phòng thực hành.

2. Viết bản tương trình theo mẫu.

***3. Hoạt động tìm tòi mở rộng***

- Nghiên cứu trước bài Rượu etylic.

----------------------------------------------------------

Ngày soạn: 15/ 03 /2024

***Tiết 52:***

***ÔN TẬP GIỮA KÌ II***

**I. MỤC TIÊU**

***1. Kiến thức***

- Củng cố kiến thức đã học về: Axit cacbonic và muối cacbonat, silic và công nghiệp silicat, hiđrocacbon và nhiên liệu.

- Hệ thống CTCT, đặc điểm cấu tạo, tính chất hóa học (phản ứng đặc trưng) và ứng dụng của các hiđrocacbon.

***2. Kỹ năng***

- Rèn luyện kỹ năng làm toán hóa học.

- Kỹ năng nhận biết các chất.

- Viết CTCT của các hợp chất hữu cơ.

***3.Thái độ***

- Giáo dục lòng yêu thích môn học.

***4. Phát triển năng lực***

- Năng lực tự học sáng tạo, năng lực sử dụng ngôn ngữ hóa học; năng lực tính toán; năng lực giải quyết vấn đề; năng lực giao tiếp; năng lực hợp tác.

**II. CHUẨN BỊ**

***1. Gv:*** - Hệ thống câu hỏi, bài tập củng cố cho Học sinh.

***2. HS*:** - Các kiến thức của chương 4.

**III. CÁC PHƯƠNG PHÁP TRỌNG TÂM**

- Vấn đáp, đặt vấn đề, hoạt động nhóm.

**IV. TIẾN TRÌNH TIẾT HỌC**

***1. Khởi động***

- Ổn định lớp.

***2. Hoạt động hình thành kiến thức***

*Cho Hs luyện tập trắc nghiệm và tự luận*

**Câu 1**(1đ): Điền đúng (Đ) hoặc sai (S) vào trước các câu sau đây?

A. Công nghiệp Silicat gồm sản xuất đồ gốm, sứ, thủy tinh, xi măng.

B. Etilen có liên kết đôi trong phân tử.

C. Tất cả các hợp chất của Cacbon đều là hợp chất Hữu cơ.

D. Hỗn hợp khí CH4 và O2 là hỗn hợp gây nổ khi cháy, nhất là khi 

**Câu 2**(0,5đ): Dãy chất nào dưới đây chỉ chứa các *hợp chất hữu cơ*:

A. CH4, C6H6, C2H6, CH3ONa. B. C2H5OH, CH3COOH, CO2.

C. KHCO3, C2H4O2,C2H6, CO2. D. H2CO3,C2H4, HCOOH, H2O.

**Câu 3**(0,5đ): Chọn dãy các nguyên tố hóa học được sắp xếp theo chiều giảm dần tính kim loại?

A. K, Na, Cu, Mg, Fe, Ag. B. K, Na, Ca, Mg, Fe, Ag.

C. Ca, K, Ba, Mg, Fe, Ag. D. Na, K, Ca, Mg, Fe, Al.

**Câu 4**(0,5đ): Cho phản ứng: CH4 + (E)  CH3Cl + HCl. Hãy cho biết chất (E) là chất nào?

A. Cl2 B. HCl C. CH3Cl D. Cl

**Câu 5**(0,5đ): Chất nào sau đây làm mất màu dung dịch Brom?

A. C2H4.B. C2H2.C. C2H4Br2. D. CH4.

**Câu 6**: Dẫn 1,12ℓ khí X vào dung dịch Brom (vừa đủ), thu được hợp chất C2H4Br2.

a. (0,5đ): Hợp chất X có công thức?

A. C2H2 B. C2H4 C. CH4 D. Chất khác.

b. (0,5đ): Khối lượng của C2H4Br2 là?

A. 9,3g B. 5,4g C. 17,4g D. 9,4g

**Câu 7**(0,5đ): Chất nào sau đây không phải muối Cacbonat?

A. CaCO3 B. NaHCO3 C. (NH4)2CO3 D. H2CO3

**Câu 8**(0,5đ): Công thức C3H8 có bao nhiêu công thức cấu tạo?

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

***II. TỰ LUẬN*** (5đ)

**Câu 9**(2đ): Hoàn thành các PTHH sau (*ghi rõ điều kiện của phản ứng*):

a. C2H4 + Br2   C2H4Br2

b. CaC2 + H2O   C2H2 + Ca(OH)2

c. NaOH + SiO2   Na2SiO3 + H2O

d. NaHCO3   Na2CO3 + CO2 + H2O

**Câu 10**(3đ): Đốt cháy 2,4g CH4 trong bình chứa 3,36 lit O2 (đktc).

Tính khối lượng các chất được sau phản ứng?

***ĐÁP ÁN***

***I. TRẮC NGHIỆM*** (5đ)

***Câu 1***: Mỗi đáp án đúng được ***0,25đ***

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Ý | A | B | C | D |
| Đáp án | Đ | Đ | S | Đ |

Từ ***câu 2*** đến ***câu 8***:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | ***Câu 2*** | ***Câu 3*** | ***Câu 4*** | ***Câu 5*** | ***Câu 6*** | | ***Câu 7*** | ***Câu 8*** |
| a | b |
| **Đáp án** | **A** | **B** | **C** | **C** | **B** | **D** | **D** | **A** |
| Điểm | *0,5đ* | *0,5đ* | *0,5đ* | *0,5đ* | *0,5đ* | *0,5đ* | *0,5đ* | *0,5đ* |

***II. TỰ LUẬN*** (5đ)

**Câu 9**(2đ): Hoàn thành các PTHH đúng được *0,5đ* (thiếu điều kiện *– 0,25đ*)

a. C2H4 + 2Br2  C2H4Br2

b. CaC2 + 2H2O  C2H2 + Ca(OH)2

c. CH4 + 2O2  CO2 + 2H2O

d. 2NaHCO3  Na2CO3 + CO2 + H2O

**Câu 10**(3đ):  *(0,25đ)*

 *(0,25đ)*

PTHH: CH4 + 2O2  CO2  + 2H2O *(0,5đ)*

1 2 1 2

0,075 ← 0,15→  0,075→ 0,15 moℓ *(0,5đ)*

 *(0,5đ)*

*(0,5đ)*

dư = (0,15 – 0,075) . 16 = 1,2 g *(0,5đ)*

***3. Hoạt động luyện tập***

- Nhắc lại những nội dung chính của bài.

***4. Hoạt động tìm tòi mở rộng***

- Bài tập về nhà 1, 3,4 SGK.

- Chuẩn bị kiểm tra giữa kì II.

**----------------------------------------------------------------**