Ngày soạn: .2.4.2024

***Tiết 63 – Bài 56:***

**ÔN TẬP CUỐI KÌ 2**

**Phần 2: *HÓA HỌC HỮU CƠ***

**I. Mục tiêu**

**1.Kiến thức**

- Học sinh lập được mối quan hệ giữa các loại hợp chất hữu cơ: được biểu diễn bằng các sơ đồ trong bài học.

- Hình thành mối liên hệ giữa các chất.

 **2. Kỹ năng:**

- Biết thiết lập mối quan hệ giữa các chất vô cơ

- Củng cố các kỹ năng ghiải bài tập, vận dụng các kiến thức vào thực tế.

**3.Thái độ:**

- Giáo dục tính cẩn thận, trình bày khoa 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:** Bảng phụ , bảng nhóm, bút dạ.

**2. Hs:** Ôn tập kiến thức đó học.

**III. CÁC PHƯƠNG PHÁP TRỌNG TÂM**

- Vấn đáp, trực quan, thực hành, đặt vấn đề, hoạt động nhóm.

**IV. TIẾN TRÌNH TIẾT HỌC**

***1. Khởi động***

- Ổn định lớp.

**B. Bài mới:**

***Hoạt động 1: Kiến thức cần nhớ:***

GV phát phiếu học tập cho các nhóm: Hãy điền tiếp nội dung vào chỗ trống

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Đặc điểm cấu tạo | Phản ứng đặc trưng | ứng dụng |
| Metan |  |  |  |
| Etilen |  |  |  |
| Axetilen |  |  |  |
| Ben zen |  |  |  |
| Rượu etylic |  |  |  |
| Axit Axetic |  |  |  |

Hs các nhóm làm BT . GV chuẩn kiến thức

***Hoạt động 2: Bài tập***

|  |  |
| --- | --- |
| ***Bài tập 1***: Trình bày phương pháp nhận biết :a. các chất khí : CH4 ; C2H4; CO2b. Các chất lỏng: C2H5OH; CH3COOH; C6H6***BT3:*** BT6 SGKGV: Hướng dẫn học sinh làm bài tậpGọi 1 HS lên bảng làm bài tậpGV xem và chấm 1 số bài nếu cần | ***BT 1***: Đánh số thứ tự các lọ hóa chấta.Lần lượt dẫn các chất khí vào dd nước vôi trong:- Nếu thấy vẩn đục là CO2 CO2+ Ca(OH)2 CaCO3 + H2O- Dẫn 2 khí còn lại vào dd Br2 nếu dd Br2 bị mất màu là C2H4 C2H4 + Br2 C2H4Br2- Lọ còn lại là CH4­b. Làm tương tự như câu a. |

**C. Dặn dò** Chuẩn bị kiểm tra học kỳ II

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

Tài liệu được chia sẻ bởi Website VnTeach.Com

https://www.vnteach.com

Một sản phẩm của cộng đồng facebook Thư Viện VnTeach.Com

https://www.facebook.com/groups/vnteach/

https://www.facebook.com/groups/thuvienvnteach/

Ngày soạn: .8 /4/2024

***Tiết 64***

**KIỂM TRA HỌC KÌ II**

**I. Mục tiêu**

 - Kiểm tra đánh giá kiến thức của HS về các nội dung đã học : Axit cacbonic và muối cacbonat, Silic và công nghiệp Slicat, Hiđrocacbon và dẫn xuất của Hiđrocacbon.

- Kiểm tra kỹ năng viết PTHH, kỹ năng phân biệt các nội dung đã học, kỹ năng giải các dạng bài tập hóa học.

**II.CHUẨN BỊ**

- GV:đề kiểm tra

- HS:chuẩn bị bài ôn tập truớc ở nhà.

**III. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

***Đề 1***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nội dung kiến thức | Mức độ nhận thức | **Cộng** |
| Nhận biết | Thông hiểu | Vận dụng | Vận dụng cao |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL |
| **1.** – Phi kim. Sơ lược BTH các NTHH | 1 câu0,5đ |   |  |  |  |  |  |  | **1 câu****0,5đ (5%)** |
| **2.** – Hiđrocacbon. Nhiên liệu.  |  |  | 1câu0,5đ |  | 2 câu1,0đ |  |  |  | **3 câu** **1,5đ (15%)** |
| **3.** – Dẫn xuất của Hiđrocacbon. |  |  | 1câu0,5đ |  |  | 1câu1,5đ |  | 1câu2,0đ | **3 câu** **4,0đ (40%)** |
| **4.** Tổng hợp các nội dung trên | 1 câu1,5đ |  |  | 1câu2,5đ |  |  |  |  | **2 câu** **4,0đ (40%)** |
| **Tổng số câu****Tổng số điểm** | **2 câu 2,0đ (20%)** |  | **2 câu 1,0đ (10%)** | **1câu 2,5đ (25%)** | **2câu 1,0đ (10%)** | **1 câu 1,5đ (30%)** |  | **1 câu****2,0đ****(20%)** | **10 câu (10đ) 100%** |

**IV. ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

**A. TRẮC NGHIỆM (4đ)**

**Câu 1**(1,5đ): Ghép các nội dung ở cột A với cột B sao cho phù hợp.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cột A | Ghép | Cột B |
| a. Axit cacbonic  | a - …. | 1. Là nguyên liệu kết dính trong xây dựng. |
| b. Xi măng | b - …. | 2. Ô nguyên tố, chu kì, nhóm. |
| c. Nồng độ Saccarozơ trong mía | c - …. | 3. Gồm Hiđrocacbon và dẫn xuất của Hiđrocacbon. |
| d. Hợp chất hữu cơ | d - …. | 4. Là một axit không bền. |
| e. Cấu tạo bảng tuần hoàn | e - …. | 5. Có thể đạt tới 13%. |
| f. Dầu mỏ | f - …. | 6. Là chất lỏng sánh, màu nâu đen, không tan trong nước và nhẹ hơn nước. |

**Câu 2** (0,5đ): Tinh thể Silic có ứng dụng gì ?

A. Vật liệu bán dẫn trong kĩ thuật điện tử.

B. Chế tạo pin mặt trời.

C. Làm nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.

D. Chiếm ¼ khối lượng vỏ trái đất.

**Câu 3** (0,5đ):Những chất nào sau đây làm mất màu dung dịch Br2 ở điều kiện thường.

 A. CH4. B. C6H6. C. C2H2. D. C2H4

**Câu 4** (0,5đ):Những dãy chất nào sau đây tác dụng được với axit axetic?

 A. Na, CaCO3, Na2SO4, Ba(OH)2 B. K, NaHCO3, CaO, NaOH.

 C. CaCO3, Mg, C2H5OH. D. Cu, H2O, KOH, ZnCl2.

**Câu 5** (0,5đ):Đốt cháy hoàn toàn 1,12 lít CH4 (ở đktc), sau phản ứng thu được:

 A. 2,2g CO2. B. 0,9g H2O. C. 4,4g CO2. D. 1,8g H2O

**Câu 6** (0,5đ): Công thức phân tử C2H6O có bao nhiêu công thức cấu tạo?

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

**B. TỰ LUẬN (6đ)**

**Câu 1** (2,5đ): Thực hiện sơ đồ phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):

MetanAxetilenEtilenRượu etylicAxit axeticEtyl axetat

**Câu 2** (2đ): Cho 31,05 mℓ rượu etylic 20o tác dụng với natri dư. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn, DNước = 1 g/ml và Drượu = 0,8 g/ml. Tính thể tích khí H2 thu được ở đktc ?

**Câu 3** (1,5đ): Cho 200 ml dd CH3COOH tác dụng vừa đủ với 3,45g Na.

 a. Tính ban đầu?

b. Tính (ở đktc)? CM của dd sau phản ứng? (Coi Vdd không đổi)

**V. ĐÁP ÁN**

**A. TRẮC NGHIỆM**

**Câu 1** (1,5đ): Ghép mỗi ý đúng được 0,25đ.

 a – 4 b – 1 c – 5 d – 3 e – 2 f – 6

Từ Câu 2 đến Câu 6

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

**II. TỰ LUẬN**

**Câu 1** (2,5đ): - Mỗi PTHH đúng được 0,5đ

 - Nếu thiếu điều kiện (nếu có) trừ 0,25đ.

 (1) 2CH4  C2H2 + 3H2

(2) C2H2 + H2 C2H4

(3) C2H4 + H2O  C2H5OH

(4) C2H5OH + O2 CH3COOH + H2O

(5) C2H5OH + CH3COOH  CH3COOC2H5 + H2O

**Câu 2** (2đ):  ***(0,125đ)***

  ***(0,125đ)***

 

  ***(0,25đ)***

 

  ***(0,25đ)***

PTHH: 2Na + 2H2O  2NaOH + H2 ***(0,25đ)***

 1,38 → 0,69 mol ***(0,25đ)***

 2Na + 2C2H5OH  2C2H5ONa + H2 ***(0,25đ)***

 0,108 → 0,054 mol ***(0,25đ)***

 ***(0,25đ)***

**Câu 3** (1,5đ):  ***(0,25đ)***

 PTHH: 2CH3COOH + 2Na  2CH3COONa + H2 ***(0,25đ)***

 0,15 ← 0,15  0,15  0,075 (mol) ***(0,25đ)***

 a.  ***(0,25đ)***

 b.  ***(0,25đ)***

  ***(0,25đ)***