**Tuần từ: 27/04/2020 đến 01/5/2020**

**Môn Hóa học – lớp 9**

**Tuần 27 – tiết 1:**

**CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ**

**Học sinh vào đường link sau để xem bài giảng**

[**https://drive.google.com/open?id=1knKOKEK2dM94r4\_uGXV6w2PC-c8BbUku**](https://drive.google.com/open?id=1knKOKEK2dM94r4_uGXV6w2PC-c8BbUku)

**1. Kiến thức:**

- Hiểu được ý nghĩa của cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ

- Mỗi công thức cấu tạo là một chất khác nhau

**2. Kỹ năng:**

- Rèn luyện kĩ năng giải viết CTCT

- Vận dụng kiến thức đã học vào thực tiễn cuộc sống, giải thích các hiện tượng trong tự nhiên.

**3. Thái độ:** Xây dựng tinh thần tự học, biết nghiên cứu bài học và yêu thích môn học.

**II. NỘI DUNG:**

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **NỘI DUNG GHI BÀI**  **(Học sinh ghi vở bài học)** |
| Học sinh đọc SGK Hóa 9 / trang 109  Các công thức này học sinh xem thêm trong SGK  Hướng dẫn HS làm bài tập 1,2:   * Xem lại phần lý thuyết * Xem lại các ví dụ về mạch cacbon, khi vẽ bảo đảm đúng hóa trị. * Nhớ viết CT rút gọn | **I/ ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ:**  **(học sinh ghi vở bài học)**  **1/Hóa trị và liên kết giữa các nguyên tử**  **-**Trong các hợp chất hữu cơ :  C có hóa trị IV  H có hóa trị I  O có hóa trị II  -Các nguyên tử liên kết với nhau theo đúng hóa trị.Mỗi liên kết được biễu diễn bằng 1 nét gạch nối giữa hai nguyên tử  https://hoc24.vn/images/summary/116_2.jpg**Vd**  **Metan CH4**  **2/Mạch cacbon:**  **Những nguyên tử cacbon trong phân tử hợp chất hữu cơ có thể liên kết trực tiếp với nhau tạo thành mạch cacbon**  **Mạch thẳng:**  Hóa học 11 Bài 22: Cấu trúc phân tử hợp chất hữu cơ  **Mạch nhánh:**      **Mạch vòng:**      **3/ Trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử:**  Mỗi hợp chất hữu cơ có một trật tự liên kết xác định giữa các nguyên tử trong phân tử    CTPT: rượu etylic C2H6O     1. Rượu etylic      1. Đimetyl ete   **II.Công thức cấu tạo:**  Công thức biểu diễn đầy đủ liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử gọi là công thức cấu tạo (CTCT)  **Vd: CTCT của rượu etylic:**    **CTRG ( công thức rút gọn) :**  **CH3- CH2 – OH**  **II/ BÀI TẬP: (Học sinh ghi vở bài tập)**  **1/Bài tập 1 (7 điểm)**:  Viết CTCT của các chất có CTPT sau đây:  CH3Br , CH4O, CH4, C2H6, C2H5Br, C4H10  **Biết rằng Brom hóa trị I**  **2/ Bài tập 2 (3 điểm):**  Viết CTCT dạng mạch vòng của các chất có CTPT sau đây: C3H6, C4H8, C5H10 |

**………………………………**

**Tuần 27 – tiết 2:**

**METAN**

**Học sinh vào đường link sau để xem bài giảng:**

[**https://drive.google.com/open?id=19qws3RIcreNvFkWFxnkbOiAULfsJHJdA**](https://drive.google.com/open?id=19qws3RIcreNvFkWFxnkbOiAULfsJHJdA)

**I.MỤC TIÊU:**

**1. Kiến thức:**

- Hiểu được tính chất vật lý, tính chất hóa học và trạng thái tự nhiên của mê tan.

- Ứng dụng của metan trong cuộc sống

**2. Kỹ năng:**

- Rèn luyện kĩ năng giải bài tập dựa vào kiến thức chất hữu cơ, hóa học hữu cơ.

- Vận dụng kiến thức đã học vào thực tiễn cuộc sống, giải thích các hiện tượng trong tự nhiên.

**3. Thái độ:** ý thức tự học, tự khám phá một phân môn Hóa học mới có nhiều ứng dụng trong cuộc sống.

**II. NỘI DUNG:**

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **NỘI DUNG GHI BÀI**  **(Học sinh ghi vở bài học)** |
| Học sinh đọc sách giáo khoa Hóa 9/trang 113  Học sinh đọc và thuộc ghi nhớ 3/trang 107 SGK Hóa 9 | **I/Trạng thái tự nhiên và tính chất vật lý:**  Metan là chất khí không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí ( d= 16/29), rất ít tan trong nước  **II/ Cấu tạo phân tử:**  https://hoc24.vn/images/summary/116_2.jpg  **Metan CH4**  Trong phân tử metan có 4 liên kết đơn  **III/ Tính chất hóa học:**   1. **Tác dụng oxi( phản ứng cháy):**   Metan cháy tạo ra khí CO2và H2O  CH4 + 2O2 CO2 +2H2O  Phản ứng tỏa nhiều nhiệt   1. **Tác dụng clo ( phản ứng thế):**   Hiện tượng:  Khí metan làm mất màu vàng lục của khí clo  askt  CH­4 + Cl2 CH3Cl+ HCl  Metyl clorua  **IV. Ứng dụng của metan**  Metan dùng để :  - Làm nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.  - làm nguyên liệu sx bột than, hiđrô và nhiều chất khác |

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **BÀI TẬP**  **(Học sinh làm vở bài tập)** |
| Học sinh làm bài tập 1,3, trang 116/ SGK Hóa 9  Hướng dẫn làm bài tập 1:   * Xác định các chất khi nào tác dụng * Viết PTHH minh họa   Hướng dẫn làm bài tập 3:   * Tính số mol khí metan * Viết PTHH * Tính V các khí cần dùng * Công thức sử dụng:   ,n= m/M  V= n . 22,4 | **BT1: (6điểm):**  Trong các khí sau đây: CH4, H2, Cl2, O2  a/ Những khí nào tác dụng nhau từng đôi một.  b/ Hai khí nào trộn với nhau tạo hỗn hợp nổ?  **BT3:(4điểm):**  Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lit khí metan.hãy tính thể tích khí oxi càn dùng và thể tích khí cacbonic tạo thành.Các khí đo ở đkc |

**DẶN DÒ:**

- Học sinh ghi kiến thức đã học và làm các bài tập vào vở.

* Hạn chót nộp bài là **trước 7g00 thứ 6 ngày 01/5/2020.** Các em cố gắng làm sớm và nộp đúng hạn nhé.

- Hình thức HS nộp bài cho giáo viên.

**+ Chụp hình bài ghi, làm bài 🡪 copy hình vào file Word theo thứ tự bài làm (đặt tên file word: ten HS\_mon lop\_tuan27, ví dụ: Quynh Anh\_Hoa 8-01\_tuan27).**

+ Học sinh đăng nhập vào trang Google classroom và dùng mã số, để học và tương tác với GVBM và nộp bài như đã học các tuần trước (trong Google classroom có phần phản hồi của học sinh cho GVBM, có thời hạn nộp bài...).

+ Nếu không tham gia được google classroom, các em có thể nộp file Word nội dung của bài học, bài làm qua zalo, mail của các thầy cô:

+ Lớp 9/3, 9/4: Thầy Khánh: 0909988258 hoặc mail: [nguyentakhanh65@gmail.com](mailto:nguyentakhanh65@gmail.com)

+ Lớp 9/2, 9/8, 9/9: Cô Liên Châu: 0909765699 hoặc mail: [lienchauttv2003@yahoo.com](mailto:lienchauttv2003@yahoo.com)

+ Lớp 9/5, 9/6, 9/7: Cô Nhung: 0963672730 hoặc mail: [bichnhung2008@gmail.com](mailto:bichnhung2008@gmail.com)

+ Lớp 9/1: Cô Hồng Châu: 0918208080 hoặc nguyenhongchau.ttv@gmail.com

**- Nội dung bài học, bài làm của học sinh sẽ được giáo viên chấm điểm ghi nhận lại kết quả học tập và để căn cứ cho điểm kiểm tra thường xuyên: kiểm tra miệng.**

………………HẾT………………