TRƯỜNG THPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI

**TỔ : HÓA HỌC**

**NỘI DUNG HỌC TẬP BỘ MÔN HÓA HỌC**

THÁNG 2 – NĂM HỌC 2022 – 2023

**KHỐI 10**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **STT** | **Tuần lễ** | **Nội dung** | **Học sinh cần lưu ý** |
| 1 | Từ 30/01/2023  đến 04/02/2023 | Bài 13: Sự biến thiên enthalpy trong các phản ứng hoá học | - Đọc trước khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, phản ứng thu nhiệt, điều kiện chuẩn, enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành), biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng  - Nghiên cứu trước cách vẽ sơ đồ năng lượng | |
| Bài 14: Tính biến thiên enthalpy trong các phản ứng | Nghiên cứu trước biểu thức tính biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành và năng lượng liên kết. | |
| Bài tập tính biến thiên enthalpy trong các phản ứng | Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên | |
| 2 | Từ 06/02/2023  đến 11/02/2023 | **Ôn tập chương 5 + Kiểm tra thường xuyên** | Hệ thống lý thuyết và giải các dạng bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên | |
| Bài 15: Phương trình tốc độ phản ứng và hằng số tốc độ của phản ứng | - Đọc trước khái niệm tốc độ phản ứng hoá học và công thức tính tốc độ trung bình của phản ứng  - Nghiên cứu trước biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ | |
| 3 | Từ 13/02/2023  đến 18/02/2023 | Bài 16: Các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng | - Xem trước các thí nghiệm nghiên cứu các yếu tố ảnh hưởng tới tốc độ phản ứng (nồng độ, nhiệt độ, áp suất, diện tích bề mặt, chất xúc tác)  - Tìm hiểu qua mạng về các hiện tượng trong cuộc sống và sản xuất có liên hệ kiến thức tốc độ phản ứng hóa học | |
| **Thực hành thí nghiệm về các yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng** | Xem trước các thao tác thí nghiệm trong bài thực hành | |
| 4 | Từ 20/02/2023  đến 25/02/2023 | Bài 17: Tính chất vật lí và hoá học các đơn chất nhóm VIIA | - Đọc trước trạng thái tự nhiên, các tính chất vật lí của các đơn chất halogen  - Ôn lại kiến thức chương 3: giải thích sự hình thành liên kết ion và liên kết cộng hóa trị dựa vào cấu hình e  - Xem trước các thí nghiệm: Thay thế halogen trong dung dịch muối bởi một halogen khác; Halogen tác dụng với hydrogen và với nước. | |
| Bài 18: Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide | - Đọc trước các thí nghiệm: Thí nghiệm tính tẩy màu của khí chlorine ẩm; thí nghiệm nước chlorine, nước bromine tương tác với các dung dịch sodium chloride, sodium bromide, sodium iodide.  - Ôn lại phương pháp cân bằng phương trình oxi hóa khử chương 4 (phản ứng tự oxi hoá – khử của chlorine trong phản ứng với dung dịch sodium hydroxide ở nhiệt độ thường và khi đun nóng)  - Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên | |
| 5 | Từ 27/02/2023  đến 04/03/2023 | Bài 18: Hydrogen halide và một số phản ứng của ion halide |
| **Ôn tập chương 7 + Kiểm tra thường xuyên** | Hệ thống lý thuyết và giải các dạng bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên | |
| **Thực hành thí nghiệm chương halogen** | Xem trước các thao tác thí nghiệm trong bài thực hành | |

**KHỐI 11**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 2 | Từ 30/01/2023  đến 04/02/2023 | Bài tập ANKAN  ANKEN | Luyên tập ankan: Củng cố kiến thức về ankan: đặc điểm cấu tạo, đồng đẳng, đồng phân, danh pháp. Các phản ứng của ankan: thế, cracking...  **Luyện Kĩ năng:**  - Viết công thức cấu tạo  - Gọi tên ankan  - Tính thành phần phần trăm ankan  - Lập CTPT một ankan  - Tìm CTPT 2 ankan kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng.  **Học sinh nắm được kiến thức:**  − Công thức chung, đặc điểm cấu tạo phân tử, đồng phân cấu tạo và đồng phân hình học.  − Cách gọi tên thông thường và tên thay thế của anken.  − Tính chất vật lí chung (quy luật biến đổi về nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan) của anken.  − Phương pháp điều chế anken trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. ứng dụng.  **Học sinh rèn kĩ năng:**  − Quan sát thí nghiệm, mô hình rút ra được nhận xét về đặc điểm cấu tạo và tính chất.  − Viết được công thức cấu tạo và tên gọi của các đồng phân tương ứng với một công thức phân tử (không quá 6 nguyên tử C trong phân tử). |
| 3 | Từ 06/02/2023  đến 11/02/2023 | ANKEN (tt) Tự học T/c vật lý, ứng dụng của anken | **Học sinh nắm được kiến thức:** Biết được**:** Tính chất hoá học : Phản ứng cộng brom trong dung dịch, cộng hiđro, cộng HX theo quy tắc Mac-côp-nhi-côp ; phản ứng trùng hợp ; phản ứng oxi hoá.  **Học sinh rèn kĩ năng:**  − Viết các phương trình hoá học của một số phản ứng cộng, phản ứng trùng hợp cụ thể.  − Phân biệt được một số anken với ankan cụ thể.  − Xác định công thức phân tử, viết công thức cấu tạo, gọi tên anken.  − Tính thành phần phần trăm về thể tích trong hỗn hợp khí có một anken cụ thể. |
| 4 | Từ 13/02/2023  đến 18/02/2023 | ANKAĐIEN  ANKIN | **Học sinh nắm được kiến thức:**  − Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo của ankađien.  − Đặc điểm cấu tạo, tính chất hoá học của ankađien liên hợp (buta-1,3-đien và isopren: phản ứng cộng 1, 2 và cộng 1, 4). Điều chế buta-1,3-đien từ butan hoặc butilen và isopren từ isopentan trong công nghiệp.  **Học sinh rèn kĩ năng:**  − Quan sát được thí nghiệm, mô hình phân tử, rút ra nhận xét về cấu tạo và tính chất của ankađien.  − Viết được công thức cấu tạo của một số ankađien cụ thể.  − Dự đoán được tính chất hoá học, kiểm tra và kết luận.  − Viết được các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của buta-1,3-đien.  **Học sinh nắm được kiến thức:**  − Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp, tính chất vật lí (quy luật biến đổi về trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan) của ankin. |
| 5 | Từ 20/02/2023  đến 25/02/2023 | ANKIN (tt) | **Học sinh nắm được kiến thức:**  − Tính chất hoá học của ankin : Phản ứng cộng H2, Br2, HX ; Phản ứng thế nguyên tử H linh động của ank-1-in ; phản ứng oxi hoá).  − Điều chế axetilen trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp.  **Học sinh rèn kĩ năng:**  − Quan sát được thí nghiệm, mô hình phân tử, rút ra nhận xét về cấu tạo và tính chất của ankin.  − Viết được công thức cấu tạo của một số ankin cụ thể.  − Dự đoán được tính chất hoá học, kiểm tra và kết luận.  − Viết được các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của axetilen.  - Phân biệt ank-1-in với anken bằng phương pháp hoá học. |
| 6 | Từ 27/02/2023  đến 4/03/2023 | Luyện tập hiđrocacbon không no - KT thường xuyên (15p)  BENZEN và ankylbenzen | Học sinh củng cố kiến thức về tính chất vật lý hoá học của anken, ankađien, ankin.  - Biết cách phân biệt ankan, anken và ankađien, ankin.  Kĩ năng:  - Phân biệt ankan, anken và ankađien, ankin.  - Viết phương trình hoá học của các chất.  - Viết phương trình chuyển hóa dưới dạng công thức cấu tạo.  - Tính thành phần phần trăm của metan, anken, ankin trong hỗn hợp...  Học sinh không học Mục B. II. Naphtalen  **Học sinh nắm được kiến thức:**  − Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp.  − Tính chất vật lí : Quy luật biến đổi nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi của các chất trong dãy đồng đẳng benzen.  − Tính chất hoá học : Phản ứng thế (quy tắc thế), phản ứng cộng vào vòng benzen ;  Phản ứng thế và oxi hoá mạch nhánh.  **Học sinh rèn kĩ năng:**  − Viết được công thức cấu tạo của benzen và một số chất trong dãy đồng đẳng.  − Viết được các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của benzen, vận dụng quy tắc thế để dự đoán sản phẩm phản ứng.  − Xác định công thức phân tử, viết công thức cấu tạo và gọi tên.  − Tính khối lượng benzen, toluen tham gia phản ứng hoặc thành phần phần trăm về khối lượng của chất trong hỗn hợp. |

**KHỐI 12**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **STT** | **Ngày** | **Chủ đề** | **Học sinh cần lưu ý** |
| 1 | Từ 30/01/2023  đến 04/02/2023 | Bài tập: Dãy điện hóa  Điều chế kim loại | Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên.  Đọc trước các phương pháp điều chế kim loại:  +Viết được phản ứng điều chế kim loại bằng phương pháp thủy luyện.  +Viết phản ứng điều chế kim loại bằng phương pháp điện phân dưới sự hướng dẫn của GV.  + Chú ý cách giải toán liên quan đến điều chế kim loại bằng phương pháp nhiệt luyện và điện phân.  Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên. |
| 2 | Từ 06/02/2023  đến 11/02/2023 | Bài tập: Điều chế kim loại  Ăn mòn kim loại | Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên.  Đọc trước định nghĩa về ăn mòn kim loại, thí nghiệm về ăn mòn điện hóa.  Phân biệt được ăn mòn hóa học và ăn mòn điện hóa, cơ chế của ăn mòn điện hóa, đặc điểm của ăn mòn hóa học và ăn điện hóa.  Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên. |
| 3 | Từ 13/02/2023  đến 18/02/2023 | **Bài tập: Kim loại**  **Luyện tập- bài HS1** | Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên.  Viết được các phản ứng liên quan đến kiến thức chương: đại cương kim loại. |
| 4 | Từ 20/02/2023  đến 25/02/2023 | Kim loại kiềmvà hợp chất quan trọng của kim loại kiềm | HS đọc trước vị trí, tính chất của nhóm IA.  HS tự học: Hợp chất quan trọng của kim loại kiềm.  Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên. |
| 5 | Từ 27/02/2023  đến 04/03/2023 | Kim loại kiềm thổvà hợp chất quan trọng của kim loại kiềm thổ | HS đọc trước vị trí, tính chất của nhóm IIA.  Hướng dẫn HS tự học: Canxi hidroxit, soạn phần nước cứng.  Làm các bài tập theo sự hướng dẫn của giáo viên. |