**SỞ GD-ĐT ĐÀ NẴNG**

**TRƯỜNG THPT PHẠM PHÚ THỨ**

**KẾ HOẠCH GIẢNG DẠY MÔN HÓA HỌC 12**

**NĂM HỌC 2022-2023**

**Cả năm: 35 tuần x 2 tiết/tuần = 70 tiết**

**Học kì I: 18 tuần (36 tiết) : Học kì II: 17 tuần (34 tiết)**

|  |  |
| --- | --- |
|  | **HỌC KÌ I** |
| Tiết 1Tiết 2:  | Ôn tập đầu năm: Ancol – phenolÔn tập đầu năm: Anđehit - Axitcacboxylic |
| **CHƯƠNG 1: ESTE - LIPIT ( 4TIẾT)**  |
| Tiết 3, 4Tiết 5Tiết 6 | Este *Mục IV: Không dạy cách điều chế este từ axetilen và axitMục V: Tự học có hướng dẫn*Lipit*Mục II.4 : Tự học có hướng dẫn**Bài tập 4,5: Không yêu cầu học sinh làm*Luyện tập chương 1 **(Kiểm tra thường xuyên lần 1)** |
| **CHƯƠNG 2: CACBOHIDRAT (6 TIẾT): Dạy học theo chủ đề** |
| Tiết 7Tiết 8Tiết 9Tiết 10Tiết 11Tiết 12 | Khái quát, tính chất vật lý và trạng thái tự nhiên của cacbohidrat*Phần tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên, ứng dụng của glucozơ, saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ: Tự học có hướng dẫn*Cấu tạo phân tử của cacbohidrat Tính chất hóa học của cacbohidrat ( tiết 1 ) *Bài 5 mục II.2.b, V: Không dạy phản ứng oxi hóa glucozơ, fructozơ bằng Cu(OH)2 trong môi trường kiềm*Tính chất hóa học của cacbohidrat ( tiết 2 ) *Bài tập 2 bài 5: Không yêu cầu học sinh làm*Ứng dụng và điều chế - luyện tập*Mục 1.2.a Bài 6: Khuyến khích học sinh tự đọc**Bài tập 1 Bài 7: Không yêu cầu học sinh làm*Thực hành:*Thí nghiệm 3:Không tiến hành phần đun nóng ống nghiệm* |
| **CHƯƠNG 3: AMIN – AMINOAXIT- PROTEIN ( 6 TIẾT) + KTGK (3 TIẾT)** |
| Tiết 13, 14Tiết 15, 16Tiết 17, 18 Tiết 19Tiết 20, 21 | Amin*Mục III.2.a. Thí nghiệm 1, bỏ phần giải thích tính bazo**Bài tập 4: Không yêu cầu học sinh làm*Aminoaxit Ôn tập kiểm tra giữa kì I**Kiểm tra giữa kì I**Peptit và protein*(không dạy mục III. Khái niệm về enzim và axit nucleic)* |
| **CHƯƠNG 4: POLIME VÀ VẬT LIỆU POLIME ( 5 TIẾT)** |
| Tiết 22Tiết 23,24Tiết 25Tiết 26 | Đại cương về polime *Mục I, III, VI: Tự học có hướng dẫn**Mục IV: Không dạy*Vật liệu polime *Mục IV: Keo dán tổng hợp: Không dạy**Phần nhựa rezol, rezit: Không dạy*Bài thực hành số 2: Một số tính chất của polime và vật liệu polime **(Lấy điểm kiểm tra thường xuyên lần 2)***Thí nghiệm 4: Không làm*Luyện tập chương 4 |
| **CHƯƠNG 5: ĐẠI CƯƠNG KIM LOẠI (7 TIẾT HK I + 3 TIẾT HKII) + KTCK (3 TIẾT)** |
| Tiết 27Tiết 28, 29Tiết 30Tiết 31, 32Tiết 33Tiết 34,35Tiết 36 | Vị trí và cấu tạo của kim loại *Không dạy mục II.2.phần a,b,c về các kiểu mạng tinh thể….*Tính chất của kim loại Luyện tập tính chất kim loạiDãy điện hóa của kim loạiHợp kim*Cả bài: Tự học có hướng dẫn*Ôn tập học kì I**Kiểm tra cuối học kì I**  |
| **HỌC KÌ II** |
| **CHƯƠNG 5: ĐẠI CƯƠNG KIM LOẠI (7 TIẾT HK I + 3 TIẾT HKII)**  |
| Tiết 37Tiết 38Tiết 39 | Sự ăn mòn kim loại *Tích hợp luyện tập điều chế kim loại và sự ăn mòn kim loại: Các nội dung luyện tập thuộc phần ăn mòn kim loại*Điều chế kim loại *Tích hợp luyện tập điều chế kim loại và sự ăn mòn kim loại: Các nội dung luyện tập thuộc phần điều chế kim loại*Thực hành số 3: Tính chất, điều chế, sự ăn mòn kim loại  |
| **CHƯƠNG 6: KIM LOẠI KIỀM – KIỂM THỔ - NHÔM ( 13 TIẾT) + KTGK ( 3 TIẾT)*****DẠY HỌC THEO CHỦ ĐỀ*****Tích hợp thành một chủ đề: Kim loại kiềm, kim loại kiềm thổ (bài 25,26,28)** |
| Tiết 40Tiết 41Tiết 42Tiết 43Tiết 44, 45Tiế 46, 47, 48Tiết 49Tiết 50, 51Tiết 52 | Vị trí trong BTH, cấu hình elctron trong nguyên tử, tính chất vật lí của kim loại kiềm, kim loại kiềm thổTính chất hóa học của kim loại kiềm, kim loại kiềm thổ Điều chế, ứng dụng, trạng thái tự nhiên của kim loại kiềm- Luyện tậpMột số hợp chất quan trọng của kim loại kiềm, kiềm thổ - Nước cứng*- Mục B (Bài 25). Một số hợp chất quan trọng của kim loại kiềm: HS tự đọc* *- Mục B. 1. Canxi hiđroxit: Tự học có hướng dẫn*Luyện tập: kim loại kiềm, kim loại kiềm thổ và một số hợp chất của chúng.**( Kiểm tra thường xuyên lần 3 )**Nhôm và hợp chất của nhôm*Mục II, IV, V: Tự học có hướng dẫn**Bài tập 6: Không yêu cầu học sinh làm bài tập 6 và các dạng bài tập tính toán liên quan đến phản ứng hóa học giữa ion Al3+ với ion OH- tạo ra Al(OH)3 kết tủa rồi kết tủa tan trong OH- dư hoặc các tính toán liên quan đến phản ứng hóa học giữa ion AlO2- với ion H+ tạo Al(OH)3 kết tủa rồi ra kết tủa tan trong H+ dư*Bài thực hành số 3: Tính chất của Na, Mg, Al và hợp chất của chúngÔn tập kiểm tra giữa kì II**Kiểm tra giữa kì II ( Từ tiết 37 đến tiết 49 )** |
| **CHƯƠNG 7: SẮT VÀ MỘT SỐ KIM LOẠI QUAN TRỌNG (8 TIẾT) + KTCK (3 TIẾT)** |
| Tiết 53Tiết 54, 55Tiết 56Tiết 57, 58 Tiết 59Tiết 60Tiết 61, 62Tiết 63 | Sắt *Mục III.4. Tác dụng với nước: Không dạy**Mục II, IV: Tự học có hướng dẫn*Hợp chất của sắt Hợp kim của sắt ( *Không dạy các lò luyện gang, thép)**Tự học có hướng dẫn, không học các lò luyện gang thép**Không làm bài tập 2*Crom và hợp chất của crom*Mục II: Tự học có hướng dẫn*Bài thực hành số 5: Tính chất hóa học của sắt và crom và hợp chất*(không làm thí nghiệm 4)***(Lấy điểm kiểm tra thường xuyên lần 4)**Luyện tập chương 7Ôn tập học kì II**Kiểm tra cuối học kì II** |
| **CHƯƠNG 8: PHÂN BIỆT MỘT SỐ CHẤT VÔ CƠ (3 tiết)** |
| Tiết 64, 65Tiết 66 | Nhận biết một số ion trong dung dịchNhận biết một số chất khí |
| **CHƯƠNG 9: HÓA HỌC VÀ CÁC VẤN ĐỀ PHÁT TRIỂN KINH TẾ XÃ HỘI VÀ MÔI TRƯỜNG**  |
| Tiết 67Tiết 68Tiết 69Tiết 70 | Hóa học và những vấn đề phát triển kinh tếHóa học và những vấn đề môi trườngHóa học và những vấn đề xã hộiLuyện tập  |

**HIỆU TRƯỞNG TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN**

**Nguyễn Bá Hảo Đỗ Trần Uyển Như**