|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠOTHÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU****TDTT HUYỆN BÌNH CHÁNH** | **CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM****Độc lập - Tự do - Hạnh phúc** |

**KẾ HOẠCH THỰC HÀNH, THÍ NGHIỆM THEO KHỐI**

**MÔN HÓA HỌC - Năm học 2020 – 2021**

1. **KHỐI 10:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **TIẾT THEO PPCT** | **TÊN BÀI THỰC HÀNH** | **SỐ TIẾT** | **DỤNG CỤ, THIẾT BỊ, HÓA CHẤT CẦN DÙNG** |
|
| 1 | 34(tuần 18) | Phản ứng oxi hóa khử | 1 | \* Dụng cụ:- Ống nghiệm- Ống hút nhỏ giọt- Kẹp lấy hóa chất- Giá để ống nghiệm- Thìa lấy hóa chất\* Hoá chất:- Dung dịch H2SO4 loãng- Dung dịch FeSO4- Dung dịch KMnO4 loãng- Dung dịch CuSO4- Zn viên, đinh Fe |

\* Các bài thí nghiệm còn lại được tích hợp vào bài dạy

1. **KHỐI 11:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **TIẾT THEO PPCT** | **TÊN BÀI THỰC HÀNH** | **SỐ TIẾT** | **DỤNG CỤ, THIẾT BỊ, HÓA CHẤT CẦN DÙNG** |
|
| 1 | 9(tuần 5) | Axit – bazơ – Phản ứng trao đổi trong dung dịch chất điện li | 1 | \* Dụng cụ:- ống nghiệm- ống hút nhỏ giọt- đũa thuỷ tinh- mặt kính đồng hồ \* Hoá chất: - dd HCl 0,1 M- Dung dịch CH3COOH 0,1 M- Dung dịch NaOH 0,1 M- Dung dịch NH3 0,1M- Dung dịch Na2CO3- Dung dịch CaCl2- Dung dịch NaOH loãng- phenolphtalein.- giấy chỉ thị pH |
| 2 | 21(tuần 11) | Tính chất của một số hợp chất nitơ, photpho | 1 |  \* Dụng cụ:- ống nghiệm- ống hút nhỏ giọt- đũa thuỷ tinh- Đèn cồn- Giá sắt- Chậu cát\* Hoá chất:- phenolphtalein.- Quỳ tím - Phân bón AlCl3, KNO, (NH )SO, KCl- Dung dịch NaOH- HNO đặc 68% - HNO loãng 15% - mảnh Cu, than, nước cất |
| 3 | 38(tuần 2\_ HKII) | Phân tích định tính nguyên tố. Điều chế và tính chất của metan | 1 | \* Dụng cụ:- ống nghiệm- ống hút nhỏ giọt- đũa thuỷ tinh- Đèn cồn- ống dẫn khí , ống vuốt nhọn- Giá sắt\* Hoá chất: - Dung dịch saccarozo- CuO rắn, - Nước vôi trong |
| 4 | 55(tuần 11\_ HKII) | Tính chất các hợp chất của etanol-glixerol-phenol | 1 |  \* Dụng cụ:- ống nghiệm- ống hút nhỏ giọt- đũa thuỷ tinh- Đèn cồn\* Hoá chất: - Giấy quỳ tím- C2H5OH khan và dung dịch- Na- Dung dịch NaOH 10%- Dung dịch CuSO4 2%- glixerol- Phenol- Dung dịch brom  |
| 5 |  | Tính chất của anđehit và axit cacboxylic | 1 | \* Dụng cụ:- ống nghiệm- ống hút nhỏ giọt- đũa thuỷ tinh- Đèn cồn\* Hoá chất: - Dd AgNO3 /NH3,- Andehit fomic- Dung dịch Na2CO3 đặc- Dung dịch CH3COOH- Quỳ tím |

1. **KHỐI 12**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **TIẾT THEO PPCT** | **TÊN BÀI THỰC HÀNH** | **SỐ TIẾT** | **DỤNG CỤ, THIẾT BỊ, HÓA CHẤT CẦN DÙNG** |
|
| 1 | 11(tuần 6) | Điều chế, tính chất hóa học của este và cacbohiđrat | 1 | 6 Bộ-Hoá chất: C2H5OH, CH3COOH nguyên chất dd NaOH 4%, CúO4 5%, glucozơ 1%, NaCl bh, mỡ, đá.-Thiết bị: ống nghiệm, giá để ống nghiệm, ống dẫn tt, nút cao su có lỗ, đũa tt, bát sứ |
| 2 | 23(tuần 12) | Một số tính chất của polime và vật liệu polime | 1 | 6 Bộ -Hoá chất: dung dịch protein 10%, NaOH, CuSO PE ,PVC ,sợi len HNO ,AgNO -Thiết bị: ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, kẹp ống nghiệm, kẹp đốt hoá chất, phiểu thuỷ tinh, thìa xúc hoá chất, giá ống nghiệm, đèn cồn, lọ thuỷ tinh, cốc thuỷ tinh. |
| 3 | 38(tuần 2\_ HKII) | Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại | 1 | 6 Bộ -Hoá chất: Fe , Cu ,Al HCl, CuSO4 , H2SO4-Thiết bị: ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, kẹp ống nghiệm, kẹp đốt hoá chất, phiểu thuỷ tinh, thìa xúc hoá chất, giá ống nghiệm, đèn cồn, lọ thuỷ tinh, cốc thuỷ tinh. |
| 4 | 48(tuần 7\_ HKII) | Tính chất của Na, Mg, Al hợp chất của chúng | 1 | 6 Bộ - Hoá chất: Na , Mg ,Al dung dịch phenolphtalein NaOH ,AlCl3 NH3, H2SO4 đặc -Thiết bị: ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, kẹp ống nghiệm, kẹp đốt hoá chất, phiểu thuỷ tinh, thìa xúc hoá chất, giá ống nghiệm, đèn cồn, lọ thuỷ tinh, cốc thuỷ tinh. |
| 5 | 57(tuần 12\_ HKII) | Tính chất hóa học của sắt, crom và hợp chất của chúng | 1 | 6 Bộ -Hoá chất: HCl , Fe NaOH,K2Cr2O7 , H2SO4 đặc -Thiết bị: ống nghiệm, ống hút nhỏ giọt, kẹp ống nghiệm, kẹp đốt hoá chất, phiểu thuỷ tinh, thìa xúc hoá chất, giá ống nghiệm, đèn cồn, lọ thuỷ tinh, cốc thuỷ tinh. |

|  |  |
| --- | --- |
|  **DUYỆT CỦA BGH** **PHÓ HIỆU TRƯỞNG** | *Thành phố Hồ Chi Minh, ngày 04 tháng 9 năm 2020* **Tổ trưởng chuyên môn** |

 (đã ký) (đã ký)

 **Trần Thị Huyền Trang** Đặng Lê Họa My

*Nơi nhận*

*- BGH*

*- Quản lí PTN*

*- GV bộ môn*