**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO BÌNH PHƯỚC**

**TRƯỜNG THPT LÊ QUÝ ĐÔN**

**KẾ HOẠCH THỰC HÀNH HÓA HỌC NĂM HỌC 2019-2020**

- Căn cứ vào PPCT

- Căn cứ vào TBDH của trường THPT Lê Quý Đôn

- Tổ Hóa học xây dựng kế hoạch sử dụng TBTH cho năm học 2019 – 2020 như sau:

**\* KHỐI 10:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| STT | PPCT | Tuần | Bài dạy | Thiết bị | Ghi chú |
| 1 | 34 | 17 | Bài thực hành số 1: phản ứng oxi hóa khử | - Hóa chất: Zn, H2SO4 loãng,Fe, dd CuSO4 loãng, FeSO4, H2SO4 loãng, KMnO4.- Dụng cụ: ống nghiệm. |  |
| 2  | 48 | 24 | Bài thực hành số 2: Tính chất hóa học của khí clo và hợp chất của clo. | - Hóa chât : KMnO4 , HCl đặc, giấy màu, muối ăn, axit H2SO4 đặc, NaCl, HNO3, quỳ tím, AgNO3Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, nút cao su, nút cao su có lỗ, giá sắt, ống dẫn khí cong. |  |
| 3 | 49 | 25 | Bài thực hành số 3: Tính chất hóa học của Brom và Iot. | - Hóa chất: dd NaBr, nước Clo, Hồ tinh bột, dd Iot, NaI.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn. |  |
| 4 | 60 | 30  | Bài thực hành số 4: Tính chất của Oxi – Lưu Huỳnh. | - Hóa chất : bột Fe, bột Lưu Huỳnh, KMnO4, NaOH, bông.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, nút cao su có lỗ, ống dẫn khí cong, chậu thủy tinh. |  |
| 5 | 61 | 31 | Bài thực hành số 5: Tính chất các hợp chất của Lưu Huỳnh. | - Hóa chất: FeS, dd HCl, SO2, nước Brom, H2SO4, lá Cu, NaOH, bông.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, giá sắt, nút cao su có ống vuốt ngọn, bình cầu, phễu nhỏ giọt, ống dẫn khí cong. |  |
| 6 | 69 | 35 | Bài thực hành số 6: Tốc độ phản ứng hóa học. | - Hóa chất: Dd HCl 18% và dd HCl 6%, H2SO4, lá Zn, bột Zn.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, kẹp gỗ. |  |

**\* KHỐI 11:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| STT | PPCT | Tuần | Bài dạy | Thiết bị | Ghi chú |
| 1 | 9 | 5 | Bài thực hành số 1: Tính axit – bazo. Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li. | - Hóa chất: CaCl2, HCl, NaOH, CaCO3, phenolphtalein, giấy chỉ thị pH.- Dụng cụ: ống nghiệm, cặp ống nghiệm |  |
| 2 | 21 | 11 | Bài thực hành số 2: Tính chất của một số hợp chất nitơ, photpho. | - Hóa chất: HNO3 đặc và loãng, Cu, NaOH, KNO3, NH4(SO4)2, KCl, supephotphat kép.- Dụng cụ: Ống nghiệm, đền cồn, cặp ống nghiệm, cốc cát. |  |
| 3 | 43 | 22 | Bài thực hành số 3: Phân tích định tính nguyên tố. Điều chế và tính chất của metan | - Hóa chất: saccarozo, CuO, CuSO4 khan, CH3COONa khan, CaO khan, dd thuốc tím hoặc dd Brom.- Dụng cụ: ống nghiệm to và nhỏ, ống dẫn khí cong, nút cao su có lỗ, giá sắt, đèn cồn, que đóm. |  |
| 4 | 50 | 25 | Bài thực hành số 4: Điều chế và tính chất của etilen, axetilen. | - Hóa chất: C2H5OH( cồn), H2SO4 đặc, KMnO4, AgNO3/NH3, CaC2.- Dụng cụ: ống nghiệm, ống dẫn khí, nút cao su có lỗ, đèn cồn, kẹp gỗ. |  |
| 5 | 62 | 31 | Bài thực hành số 5: Tính chất của etanol, glixerol, phenol. | - Hóa chất: C2H5OH, Na, glixerol, NaOH, CuSO4, Na, phenil, dd Brom.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, pipep. |  |
| 6 | 70 | 35 | Bài thực hành số 6: Tính chất của andehit và axit cacboxylic | - Hóa chất: AgNO3/NH3 , HCHO, CH3COOH, Na2CO3, quỳ tím.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, đũa thủy tinh, que đóm, kẹp gỗ. |  |

**\* KHỐI 12:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| STT | PPCT | Tuần | Bài dạy | Thiết bị | Ghi chú |
| 1 | 11 | 6 | Bài thực hành : Điều chế, tính chất hóa học của este và cacbohidrat | - Hóa chất : C2H5OH, H2SO4 , CH3COOH, NaCl, glocozo,CuSO4 5%,, Hồ tinh bột, Iot, nước cất, mỡ động vật hoặc dầu thực vật.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn, cốc thủy tinh, đũa thủy tinh. |  |
| 2 | 24 | 12 | Bài thực hành: Một số tính chất của protein và vật liệu polime. | - Hóa chất: dd protein, màng mỏng PE, ống nhựa PVC, sợi len, sợi xenlulozo, NaOH, HNO3, AgNO3, CuSO4.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn. |  |
| 3 | 42 | 21 | Bài thực hành: Tính chất, điều chế kim loại, sự ăn mòn kim loại. | - Hóa chất: HCl, Fe, Al, Cu, CuSO4, H2SO4 .- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn. |  |
| 4 | 52 | 26 | Bài thực hành: Tính chất của natri, magie, nhôm và hợp chất của nhôm. | - Hóa chất: Mg, Na, Al, phenolphtalein, NaOH,AlCl3, H2SO4, dd NH3.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn. |  |
| 5 | 63 | 32 | Bài thực hành: Tính chất hóa học của sắt, đồng và những hợp chất của sắt và đồng. | - Hóa chất: Fe, HCl, NaOH, H2SO4, K2Cr2O7, Cu.- Dụng cụ: ống nghiệm, đèn cồn. |  |

 **P.HT TỔ TRƯỞNG**

 HỒ THỊ BẢO LỘC