|  |  |
| --- | --- |
| ỦY BAN NHÂN DÂN QUẬN 6  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN ĐỨC CẢNH**  Số: 2 /KH-THCS.NĐC | **CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**  **Độc lập - Tự do - Hạnh phúc**  Quận 6, ngày 15 tháng 9 năm 2022 |

**KẾ HOẠCH THỰC HÀNH PHÒNG THÍ NGHIỆM HÓA**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **KHỐI** | **TUẦN** | **TÊN BÀI** | **TÊN DỤNG CỤ, THIẾT BỊ** | **GHI CHÚ** |
| **8** | 2  (12 – 17/9/22) | ***BÀI 1:*** Tính chất nóng chảy của chất, tách chất từ hỗn hợp | 1/ Giới thiệu các dụng cụ, hóa chất , thao tác PTN.  2/ Tách muối ra khỏi dung dich nước muối. |  |
|  | Bài 2 : Không thực hiện |  | Giảm tải |
| 10  (7 \_ 12/11/22) | ***BÀI 3***: Dấu hiệu của hiện tượng và phản ứng hóa học | 1/ Hòa tan thuốc tím trong nước và đun nóng thuốc tím trên ngọn lửa đèn cồn  2/ Thực hiện phản ứng với dung dịch nước vôi trong Ca(OH)2  a/ Thổi khí cacbonic vào dd nước vôi trong  b/ Thổi khí cacbonic vào ống nghiệm chứa nước.  c/ dd Na2CO3 tác dụng dd Ca(OH)2 | \_ Điểm KT 15 phút |
|  | 23  (20-25/2/22) | ***Bài 4:*** Tính chất của Oxygen | 1/ Điều chế khí oxi  2/ Thử t/c của oxi |  |
| 26  (13/3- 18/3/22) | ***Bài 5:*** Tính chất Hydrogen | 1/ Điều chế khí Hidro  2/ Thử t/c của Hidro | * Điểm 15phut |
| 30  (10- 15/4/22) | ***Bài 6:*** Tính chất hóa học của nước | Thử t/c hóa học của nước |  |
| 32  (24 \_ 29/4/22) | ***Bài 7:*** Pha chế dung dịch | * Ống đong , cốc 150 ml. |  |
| **9** | 5  (3-8/10) | ***BÀI 1***:Tính chất hóa học của Oxide và acids | 1 /Thí nghiệm của  a/ CaO tác dụng với nước .  b/ P2O5 tác dụng với nước.  2/ Bài tập nhận biết 3 dung dịch:  HCl , H2SO4 , Na2SO4. |  |
|  | 10  ( 7 – 12/11/22) | ***BÀI 2:*** Tính chất hóa học của base và muối | Thí nghiệm của  a/ CuSO4 + dd NaOH  b/ FeCl3 + dd NaOH  c/ dd HCl + dd Na2CO3  d/ dd H2SO4 + dd BaCl2 | \_ Điểm 15 phút |
|  | 15  ( 5 – 10/12/22) | ***Bài 3:*** Tính chất của Nhôm và Sắt | 1/ Thí nghiệm đốt cháy Al  2/ Al t/dụng dd kiềm  3/ Sắt t/d Sulfur  4/ Phân biệt Al và Fe. |  |
|  | 21  ( 6 – 11/2/22) | ***Bài 4:*** Tính chất của Phi kim | 1/ C khử CuO/nhiệt độ cao  2/ Nhiệt phân NaHCO3  3/ Nhận biết 3 dd : NaCl; Na2CO3 ; CaCO3 |  |
|  | 27  ( 20 – 25/3/22) | ***Bài 5 :*** Tính chất của Hidrocacbon | 1/ Điều chế Acethylen  2/ Thử t/c Acethylen : Đốt cháy ; t/d dd Bromine. |  |
|  | 30  ( 3/4 - 8/4/22) | ***Bài 6:*** Tính chất của rượu và axit | 1/ T/c của acid acetic: quỳ tím , kẽm, đá vôi, CuO.  2/ T/d với rượu etylic | * Điểm 15phut |
|  | 34  (24 -29/4/22) | ***Bài 7:*** Tính chất của Glucid | 1/ T/d của Gluco với AgNO3  2/ Phân biệt glucozo, saccarrozo, tinh bột. |  |