**TRƯỜNG THCS THANH ĐA**

**NỘI DUNG HỌC TẬP TUẦN 2**

**MÔN: HÓA KHỐI: 9**

**BÀI: THỰC HÀNH TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID – KTRA TX LẦN 1**

|  |  |
| --- | --- |
| **HOẠT ĐỘNG** | **NỘI DUNG** |
| **Hoạt động 1: *Đọc tài liệu và thực hiện các yêu cầu.*** | \* HS truy cập website: <https://hoc247.net/hoa-hoc-9/bai-6-thuc-hanh-tinh-chat-hoa-hoc-cua-oxit-va-axit-l1143.html> xem và trả lời các câu hỏi sau:  - Thí nghiệm 1:  + Thao tác khi thực hiện thí nghiệm này là gì?  + Mô tả những hiện tượng mà em quan sát được?  + Kết luận rút ra từ thí nghiệm? Viết PTHH xảy ra trong TN.  - Thí nghiệm 2:  + Thao tác khi thực hiện thí nghiệm này là gì?  + Mô tả những hiện tượng mà em quan sát được?  + Kết luận rút ra từ thí nghiệm? Viết PTHH xảy ra trong TN.  - Thí nghiệm 3:  + Thao tác khi thực hiện thí nghiệm này là gì?  + Mô tả những hiện tượng mà em quan sát được?  + Rút ra các bước thực hiện để nhận biết các chất? Viết PTHH xảy ra trong TN.  \* Hướng dẫn ôn kiểm tra:  - HS học tính chất hóa học của oxide, acid.  - Các PTHH trong sgk ( TCHH và điều chế)  - Chú ý các bài tập:  + Phân loại oxide.  + Dạng giống BT2, 4/6SGK.  + Bài toán tính m –V (đkc)- CM  + Phân biệt 2 oxide hoặc 2 acid.  + BT về ứng dụng của CaO.  + BT về tính chất hóa học HCl, H2SO4 ( loãng – đặc) |
| **Hoạt động 2**: ***Kiểm tra, đánh giá quá trình tự học.*** | **HS hoàn thành báo cáo thực hành bằng file word theo mẫu bên dưới, đặt tên file: họ tên HS – Lớp – Báo cáo TH1,** nộp cho lớp trưởng hoặc lớp phó.  Họ tên HS: ……………………….. Lớp: …………..  **BÁO CÁO THỰC HÀNH**  **Bài TH: Tính chất hóa học của oxide và acid**  \* Thí nghiệm 1: ……………………………..  - Cách tiến hành: ………………………….  - Hiện tượng quan sát được: ………………………  - Kết luận thí nghiệm: có/không có phản ứng hóa học giữa ….  - PTHH xảy ra: ……………………………….  \* Thí nghiệm 2: ……………………………..  - Cách tiến hành: ………………………….  - Hiện tượng quan sát được: ………………………  - Kết luận thí nghiệm: có/không có phản ứng hóa học giữa ….  - PTHH xảy ra: ……………………………….  \* Thí nghiệm 3: ……………………………..  - Cách tiến hành: ………………………….  - Hiện tượng quan sát được: ………………………  - Kết luận thí nghiệm: có/không có phản ứng hóa học giữa ….  - PTHH xảy ra: ………………………………. |
| **Hoạt động 3**: Học sinh cần nhớ các kiến thức | - Nắm được thao tác làm thí nghiệm.  - Biết cách quan sát và kết luận thí nghiệm.  - Báo cáo được kết quả thí nghiệm.  - Rút ra bài học kinh nghiệm (nếu có). |

**CHỦ ĐỀ 3: BASE (TIẾT THỨ 1)**

|  |  |
| --- | --- |
| **HOẠT ĐỘNG** | **NỘI DUNG** |
| **Hoạt động 1: *Đọc tài liệu và thực hiện các yêu cầu.*** | HS tham khảo bài trang 24-25/SGK và tài liệu trên mạng để trả lời các câu hỏi sau:  - Base là gì? Gồm những loại nào?  - Kiềm là gì?  - Tính chất hóa học của base?  - Viết PTTQ và VD ở mỗi tính chất hóa học. |
| **Hoạt động 2**: ***Kiểm tra, đánh giá quá trình tự học.*** | **HS vận dụng kiến thức trong bài để hoàn thành các BT sau vào vở:**  - Bài 2,3,4,5 /25- SGK |
| **Hoạt động 3**: Học sinh cần nhớ các kiến thức | - Khái niệm base (tạo ra ion OH–).  - Nắm được kiềm là các hydroxide tan tốt trong nước.  - Trình bày được tính chất hóa học chung của base (tác dụng với acid), tính chất riêng của kiềm (tác dụng với acid oxide, dung dịch muối), tính chất riêng của base không tan trong nước (bị nhiệt phân huỷ). |