**TRƯỜNG THCS TÙNG THIỆN VƯƠNG**

**MÔN HÓA HỌC – KHỐI 8**

**Tuần 23:** từ ngày 22/02/2021 đến 27/02/2021

**Nộp bài trước:** 17 giờ 00 ngày 26/02/2021

**\* LƯU Ý:**

1. Học sinh **học và làm bài trên K12online**: để được giáo viên hướng dẫn cụ thể, kịp thời những khó khăn, vướng mắc trong quá trình học, được trao đổi-thảo luận bài cùng bạn trong lớp và được ghi nhận quá trình học tập chi tiết.
2. Trừ những trường hợp học sinh đặc biệt khó khăn không thể thực hiện hoặc K12online có lỗi không thể thực hiện học (sau khi đã báo GVCN) thì học bài đăng tải trên Cổng công nghệ thông tin của nhà trường: thực hiện học, làm bài, nộp bài theo hướng dẫn cuối bài.

**Tiết 1:**

# TÍNH CHẤT – ỨNG DỤNG CỦA HIĐRO

**Học sinh vào đường link sau để xem bài giảng bài:**

<https://drive.google.com/file/d/1B1ZCFRBl-H2a-f3Ofe-c-VA0cdRY-rgp/view?usp=sharing>

**I.MỤC TIÊU:**

**1. Kiến thức:**

- HS biết hiđro là chất khí, nhẹ nhất trong các chất khí.

- Học sinh biết khí hiđro có phản ứng với oxi phản ứng này tỏa nhiệt, biết hỗn hợp khí hiđro với oxi là hỗn hợp nổ.

**2. Kỹ năng:**

- Rèn luyện kĩ năng giải bài tập dựa vào kiến thức lý thuyết vừa học.

- Vận dụng kiến thức đã học vào thực tiễn cuộc sống, giải thích các hiện tượng trong tự nhiên.

**3. Thái độ:** ý thức tự học, thích thú khi học thí nghiệm.

**II. NỘI DUNG:**

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **NỘI DUNG GHI BÀI**  **(Học sinh ghi vở bài học)** |
| Học sinh đọc sách giáo khoa Hóa 8/trang 105,106.  Học sinh ghi vào vở bài học và học thuộc phần nội dung cột kế bên. | Chương 5: HIDRO NƯỚC TÍNH CHẤT – ỨNG DỤNG CỦA HIĐRO KHHH: H NTK : 1  CTHH : H2 PTK : 2  **I. Tính chất vật lí:**  - Khí Hiđro là chất khí, không màu, không mùi, không vị, nhẹ nhất trong các chất khí, tan ít trong nước.  **II. Tính chất hóa học :**  *1. Tác dụng với oxi :*  *a. Thí nghiệm :*  SGK  *b. Hiện tượng:*  Khí Hidro cháy với ngọn lửa màu xanh, đồng thời có xuất hiện những giọt nước, phản ứng tỏa nhiệt.  H2 và O2 là hỗn hợp, hỗn hợp này nổ mạnh nếu trộn H2 và O2 theo tỷ lệ thể tích là  VH2:VO2=2:1  PTPƯ :  to  2H2 + O2 🡪 2H2O |

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **BÀI TẬP**  **(Học sinh làm vở bài tập)** |
| Bài tập 1,2 ở cột bên các em làm và nộp bài cho giáo viên.  Học sinh làm bài tập 6 trang 10/ SGK Hóa 8. ( bài này các em không nộp, cô khuyến khích các bạn khá, giỏi làm)  *Hướng dẫn làm bài tập 6:*  *Gợi ý các em dựa vào bài toán tính theo phương trình hóa học dạng có dư.* | **Bài tập 1 (4 điểm):**  - Nếu khí hidro vào quả bóng bay, theo em quả bóng có bay lên hay không? Giải thích?  **Bài tập 2 (6 điểm):**  Đốt cháy hoàn toàn 4,48l khí hidro ở đktc trong không khí. Sau khi phản ứng kết thúc hãy tính:   1. Khối lượng nước thu được? 2. Thể tích khí oxi tham gia phản ứng và thể tích không khí chứa lượng oxi đó? Biết rằng thể tích khí oxi chiếm 1/5 thể tích không khí. |

**Tiết 2:**

Bài 31: **TÍNH CHẤT - ỨNG DỤNG CỦA HIĐRO (TIẾP THEO)**

**Học sinh mở Link để xem bài giảng:** <https://drive.google.com/file/d/1we8KaiKsXqSxHgKnrVmnwVYqoqDiYoXs/view?usp=sharing>

**A. MỤC TIÊU:**

***1. Kiến thức:*** Học sinh biết được:

- Tính chất hóa học của hiđro: Tác dụng với oxit kim loại.

- Ứng dụng của hiđro: Làm nhiên, nguyên liệu trong công nghiệp.

***2. Kĩ năng:***

- Viết được phương trình hóa học minh họa được tính khử của hiđro.

- Tính được thể tích khí hiđro (đktc) tham gia phản ứng.

***3. Thái độ:*** Xây dựng tinh thần tự học, biết nghiên cứu bài học và yêu thích môn học.

**B. NỘI DUNG:**

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **NỘI DUNG GHI BÀI**  **(Học sinh ghi vào vở bài học)** |
| - Học sinh ghi vào vở bài học và học thuộc phần nội dung cột kế bên.  - Học sinh đọc sách giáo khoa Hóa 8/trang 106 đến 107.  - Học sinh: Xem clip thí nghiệm khử CuO bằng khí H2 . <https://www.youtube.com/watch?v=XEORKWpk9GI>  - Riêng phần III ứng dụng của hiđro các em tự đọc và tìm hiểu nhé. | Bài 31: **TÍNH CHẤT - ỨNG DỤNG CỦA HIĐRO (TIẾP THEO)**  **II TÍNH CHẤT HOÁ HỌC:**  **2.Tác dụng với đồng oxit CuO**  **a. Thí nghiệm:** Trang 106/ SGK hóa 8  **b. Hiện tượng:**  - Ở nhiệt độ thường: Khi cho dòng khí H2 đi qua bột CuO, ta thấy không có hiện tượng gì chứng tỏ không có phản ứng xảy ra.  - Đun nóng ống nghiệm đựng bột CuO dưới ngọn lửa đèn cồn, sau đó dẫn khí H2 đi qua, ta thấy xuất hiện chất rắn màu đỏ gạch giống màu kim loại đồng Cu và có nước đọng trên thành ống nghiệm.  **c. Phương trình hóa học:**  H2 + CuO  Cu + H2O  **\*** Kết luận:  - Ở nhiệt độ thích hợp khí hidro không những kết hợp với đơn chất mà nó còn kết hợp với oxi có trong một số oxit kim loại.  - Hidro có tính khử và phản ứng toả nhiều nhiệt  **III. ỨNG DỤNG CỦA HIĐRO:**  **(**Trang 107/ SGK hóa 8**)** |

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN**  **ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **BÀI TẬP**  **(Học sinh làm vào vở bài tập ghi tên, lớp, nộp cho giáo viên)** |
| Bài tập 1,2 ở cột bên các em làm và nộp bài cho giáo viên.  Học sinh làm bài tập 1,4,5 trang 109/ SGK Hóa 8 vào vở bài tập, (không nộp).  *Hướng dẫn bài tập 4,5 SGK:*  *Học sinh làm bài theo các bước bài toán tính theo phương trình hóa học.* | **Bài tập 1 (5 điểm):**  Bổ túc và cân bằng các phương trình hóa học :  a. CuO    +    H2    ? + ?  b. PbO + ?  Pb + ?  c. FeO + H2  ? + ?  d. Fe2O3 + H2  ? + ?  e. H2 + O2  ?  **Bài tập 2 (5 điểm):**  Khử hoàn toàn **8** **gam** **đồng (II) oxit** bằng khí **hiđro** ở nhiệt độ cao. Hãy tính thể tích khí hiđro (đktc) cần dùng.  (Cho Cu = 64; O = 16) |

* **Hướng dẫn học, làm, và nộp bài trên Cổng công nghệ thông tin của trường:**

- Học sinh ghi kiến thức đã học và làm các bài tập vào vở.

- Hạn chót nộp bài là **thứ 6 ngày 26/02/2021.** Các em cố gắng làm sớm và nộp đúng hạn nhé.

- Hình thức HS nộp bài cho giáo viên.

**+ Chụp hình bài ghi, làm bài 🡪 copy hình vào file Word theo thứ tự bài làm (đặt tên file word: ten HS\_lop\_tuan23, ví dụ: Quynh Anh\_8-01\_tuan23).**

+ Học sinh đăng nhập vào trang Google classroom và dùng mã số để học (mã số thì giáo viên bộ môn sẽ liên hệ với giáo viên chủ nhiệm lớp để cung cấp) và tương tác với GVBM (trong Google classroom có phần phản hồi của học sinh cho GVBM, có thời hạn nộp bài...).

+ Nếu không tham gia được google classroom, các em có thể nộp file Word nội dung của bài học, bài làm qua zalo, mail của các thầy cô:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Giáo viên** | **Zalo-di động** | **Mail** | **Mã các lớp**  **(google classrom)** |
| Thầy Khánh | 0909988258 | [nguyentakhanh65@gmail.com](mailto:nguyentakhanh65@gmail.com) | 8/4: ix5gxkx  8/7: i2hk4wn  8/9: wxmius4 |
| Cô Nhung | 0963672730 | [bichnhung2008@gmail.com](mailto:bichnhung2008@gmail.com) | 8/2: oxjvpbg  8/3: rãeqxv  8/6: mx6lffm  8/12: 6bwohm7  8/13: f35sy5p |
| Cô Liên Châu | 0909765699 | [lienchauttv2003@yahoo.com](mailto:lienchauttv2003@yahoo.com) | 8/1: wwwm5fa  8/10: sx4ghgf  8/14: ou4kesw |
| Cô Hồng Châu | 0918208080 | nguyenhongchau.ttv@gmail.com | 8/5: rkmzhsa  8/8: xgtjusk  8/11: 257q4ie |

***Các em cố gắng hoàn thành tốt nhất có thể***.