**TRƯỜNG THCS TÙNG THIỆN VƯƠNG**

**MÔN HÓA HỌC – KHỐI 8**

**Tuần 35:** từ ngày 17/05/2021 đến 22/05/2021

**Nộp bài trước:** 17 giờ 00 ngày 21/05/2021

**\* LƯU Ý:**

1. Học sinh **học và làm bài trên** Google classroom 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 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.

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

**Tiết 1 BÀI 44: BÀI THỰC HÀNH 7:**

**PHA CHẾ DUNG DỊCH THEO NỒNG ĐỘ CHO TRƯỚC**

**I. MỤC TIÊU:**

**1. Kiến thức:**

- Củng cố những kiến thức về cách pha chế dung dịch.

* Pha chế dung dịch (đường, muối natri clorua) có nồng độ xác định.
* Pha loãng hai dung dịch trên để thu được dung dịch có nồng độ xác định.

**2. Kỹ năng**

* Tính toán được lượng hóa chất cần dùng.
* Cân, đo được lượng dung môi, dung dịch, chất tan để pha chế được một khối lượng hoặc thể tích dung dịch cần thiết.
* Viết tường trình thí nghiệm.

**3. Thái độ:**

* Có ý thức học tập nghiêm túc và ứng dụng kiến thức vào trong cuộc sống hàng ngày.
* Xây dựng tinh thần tự học, biết nghiên cứu bài học và yêu thích môn học.

**II. NỘI DUNG:**

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **NỘI DUNG GHI BÀI**  **(Học sinh ghi vở bài học)** |
| Học sinh ghi bài vào vở bài học.  **Hoạt động 1. Kiến thức cần nhớ.**  **Hoạt động 2. Thực hành.**  **Học sinh viết tường trình thực hành thí nghiệm vào vở bài học.** | **I. Kiến thức cần nhớ.**  **Học sinh học thuộc các công thức:**   |  | | --- | |  |  |  | | --- | |  |   **II. Thực hành:**  **1. Pha 50g dd đường có nồng độ 15%**  **- Tính toán:**  mĐường =  mNước= 50 – 7,5 = 42,5(g)  **- Pha chế:**  Cân lấy 7,5g đường cho vào cốc, thêm 42,5g nước, khuấy cho tan ta được 50g dd đường 15%  **2. Pha 100ml dd NaCl 0,2M**  **-Tính toán:**  nNaCl = 0,2.0.1 = 0.02(mol)  mNaCl = 0,02.58,5 = 1,17(g)  **- Pha chế:**  Cân lấy 1,17g NaCl cho vào cốc có chia độ, rót từ từ nước vào cốc và khuấy nhẹ cho đến 100ml ta được 100ml dd NaCl 0,2M  **3. Pha 50g dd đường 5% từ dd đường 15%**  **- Tính toán:**  mĐường =  mdd15%=  mNước thêm = 50 – 16,7 = 33,3(g)  **- Pha chế:**  Cân lấy 16,7g dd đường 15%, thêm 33,3g (33,3ml) nước khuấy đều, ta được 50g dd đường 5%  **4. Pha 50ml dd NaCl 0,1M từ dd NaCl 0,2M**  **- Tính toán:**  nNaCl = 0,1.0,05 = 0,005(mol)  **V**dd0,2M =  **- Pha chế:**  Lấy 25ml dd NaCl 0,2M cho vào cốc có chia độ, rót từ từ nước đến 50ml, khuấy nhẹ ta được 50ml dd NaCl 0,1M |

**Tiết 2 ÔN TẬP CUỐI NĂM**

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

**I. MỤC TIÊU:**

**1. Kiến thức:**

- Củng cố những kiến thức về dung dịch, độ tan của chất trong nước, nồng độ dung dịch, cách pha chế dung dịch.

- Vận dụng kiến thức vào việc làm các bài tập liên quan.

**2. Kĩ năng:**

- Rèn kĩ năng giải bài tập hóa học, tính toán hóa học.

**3. Thái độ:**

- Có ý thức học tập nghiêm túc và ứng dụng kiến thức vào trong cuộc sống hàng ngày.

- Xây dựng tinh thần tự học, biết nghiên cứu bài học và yêu thích môn học.

**II. NỘI DUNG:**

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **NỘI DUNG GHI BÀI**  **(Học sinh ghi vở bài học)** |
| Học sinh ghi bài vào vở bài học.  **Hoạt động 1. Kiến thức cần nhớ.**  **Hoạt động 2. Luyện tập.**  **Học sinh** **làm bài tập và nộp cho giáo viên** | **I. Kiến thức cần nhớ.**  **a/** Học sinh nhớ lại các kiến thức :  – Dung dịch là hỗn hợp đồng nhất giữa dung môi và chất tan.  – Dung môi là chất có khả năng hòa tan chất khác để tạo thành dung dịch.  – Chất tan là chất bị hòa tan trong dung môi.  **( Ví dụ**: Đường tan trong nước tạo thành nước đường.   * Dung dịch: nước đường * Dung môi: nước * Chất tan: đường)   - Độ tan (S) của một chất trong nước là số gam chất đó hòa tan trong 100 gam nước để tạo thành dung dịch bão hòa, ở một nhiệt độ xác định. **b/Học sinh học thuộc các công thức:**   |  | | --- | |  |  |  | | --- | |  |   **II. Bài tập:** |

**BÀI TẬP:**

**Câu 1:** Hãy chọn câu trả lời đúng.

Độ tan của một chất trong nước, ở nhiệt độ xác định là:

A. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam dung dịch

B. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam nước.

C. Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam dung môi để tạo thành dung dịch bão hòa.

D.Số gam chất đó có thể tan trong 100 gam nước để tạo thành dung dịch bão hòa.

**Câu 2:** Tính khối lượng muối ăn NaCl có trong 80 gam dung dịch NaCl 15%

**Câu 3:** Pha thêm 20 gam nước vào 80 gam dung dịch NaCl 15% thì dung dịch thu được có nồng độ

bao nhiêu%.

**Câu 4:** Tính số mol muối ăn NaCl có trong 2 lít dung dịch NaOH 1M

**Câu 5:** Thể tích nước cần thêm vào 2 lít dung dịch NaOH 1M để được dung dịch NaOH có nồng độ 0,1M là bao nhiêu lít.

**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 21/5/2021.** 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\_tuan35).**

+ 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***.