**TRƯỜNG THCS TÙNG THIỆN VƯƠNG**

**MÔN HÓA HỌC – KHỐI 8**

**Tuần 34:** từ ngày 10/05/2021 đến 15/05/2021

**Nộp bài trước:** 17 giờ 00 ngày 14/05/2021

**\* 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.

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

<https://drive.google.com/drive/folders/1Hw_THhaQIkc4ZipOtORGoUXlWL1ns56V?usp=sharing>

**Tiết 1:**

**BÀI 43: PHA CHẾ DUNG DỊCH (tiếp theo)**

**I.MỤC TIÊU:**

**1. Kiến thức**

Các bước tính toán, tiến hành pha loãng dung dịch theo nồng độ cho trước.

**2. Kỹ năng**

Tính toán được lượng chất cần lấy để pha loãng một dung dịch theo nồng độ cho trước.

**3. Thái độ:** Ý thức tự học

**II. NỘI DUNG:** Muốn pha loãng dung dịch từ một dung dịch có sẵn ta phải làm như thế nào? Chúng ta cùng tìm hiểu trong phần tiếp theo của bài pha chế dung dịch.

|  |  |
| --- | --- |
| **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 148.Học sinh ghi bài vào vở bài học.**HĐ1: Tìm hiểu cách pha loãng một dung dịch theo nồng độ mol cho trước.**- Gv: khi pha loãng dung dịch (thêm nước), lượng chất tan có thay đổi không?- Hs: lượng chất tan không đổi**HĐ2: Tìm hiểu cách pha loãng dung dịch theo nồng độ phần trăm cho trước**- Gv: Khi pha loãng, lượng chất tan không đổi . | **II. Pha loãng dung dịch theo nồng độ cho trước****Ví dụ1: Pha 100ml dd MgSO4 0,4M từ dung dịch MgSO4 2M.**Giải**\* Tính toán:** + Đổi đơn vị 100 ml = 0,1 lít + Số mol chất tan có trong 100ml dung dịch 0,4M:+ Thể tích dung dịch MgSO4 2M trong đó có 0,04 mol MgSO4:\* **Cách pha loãng:**Đong lấy 20ml dd MgSO4 2M cho vào cốc thủy tinh 200ml, thêm từ từ nước cất vào cốc đến vạch 100ml, khuấy đều, ta được 100ml dd MgSO4 0,4M. **Ví dụ2: Pha 150g dd NaCl 2,5% từ dung dịch NaCl 10%**Giải**\* Tính toán:**+ Khối lượng NaCl trong 150g dung dịch NaCl 2,5%:+ Khối lượng dung dịch NaCl ban đầu chứa 3,75gam NaCl:+ Khối lượng nước cần dùng:mnước (thêm) = 150 – 37,5 = 112,5(g)\* **Cách pha chế**: Cân lấy 37,5 gam dung dịch NaCl 10% cho vào cốc thủy tinh 200ml. Cân tiếp lấy 112,5gam nước cất (hoặc đong 112,5ml) đổ từ từ vào cốc đựng dung dịch NaCl 10%, khuấy đều. Ta được dung dịch NaCl 2,5%.  |

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **BÀI TẬP****(Học sinh làm vào vở bài tập)** |
| Bài tập 1,2 ở cột bên các em làm và nộp bài cho giáo viên. | **Bài tập 1 (5 điểm):**Nêu cách tính toán và pha 150 ml dd NaOH 0,5M từ dd NaOH 3M**Bài tập 2 (5 điểm):**Nêu cách tính toán và pha 250gam dd NaCl 2% từ dung dịch NaCl 10% |

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

<https://drive.google.com/drive/folders/1qoJ4LZQYwDtBKqmnCgbng33egMYrjOVt?usp=sharing>

**Tiết 2:**

**Bài 44. BÀI LUYỆN TẬP 8**

**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.

**II. NỘI DUNG:**

Các em đã học xong chương dung dịch. Để củng cố các kiến thức đã học. Các em cùng ôn lại qua tiết luyện tập.

|  |  |
| --- | --- |
| **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.**HĐ1: Hoạt động 1. Kiến thức cần nhớ.****HĐ2: Hoạt động 2. Luyện tập.**  | **I. Kiến thức cần nhớ.****a/** Học sinh ôn lại các kiến thức cần nhớ trang 150, 151 sách giáo khoa Hóa 8.**b/Học sinh học thuộc các công thức:****II. Bài tập:****BT2/151/sgk** **a)** Khối lượng H2SO4 có trong dung dịch ban đầu: Nồng độ dd sau khi pha loãng:**b)** n Vdd CM**BT3/151/sgk**mdd = 100 + 11,1 = 111,1(g)C%dd**BT4/151/sgk****a)** nNaOH =  CM(ddNaOH) = **b)** Số mol NaOH trong 200ml dd NaOH 0,25M:nNaOH = 0,2.0,25 = 0,05(mol) Thể tích dung dịch sau khí pha:Vdd == 500ml Vậy: thêm 300ml nước cất vào 200ml dd NaoH 0,25M ta được 500ml dd NaOH 0,1M**BT5/151/sgk****a)** m mnước = 400 – 16 = 384(g) Lấy 16g CuSO4 và 384g nước cho vào cốc, khuấy cho tan ta được 400 gam dd CuSO4 4%**b)** nNaCl = 0,3.3 = 0,9(mol) mNaCl = 0,9.58,5 = 52,65(g) Lấy 56,65g NaCl cho vào cốc chia độ, thêm nước (khuấy nhẹ) từ từ cho đủ 300ml, ta được 300ml dd NaCl 3M**BT6/151/sgk****a)** Khối lượng CuSO4 trong 150g dd CuSO4 2%:m Khối lượng dd CuSO4 20% chứa 3g CuSO4:mdd Khối lượng nước cần thêm:150 – 15 = 135(g) Lấy 15g dd CuSO4 20%, thêm 135gam nước ta được 150g dd CuSO4 2%**b)** nNaOH = 0,25.0,5 = 0,125(mol) VddNaOH2M = = 62,5ml Lấy 62,5ml dd NaOH 2M cho vào cốc có chia độ, thêm nước vào từ từ cho đủ 250ml ta được 250ml dd NaOH 0,5M |

|  |  |
| --- | --- |
| **YÊU CẦU CỦA GIÁO VIÊN ĐỐI VỚI HỌC SINH** | **BÀI TẬP****(Học sinh làm vào vở bài tập)** |
| Bài tập 1,2 ở cột bên các em làm và nộp bài cho giáo viên.Tương tự **BT6/151/sgk** | **Bài tập 1 (5 điểm):**Nêu cách tính toán và pha chế 200 gam dung dịch CuSO4 3% từ dung dịch CuSO4 15% **Bài tập 2 (5 điểm):**Nêu cách tính toán và pha chế 300 ml dung dịch NaOH0,6 M từ dung dịch NaOH 2M |

* **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 14/05/2021.** 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 | 8/4: ix5gxkx8/7: i2hk4wn8/9: wxmius4 |
| Cô Nhung | 0963672730 | bichnhung2008@gmail.com | 8/2: oxjvpbg8/3: rãeqxv8/6: mx6lffm8/12: 6bwohm78/13: f35sy5p |
| Cô Liên Châu | 0909765699 | lienchauttv2003@yahoo.com | 8/1: wwwm5fa8/10: sx4ghgf8/14: ou4kesw |
| Cô Hồng Châu | 0918208080 | nguyenhongchau.ttv@gmail.com  | 8/5: rkmzhsa8/8: xgtjusk8/11: 257q4ie |

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