**ỦY BAN NHÂN DÂN QUẬN 7**

**TRƯỜNG THCS HUỲNH TẤN PHÁT**

**HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC**

**Môn : hóa học 8**

**(Đối với học sinh không thể học tập trực tuyến)**

1. **TÀI LIỆU HOC TẬP VÀ HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC**
2. **TÀI LIỆU HOC TẬP :** SÁCH GIÁO KHOA HÓA 8
3. **HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC**

\*Đọc , hiểu và ghi lại nội dung mỗi bài , theo thứ tự tuần ., ngày , tháng , tên bài , tên chủ đề

\* Tư làm các bài tập , vận dụng .

\* Nếu không giải được , học sinh xem phần hướng dẫn của giáo viên .

\* Thực hiện tốt phần dặn dò của giáo viên :

HỌC THUỘC BÀI , CÁC CÔNG THỨC , LÀM LẠI CÁC BÀI TẬP VÀ TÌM CÁCH GIẢI KHÁC .

**3.Hướng dẫn học sinh ghi chép lại các câu hỏi thắc mắc, các trở ngại của học sinh khi thực hiện các nhiệm vụ học tập.**

Trường:

Lớp:

Họ tên học sinh

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Môn học** | **Nội dung học tập** | **Câu hỏi của học sinh** |
| HÓA | Mục A: ….  Phần B: …. | 1.  2.  3. |
| HÓA |  |  |

Gửi các thắc mắc và các bài tập không giải được cho thầy cô qua nhiều kênh, và nhận phản hồi. Hoặc liên lạc qua được dây nóng giải đáp thắc mắc được các trường thực hiện , hoặc với các giáo viên dạy HÓA 8 : SỐ ĐIỆN THOẠI : DƯƠNG NGỌC LOAN 0904117512

**Tuần 9**   **Kiểm tra giữa HKI**

Hướng dẫn ôn tập kiểm tra 1 tiết

Các dạng bài tập

1- Nêu ý nghĩa của CTHH(xem 3/SGK 33)

2- Tính hóa trị của nguyên tố trong CTHH(xem 2,4/SGK37,38)

3- Lập CTHH, tính Phân tử khối(xem 5/SGK 38)

4-Bài toán tìm nguyên tố X(xem 3/SGK 31)

5-Hiện tượng vật lý-hiện tượng hóa học(xem 2/SGK 47)

Vận dụng

1/**Hãy xác định hoá trị của mỗi nguyên tố trong các hợp chất sau đây.**

a./ KH, H2S, CH4

b./ FeO, Ag2O, SiO2.

2/Cho công thức hoá học của các chất sau:

a./ Khí clo Cl2

b./ Kẽm clorua ZnCl2

c./ Khí metan CH4

d./ Axit sunfuric H2SO4

Hãy nêu những ý nghĩa gì biết được về mỗi chất.

*3/Lập CTHH của những chất hai nguyên tố sau và tính PTK của các chất đó*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. S(VI) và O | 1. Ba và O | 1. Zn và O | 1. N(III) và O |

4/ Một hợp chất có phân tử gồm 2 nguyên tử nguyên tố X liên kết với 3 nguyên tố O và nặng hơn phân tử hidro 80 lần.

a./ Tính phân tử khối của hợp chất.

b./ Tính nguyên tử khối của X

* 5Trong số những quá trình kể dưới đây, hãy cho biết đâu là hiện tượng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học. Giải thích.

1. Dây sắt (iron) được cắt nhỏ thành từng đoạn và tán thành đinh.
2. Vành xe đạp bằng sắt sau 1 thời gian bị phủ một lớp gỉ là chất màu nâu đỏ.
3. Hòa tan acetic acid vào nước được dung dịch acetic acid loãng, dùng làm giấm ăn.
4. Để rượu lâu ngày ngoài không khí, rượu nhạt lên men và chuyển thành giấm chua. .
5. Hòa tan vôi sống (calcium oxide) vào nước được vôi tôi (vôi tôi là chất calcium hydroxide, nước vôi trong là dung dịch chất này).
6. Nhôm (aluminium) nung chảy để đúc thành chảo, nồi.

**Tuần 9 HOẠT ĐỘNG TRẢI NGHIỆM SÁNG TẠO**

**MÔN HÓA HỌC 8**

**CHỦ ĐỀ: S**Ự BIẾN ĐỔI CỦA CHẤT ỨNG DỤNG TRONG CUỘC SỐNG

**Mỗi cá nhân thực hiện trải nghiệm 1 trong 4 hoạt động sau**

**Thiết kế bản trình bày báo cáo sản phẩm sau bài sự biến đổi của chất**

**Bước 1:Ca nhân** lựa chọn loại hình báo cáo: Trên video clip và thu vào máy tính để trình chiếu trên tivi màn ảnh lớn.

**Bước 2**: Cấu trúc nội dung báo cáo gồm những thông tin sau:

+ Quy trình thực hiện (minh họa bằng ảnh chụp hoặc video).

+ Các dụng cụ cần dùng.

+ Sản phẩm thu được

**Bước 3:**  Giao lưu, trải nghiệm và học hỏi giữa các bạn trong, lớp:

**Chuẩn bị Nguyên liệu ,dụng cụ**

**1/ HOẠT ĐỘNG TRẢI NGHIỆM: ĐỐT NẾN TRÊN NƯỚC**

**Nguyên liệu, dụng cụ:**

- Nến có đế cao 1cm .

- Dĩa trũng.

- Ly thuỷ tinh.

- Nước có pha màu (phẩm màu đỏ hoặc xanh làm râu câu).

- Que diêm

**2/ HOẠT Đ**ỘNG TRẢI NGHIỆM **Bánh bông lan**

* **Nguyên liệu** ,**dụng cụ:**
* 4 quả trứng
* 30ml sữa tươi không đường
* 30ml dầu ăn
* 100g bột mì đa dụng, 40g bột bắp-
* 1 muỗng caphe bột nở (baking soda)
* 100g đường
* Bơ lạt 20g
* 1/2 quả chanh
* ½ thìa cafe muối, 1 ống vani,6 khuôn
* *Lưu ý: Nên chọn trứng gà, đặc biệt là trứng gà ta thay cho trứng vịt để bánh được thơm và ngậy hơn*.

**3/ HOẠT ĐỘNG TRẢI NGHIỆM bánh flan**

**A/nguyên liệu, dụng cụ:,**

Trứng gà: 6 quả.

* Sữa tươi có đường: 500ml
* Sữa đặc: 100ml
* Đường: 100 gam
* Chanh tươi,6 hộp

**4/ HOẠT ĐỘNG TRẢI NGHIỆM LÀM SỮA CHUA**

* Chuẩn bị nguyên liệu, dụng cụ:
  + Sữa đặc: 1 hộp
  + Sữa chua : 1hộp
  + Nước sôi: 500 ml
  + Nước sôi để nguội: 500ml

Dụng cụ ( sạch): đũa; phích ủ sữa; túi nilon nhỏ; dây buộc;chậu nhựa nhỏ; ca, cái khay nhựa.

**Các Bạn tiến hành thực hiện 1 trong 4 trải nghiệm**

**1 ĐỐT NẾN TRÊN NƯỚC**

Cách tiến hành:

* Đặt nến vào dĩa ,đỗ nước vào.
* Đốt nến, đặt úp ngược ly vào dĩa quan sát. Giải thích hiện tượng.

## **2 Bánh bông lan**

CÁCH LÀM Giai đoạn 1:trộn hỗn hợp

Bước 1: Cho bột mì và bột nở vào tô , cho sữa tươi đánh đều tay mịn bột

Bước 2:cho lòng đỏ trứng gà vào ,dầu ăn vào bát đựng, dùng cây đánh đều tay cho hỗn hợp được mịn

Bước 3: thoa dầu ăn lên khuôn ,đỗ hỗn hợp vào từng khuôn( lưu ý đỗ vào ½ khuôn)

**Giai đoạn 2**

**Bước 4**: Nướng bánh

- ***Nướng bánh bằng nồi cơm điện***: dùng 1 lớp lót giấy dưới đáy nồi để khi lấy bánh ra sẽ dễ hơn. Nếu không có thì dùng lớp dầu quét dưới đáy. Cho từ từ hỗn hợp bánh vào nồi cơm điện, làm phẳng mặt bánh và loại bỏ bọt khí bằng cách gõ nồi xuống bàn. Bật chế độ cook nấu cho đến khi chuyển sang chế độ Warm thì để bánh trong nồi 20 - 25 phút. Dùng tăm kiểm tra nếu bánh chưa chín thì bật lại cook thêm 1 lần nữa.

- ***Nướng bánh bằng lò nướng***:

+ Cho khuôn đựng bánh vào nướng 20 phút là chín.

+Bật lò 150 độ đến 200 độ

**3/ Bánh flan**

**B/Cách tiến hành**

**1/Làm caramen:**

-Bạn bắc nồi lên bếp đun, cho đường cùng với nước lọc theo tỉ lệ 3 đường 2 nước với lửa nhỏ.

-Dùng đũa khuấy đều cho đường tan hết dần chuyển sang màu vàng cánh gián thì tắt bếp.

-Sau đó bạn cho nước cốt chanh(1/2 quả) vào cùng 2 muỗng nước sôi rồi khuấy đều tắt bếp.

1. /làm bánh plan

-Bạn chia đều hỗn hợp caramen mới đun được ra các khay làm bánh chỉ với một lớp mỏng đáy chén

-Đập trứng gà chỉ lấy lòng đỏ cho vào tô,( bỏ lòng trắng) dùng đua khuấy đều nhẹ nhàng để không nổi bọt trứng.

-Hòa tan sữa tươi cùng với sữa đặc và chút đường trắng vào+ lòng đỏ trứng gà.

-Bạn chia đều hỗn hợp thu được vào từng khay đã có caramen (không nên chế quá đầy bạn nhé).

3/ hấp bánh Plan

-Bạn cần phải chuẩn bị một nồi hấp đã có nước đun sôi, sau đó cho các hộp bánh flan vào nồi(có đậy nắp từng hộp).

-Hấp khoảng 20- 30 phút là bánh chín, trong quá trình đun bạn nhớ thỉnh thoảng giở nắp nồi nhé!

**4/ LÀM SỮA CHUA**

Quy trình chế biến:

* + Bước 1: Mở hộp sữa đặc cho vào chậu
  + Bước 2: Hoà thêm vào 3-4 lon nước (1/2 nước sôi: 1/2 nước nguội)
  + Bước 3: Hoà đều hộp sữa chua cái với dung dịch sữa đã pha trên
  + Bước 4. Rót sữa vào dụng cụ để sữa
  + Bước 5: Ủ ấm 4-5 giờ.
  + Bước 6: Sử dụng

Tuần 10

**CHƯƠNG 2: PHẢN ỨNG HOÁ HỌC**

**Phản ứng hoá học (T2)**

**Hướng dẫn học tại nhà:Xem video trên you to be:**

TN1: Cho ddHCl và ống nghiệm chứa sẵn 3 viên kẽm

TN2: Cho ddCuSO4 và ống nghiệm chứa sẵn dd NaOH.

?Nêu hiện tượng?

?Hiện tượng mới xuất hiện khác với các chất ban đầu ở điểm nào?

Các PƯHH xảy ra khi nào, dựa vào dấu hiệu nào để nhận biết PƯHH xảy ra? Bài học hôm nay sẽ giúp các em giải quyết vấn đề này

? Phát biểu hiện tượng xảy ra?

?Muốn phản ứng HH xảy ra, nhất thiết phải có đk gì?Vậy để các chất trên cháy được chúng ta phải làm gì?

? Khi nấu rượu muốn chuyển hoá từ tinh bột sang rượu thì chúng ta phải làm gì?

? Cho biết vai trò của men rượu trong trường hợp trên?

? Thế nào là chất xúc tác?

? Vậy khi nào thì Pứ HH xảy ra?

Trả lời:Có bọt khí thoát ra và viên Zn tan dần

-Các chất tham gia phản ứng phải tiếp xúc với nhau

- 1 số PƯHH muốn xảy ra phải được đun nóng đến 1 to thích hợp

- cần phải có men rượu

- Chất xúc tác

“Chất xúc tác là chất kích thích cho phản ứng xảy ra nhanh hơn nhưng không biến đổi sau khi phản ứng kết thúc”

**III.Khi nào PƯHH xảy ra**

1. Các chất phản ứng phải tiếp xúc với nhau.

2. Một số phản ứng cần có nhiệt độ

3. Một số phản ứng cần có mặt chất xúc tác.

Xem video xong HS quan sát TN trả lời các câu sau

1. Cho 1 giọt dd BaCl2 vào ỐN đựng dd Na2SO4.

2. Cho 1 cây đinh sắt vào dd CuSO4.

? Quan sát và phát biểu hiện tượng?

GV: Qua TN vừa làm và TN Zn + HCl, các em hãy cho biết

?Làm thế nào để nhận biết có Pứ hoá học xảy ra?

? Dựa vào dấu hiệu nào để biết có chất mới xuất hiện?

GV: Ngoài ra sự toả nhiệt và phát sáng cũng có thể là dấu hiệu có PƯHH xảy ra.

Ví dụ: Ga cháy, nến cháy.

**Gợi ý trả lời:**

TN1. có chất không tan màu trắng tạo thành.

TN2. trên đinh sắt có 1 lớp KL màu đỏ bám vào (Cu)

-Dựa vào có chất mới xuất hiện, có tính chất khác với chất pứ.

-Những tính chất khác mà ta dễ nhận biết là: Màu sắc, tính tan, trạng thái

(VD:Tạo ra chất rắn không tan, tạo ra chất khí ...)

**IV.Làm thế nào để nhận biết có PƯHH xảy ra.**

- Dựa vào có chất mới xuất hiện, có tính chất khác với chất phản ứng.

- những tính chất khác mà ta dễ nhận biết là :Màu sắc, tính tan, trạng thái

**Dặn dò**

**1/Tổng kết**

- HS tự tổng hợp kiến thức và chép bài vào vỡ

**2. Hướng dẫn tự học ở nhà**

- Học bài.

- Làm bài tập 4,5,6/ SGK/ 51.

-Chuẩn bị xem trước bài thực hành 3

**BÀI 13: PHẢN ỨNG HÓA HỌC9( tt)**

**III/ KHI NÀO PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA?**

**IV/ LÀM THẾ NÀO ĐỂ BIẾT CÓ PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA?**

* **VẬN DỤNG:**

1/ Nước vôi (có chất calcium hydroxide) được quét lên tường một thời gian sau đó sẽ khô và hóa rắn (chất rắn là calcium carbonate).

1. Dấu hiệu nào cho thấy đã có phản ứng hóa học xảy ra?
2. Viết phương trình chữ của phản ứng, biết rằng có chất khí carbonic (chất này có trong không khí) tham gia và sản phẩm ngoài chất rắn còn có nước (chất này bay hơi).

2/ Sắt để trong không khí ẩm dễ bị gỉ. Hãy giải thích vì sao ta có thể phòng chống gỉ bằng cách bôi dầu, mỡ trên bề mặt các đồ dùng bằng sắt.

**Tuần 10**

**BÀI THỰC HÀNH 3**

**Hướng dẫn tự học tại nhà**

Để giúp các em khắc sâu hơn kiến thức về hiện tượng vật lý, hiện tượng hoá học, và nhận biết dấu hiệu có PƯHH xảy ra, chúng ta cùng đi vào bài: Thực hành 3.

Xem Video trên trang học trực tuyến

Dựa vào dấu hiệu chính nào để phân biệt hiện tượng vật lý, hiện tượng hóa học?

- Dấu hiệu để nhận biết có PƯHH xảy ra?

**Thí nghiệm 1: Hòa tan và đun nóng KMnO4:**

- Chiếu cách tiến hành

- Nêu dụng cụ, hóa chất cần cho thí nghiệm?

+ Nêu hiện tượng quan sát được ở ống nghiệm 1?

+ Chất rắn ở ống nghiệm 2 có tan hết trong nước?

giải thích: Que đóm cháy do KMnO4 bị nhiệt phân hủy giải phóng Oxi.

* Hiện tượng ở ống nghiệm 1, 2 thuộc loại hiện tượng nào? Vì sao?

**Thí nghiệm 2: Thực hiện phản ứng với Canxihidroxit:**

\* Lưu ý: Khi ống nghiệm 2 xuất hiện kết tủa trắng thì ngừng thổi.

\* HS xem cách tiến hành TN2 (b) như SGK.

- Nêu hiện tượng quan sát được ở 2 ống nghiệm?

- Ống nghiệm nào là hiện tượng hóa học? Giải thích?

- Dựa vào dấu hiệu nào để nhận biết có PƯHH xảy ra?

- Vậy qua các TN trên em đã được củng cố lại những kiến thức nào?

HS viết tường trình TN theo mẫu. Nội dung tường trình phải trả lời được câu hỏi 1,2 (II)/52(sgk)- Viết PT chữ ở TN 2a,b? Đọc PT chữ?

**Tröôøng THCS Huỳnh Tấn Phát *Thöù . . . . . ngaøy . . . thaùng . . . naêm 20. . .***

**Lôùp: 8/ . . . . Họ và tên: . . . .**

***Baøi thöïc haønh 3***

***DAÁU HIEÄU CUÛA HIEÄN TÖÔÏNG VAØ PHAÛN ÖÙNG HOÙA HOÏC***

**I / Chuẩn bị Dụng cụ- Hoá Chất**

- Duïng cuï: OÁng thuûy tinh hình chöõ L, oáng nghieäm, giaù thí nghieäm, ñeøn coàn,que đốm,que diêm, ống hút

- Hoùa chaát: KMnO4, dung dòch Na2CO3, nöôùc voâi trong.

***II. Phaàn thöïc haønh(Xem video trên trang học trực tuyến hoặc you to be)***

**1. Thí nghieäm 1. Hoøa tan vaø ñun noùng kali pemanganat**

***\* Caùch laøm***

- Laáy moät löôïng ( khoaûng 0,5 g) thuoác tím ñem chia ba phaàn.

- Boû moät phaàn vaøo nöôùc ñöïng trong oáng nghieäm (1), laéc cho tan.

- Boû hai phaàn vaøo oáng nghieäm (2) roài ñun noùng. Ñöa que ñoùm coøn taøn ñoû vaøo ñeå thöû, neáu thaáy que ñoùm buøng chaùy thì tieáp tuïc ñun. Khi naøo que ñoùm khoâng buøng chaùy thì ngöøng ñun, ñeå nguoäi oáng nghieäm. Sau ñoù ñoå nöôùc vaøo, laéc cho tan.

*Caâu hoûi 1:* Chaát raén trong oáng nghieäm (2) coù tan heát khoâng?

*Traû lôøi:*

*Caâu hoûi 2:* Quan saùt maøu cuûa dung dòch trong hai oáng nghieäm.

*Traû lôøi:*

*Caâu hoûi 3:* Trong hai oáng nghieäm, oáng naøo xaûy ra hieän töôïng vaät lyù, oáng naøo xaûy ra hieän töôïng hoùa hoïc? Giaûi thích.

**2.Thí nghieäm 2: Thöïc hieän phaûn öùng vôùi canxi hidroxit**

***\* Caùch laøm***

- Duøng oáng thuûy tinh laàn löôït thoåi hôi vaøo oáng nghieäm (1) ñöïng nöôùc vaø oáng nghieäm (2) ñöïng nöôùc voâi trong ( dung dòch canxi hidroxit).

- Ñoå dung dòch natri cacbonat laàn löôït thoåi hôi vaøo oáng nghieäm (1) ñöïng nöôùc vaø oáng nghieäm (2) ñöïng nöôùc voâi trong ( dung dòch canxi hidroxit).

*Caâu hoûi 1:* Moâ taû nhöõng gì quan saùt ñöôïc.

*Traû lôøi:*

*Caâu hoûi 2:* Daáu hieäu naøo chöùng toû coù phaûn öùng xaûy ra .

*Traû lôøi:*

*Phöông trình chöõ:*