

TUẦN 6-HÓA 9- PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC CHỦ ĐỀ BASE (tt)

Gv: PHẠM THỊ NGỌC

MỤC TIÊU BÀI HỌC

- Học sinh nắm được tính chất hóa học chung của Base
- Từ tính chất chung của Base để viết PTHH với Base cụ thể là NaOH hay Ca(OH)_2
- Rèn kĩ năng làm BT viết PTHH và nhận biết, tính theo PTHH

HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC:

- Đọc sách giáo khoa hoàn thành theo phiếu học tập sau
- Làm BT phía sau phiếu học tập

Bài 8: MỘT SỐ BASE QUAN TRỌNG

A. SODIUM HYDROXIDE NaOH

I . Tính chất vật lí

Chất rắn, không màu, hút ẩm mạnh, tan nhiều trong nước, tỏa nhiệt

- Dung dịch NaOH có tính nhờn, làm bục vải giấy, làm mòn da.→ khi sử dụng cần cẩn thận.

II . Tính chất hoá học NaOH là bazơ tan và có những tính chất hóa học của một bazơ tan.

- **Đổi màu chất chỉ thị:** Làm quỳ tím chuyển sang màu, dd phenolphthalein không màu thành màu

- **Tác dụng với acid**(tạo thành.....và nước)

Vd: $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \dots\dots\dots$

$\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots$

- **Tác dụng với acidic oxide** (tạo thànhvà nước)

Vd: $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$

$\text{NaOH} + \text{SO}_3 \rightarrow \dots\dots\dots$

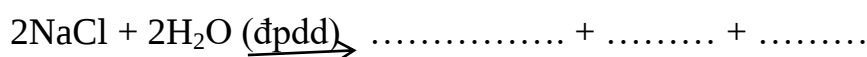
- **Tác dụng với dung dịch muối** (học trong bài 9)

c) Ứng dụng: Có nhiều ứng dụng rộng rãi trong công nghiệp và đời sống

- Sản xuất xà phòng, chất tẩy rửa, bột giặt, tơ nhân tạo, giấy
- Chế biến dầu mỏ
- Dùng nhiều trong ngành công nghiệp hóa chất khác

d) Sản xuất NaOH:

Phương pháp: điện phân dung dịch NaCl bão hòa, thùng điện phân có màng ngăn giữa 2 cực.



(có màng ngăn)

B.CALCIUM HYDROXIDE (nước vôi trong): Ca(OH)_2 (phần HS tự học theo hướng dẫn)

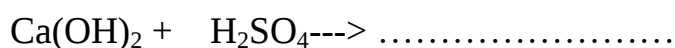
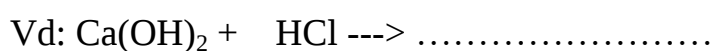
a) Pha chế dung dịch Ca(OH)_2 :

Tiến hành hòa tan 1 ít vôi tôi Ca(OH)_2 trong nước, ta được nước vôi (hay còn gọi vôi sữa), lọc vôi nước thu được chất lỏng trong suốt, không màu là dung dịch Ca(OH)_2 .

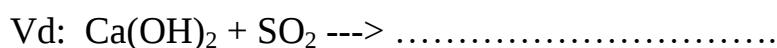
b) Tính chất hóa học: Ca(OH)_2 có những tính chất hóa học của một dung dịch base tan.

- **Đổi màu chỉ thị:** quỳ tím chuyển thành màu....., phenolphthalein thành màu.....

- **Tác dụng với acid** (tạo ra và nước)



- **Tác dụng với acidic oxide** (tạo ra..... và nước)



c) Ứng dụng:

- Làm vật liệu trong xây dựng

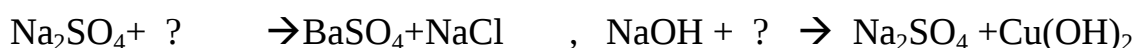
- Khử chua đất trồng trọt
- Khử độc các chất thải công nghiệp, diệt trùng chất thải sinh hoạt và xác chết động vật...

3. Thang pH:

- Nếu pH = 7 --> Dung dịch trung tính (không có tính axit, không có tính bazơ)
- Nếu PH < 7 --> Dung dịch có tính axit. pH càng nhỏ, độ axit càng lớn.
- Nếu pH > 7 --> Dung dịch có tính bazơ. pH càng lớn, độ bazơ càng mạnh.

BÀI TẬP CƯỜNG CỐ

BT1: Hoàn thành các PTHH theo sơ đồ phản ứng sau :



.....

.....

.....

.....

BT2: Nối các nửa câu ở các cột A với các số thứ tự 1,2,3,4 chỉ các bazơ và cột B với các chữ a,b,c,d. Chỉ tính chất sao cho thích hợp

A

B

1. NaOH

a. Là 1 bazơ không tan

2. Cu(OH)₂

b. Có thể bị nhiệt phân tạo ra Al₂O₃

3. Fe(OH)₃

c. Là bazơ không tan màu xanh

4. Al(OH)₃

d. Là bazơ tan (kiềm)

e. Có thể bị nhiệt phân

Tự ghép nối 1...., 2...., 3...., 4....,

BT3 .Có 3 lọ mất nhãn đựng 3 hoá chất không màu sau: H_2SO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, HCl .Trình bày phương pháp hoá học để nhận ra từng chất trong mỗi lọ(Chỉ được dùng giấy quỳ tím).

BT4.Dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ phản ứng được với chất nào sau đây

A.Dung dịch NaOH , B.Dung dịch NaCl , C.Khí CO_2 , D. Khí CO

BT5.Hoà tan hết 4,6g Na vào nước được dd X ,thể tích dd HCl 1M cần để phản ứng hết với dd X là :

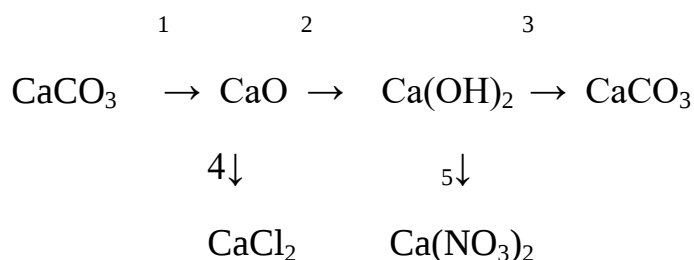
A. 100ml , B.200ml , C. 300ml , D. 400ml

BT6.Nhận định nào sau đây không đúng ?

A.Nước cất có $\text{pH} = 7$, B.Nước chanh ép có $\text{pH} < 7$,

C.Nước vôi trong có $\text{pH} > 7$, D.Nước ruợng chua có $\text{pH} > 7$

BT7 .Hoàn thành dãy biến hoá sau:



.....

.....

.....

.....

DẶN DÒ VỀ NHÀ: Học thuộc nội dung bài . Làm bài tập về nhà . Soạn bài 9

HỌ VÀ TÊN:.....

LỚP:

PHIẾU YÊU CẦU HỖ TRỢ TỪ HỌC SINH

NỘI DUNG BÀI HỌC	CÂU HỎI
Mục I: MụcII:	1 2