Tuần 9

BÀI 13. **PHẢN ỨNG HOÁ HỌC**

***I. Định nghĩa:***

*\* Quá trình biến đổi chất này thành chất khác gọi là ………………………..*

\* Các bước viết phương trình chữ của phản ứng hóa học

Tên chất phản ứng Tên các sản phẩm

( Chất tham gia) ( Chất sinh ra)

VD: Đun nóng hổn hợp bột Iron và bột Sulfur thu được chất rắn màu xám không bị nam châm hút là Iron II sulfide

Sulfur + Iron Iron (II) sulfide.

Carbon + Khí Oxygen 🡒 Carbon dioxide

( chất tham gia) (sản phẩm )

**Bài tập 1**:*Viết phương trình chữ của các phản ứng hóa học trong các quá trình biến đổi sau:*

*a. Đốt cồn trong không khí tạo thành khí carbon dioxide và nước.*

*………………………………………………………………………………………………*

*b. Đốt bột aluminium Al trong không khí, tạo thành aluminium chloride và khí hydrogen. ………………………………………………………*

*c.Điện phân nước, thu được khí hydrogen và oxygen*

*…………………………………………………………………………………………………*

*d.Bỏ viên ZinC vào dung dịch* hydrochloric acid *tạo ra chất Zinc chloride và khí hydrogen thoát ra ngoài*

*…………………………………………………………………………………………………*

*e. Đốt Iron Fe trong bình đựng khí oxygen O2 thu được Iron tri oxide*

*…………………………………………………………………………………………………*

*f. Cho mẫu soudium vào nước ta thấy mẫu soudium tan dần tạo ra khí hydrogen và dung dịch soudium hydroxide*

*…………………………………………………………………………………………………*

*g. Sục khí sulfur trioxide SO3 vào nước ta được dung dịch sulfuric acid H2SO4*

*…………………………………………………………………………………………………*

*h Hòa tan vôi sống (calcium oxide)CaO vào nước ta được vôi tôi (calcium hydroxide)*

*…………………………………………………………………………………………………*

*f. AmôniacNH3 tác dụng với khí Carbonic CO2 tạo ra Urê và Nước*

………………………………………………………………………………………

***II. Diễn biến của phản ứng hoá học:***

\* Xét phản ứng hóa học giữa khí hydrogen và khí oxygen tạo ra nước (xem sơ đồ phản ứng hình 2.5 SGK)

a)Trước phản ứng những nguyên tử nào liên kết với nhau:

………………………………………………………………………………………..

b)Sau phản ứng những nguyên tử nào liên kết với nhau

…………………………….…………………………………………………….

c)Số nguyên tử H và O trước và sau phản ứng như thế nào

………………………….……………………………………………………………

d) Các phân tử trước và sau phản ứng có khác nhau không

………………………………………………………………………………………

**\* *Kết luận*:** “……………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………

**III. *Khi nào thì phản ứng hoá học xảy ra?***

\* Thí nghiệm

TN1: Cho viên Zn và dung dịch HCl………………………………………

TN2: để cục than hay mẩu phosphorus ngoài không khí thì than và phospphorus có tự cháy không ………

TN3: Khi làm cơm rượu hay khi ủ rượu người ta phải bỏ thêm men để làm gì …………..

\**Kết luận*:

1.Các chất phản ứng cần được ….............................................................................

2. Tùy mỗi loại phản ứng cụ thể cần ………………………………………

3. Có những phản ứng cần có mặt………………………………………………

***IV. Làm thế nào để nhận biết được có phản ứng hoá học xảy ra?***

*\*Thí nghiệm*

*a)*Cho 1 giọt dd BaCl2 vào dd Na2SO4………………………………………..

b)Nhỏ vài giọt dd CuSO4 vào dd NaOH…………………………………………….

c) Đốt mẩu giấy trong không khí ………………………………………………….

d) Cho mẫu soudium vào nước ………………………………………………………

*\* Dấu hiệu nhận biết:* Có chất mới tạo ra…………………………………………

…………………………………………………………………………………

***BÀI TẬP CŨNG CỐ BÀI***

**BT1**. Nhỏ vài giọt dung dịch HCl(hydrochloric acid) vào một cục đá vôi ( thành phần chính là Calci carbonate) ta thấy có xuất hiện bọt khí nổi lên.

a, Dấu hiệu nào cho ta thấy có PƯHH xảy ra?

b, Viết PT chữ của phản ứng, biết rằng sản phẩm là các chất: Calcium chloride, nước và Carbon dioxide.

a.........................................................................................................................................................................................................................................................................

b.........................................................................................................................................................................................................................................................................

**BT2**. Có một TN sau : Cho chất A lỏng không màu , B lỏng không màu trộn với nhau . Thấy có chất D không tan màu trắng .

a. Dấu hiệu nào chứng tỏ pư trên xảy ra ? b.Điều kiện nào dẫn đến A tác dụng với B . c.Viết phương trình chữ của phản ứng trên.

a....................................................................................................................................

b...................................................................................................................................

c..............................................................................................................................................................................................................................................................

**DẶN DÒ VỀ NHÀ :** Học thuôc bài . Làm bài tập