Bài ghi từ ngày 16/3 đến ngày 21/3/2020

MÔN HÓA HỌC 8

**Bài 34: BÀI THỰC HÀNH SỐ 6:**

**ĐIỀU CHẾ, THU VÀ THỬ TÍNH CHẤT KHÍ HIDRO**

**I. KIẾN THỨC TRỌNG TÂM**

- Tính chất vật lý của H2

- Tính chất hóa học của H2: phản ứng với O2, phản ứng với một số oxit bazo.

- Điều chế H2:

🟑 Trong PTN: **Kim loại + Dung dịch axit ⭢ Muối + H2⭡**

🟑 Trong công nghiệp:

- Thu khí hidro bằng cách đẩy nước và đẩy không khí

**II. THỰC HÀNH** (làm tại phòng thí nghiệm khi đi học)

------------------

**Bài 35: NƯỚC**

**CTHH: H2O**

**PTK: 18**

**I. THÀNH PHẦN HÓA HỌC CỦA NƯỚC**

Phân tử nước gồm 2H và 1O. CTHH là H2O. PTK là 18 đvC

**II. TÍNH CHẤT CỦA NƯỚC.**

**1. Tính chất vật lý**

**-** là chất lỏng không màu không mùi không vị, sôi ở 1000C.

- hòa tan được nhiều chất: rắn, lỏng, khí…

**2. Tính chất hóa học**

*a. Tác dụng với kim loại mạnh (gồm K, Na, Li, Ca, Ba.)*

PTHH: **Kim loại + H2O ⭢ Dung dịch bazo + H2⭡**

VD: 2 Na + 2 H2O ⭢ 2 NaOH + H2⭡

b. *Tác dụng với oxit bazo tan (gồm K2O, Na2O, Li2O, CaO, BaO)*

PTHH: **Oxit bazo tan + H2O ⭢ Dung dịch bazo**

**☸ Lưu ý: dung dịch bazo làm quỳ tím hóa xanh.**

VD: CaO + H2O ⭢ Ca(OH)2

*c. Tác dụng với oxit axit*

PTHH: **Oxit axit + H2O ⭢ Dung dịch axit**

**☸ Lưu ý: dung dịch bazo làm quỳ tím hóa đỏ.**

VD: SO2 + H2O ⭢ H2SO3

**III. VAI TRÒ CỦA NƯỚC TRONG ĐỜI SỐNG VÀ SẢN XUẤT. CHÔNG Ô NHIỄM.**

Xem sgk/124