Bài ghi từ ngày 9/3 đến ngày 13/3/2020

MÔN HÓA HỌC 8

**Bài 32: ĐIỀU CHẾ HIDRO – PHẢN ỨNG THẾ**

**I. ĐIỀU CHẾ HIDRO**

**1. Trong phòng thí nghiệm**

**-** Nguyên liệu: 🟑 Kim loại: Al, Mg, Zn, Fe … trừ Cu, Ag, Au.

 🟑 Dung dịch axit clohidric (HCl), axit sunfuric loãng (H2SO4)

- PTHH: **Kim loại + Dung dịch axit ⭢ Muối + H2⭡**

VD: Zn + 2 HCl ⭢ ZnCl2 + H2⭡

 2 Al + 3 H2SO4 ⭢ Al2(SO4)3 + 3 H2⭡

- Nhận biết khí H2: Dùng que đóm đang cháy để vào đầu ống nghiệm chứa khí H2 sẽ *nghe tiếng nổ nhỏ*.

- Thu khí H2: Đẩy nước và đẩy không khí

**2. Trong công nghiệp**

- PTHH: $2H\_{2}O→2H\_{2}+O\_{2}$

**II. PHẢN ỨNG THẾ**

- Là phản ứng hóa học giữa đơn chất và hợp chất, trong đó nguyên tử của đơn chất thay thế nguyên tử của 1 nguyên tố trong hợp chất.

**-----------**

**Bài 33: BÀI LUYỆN TẬP 6**

**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: $2H\_{2}O→2H\_{2}+O\_{2}$

**II. LUYỆN TẬP** (làm trong vở bài tập)