Hóa học\_ tuần 26

**Bài 33: ĐIỀU CHẾ KHÍ HIĐRO- PHẢN ỨNG THẾ**

1. **ĐIỀU CHẾ KHÍ HIĐRO**
2. **Trong phòng thí nghiệm**
3. ***Thí nghiệm***:SGK
4. ***Hiện tượng****:*

* Kẽm tan dần
* Có khí bay lên

1. ***PTHH***

Zn + 2HCl 🡪 ZnCl2 + H2

**Điều chế khí hiđro:**

**Kim loại + dung dịch axit (HCl, H2SO4 loãng) 🡪 Muối + H2↑**

**(Trừ Cu, Ag, Au)**

**Ví dụ:** 2 Al + 3H2SO4 🡪 Al2(SO4)3 + 3 H2**↑**



Fe + 2HCl 🡪 FeCl2 + H2↑

* Thu khí hiđro bằng 2 cách: đẩy nước hoặc đẩy không khí.

1. **Trong công nghiệp**



2H2O 🡪 2H2 + O2

1. **Phản ứng thế**



**Ví dụ:** Mg + 2HCl 🡪 MgCl2 + H2



H2 + CuO 🡪 Cu + H2O



* Phản ứng thế là phản ứng hóa học giữa đơn chất và hợp chất, trong đó nguyên tử của đơn chất thay thế nguyên tưt của một nguyên tố khác trong hợp chất.

**Bài 34: LUYỆN TẬP 6**



1. **Kiến thức cần nhớ**
2. **Bài tập**

HS hoàn thành các bài tập 1,2,4,6 sgk/ T 118,119