**HÓA 8 TUẦN 26**

**Chủ đề: PHẢN ỨNG HÓA HỌC**

**NỘI DUNG 1: PHẢN ỨNG HÓA HỢP – PHẢN ỨNG PHÂN HỦY – PHẢN ỨNG THẾ**

# PHẢN ỨNG HÓA HỢP

- Ph¶n øng hãa hîp lµ ph¶n øng hãa häc trong ®ã chØ cã mét chÊt míi ®­îc t¹o thµnh tõ hai hay nhiÒu chÊt ban ®Çu.

- Ví dụ: CaO + H2O → Ca(OH)2

 2Na + S → Na2S

# PHẢN ỨNG PHÂN HỦY

- Phản ứng phân hủy là phản ứng hóa học trong đó một chất sinh ra hai hay nhiều chất mới

- Ví dụ: KNO3 KNO2 + O2

 Fe(OH)3 Fe2O3 + H2O

# PHẢN ỨNG THẾ

- 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 một nguyên tố khác trong hợp chất.

- Ví dụ: Fe + H2SO4 → FeSO4 + H2

Mg + HCl → MgCl2 + H2

# LUYỆN TẬP:

**Bài 1:** Hoµn thµnh c¸c ph¶n øng sau vµ cho biÕt c¸c ph¶n øng thuéc lo¹i ph¶n øng g×?

 P2O5 + H2O H3PO4

 Cu + AgNO3 → Cu(NO3)2 + Ag

 Mg(OH)2MgO + H2O

 Zn + H2SO4 → ZnSO4 + H2

**Bài 2:** Bằng phương pháp hóa học nhận biết các chất sau:

1/ Ca(OH)2, HCl, CaCl2

2/ NaCl, KOH, H2SO4

3/ Ba(OH)2, BaCl2, HCl

4/ O2, CO2, H2

5/ Không khí, O2, H2

**Bài 3:** Cho 13 gam bột kẽm (Zinc) Zn tác dụng với dung dịch axit sunfuric (sulfuric acid) H2SO4 vừa đủ ta thu được khí hiđro (hydrogen) H2 bay ra và muối kẽm sunfat (Zinc sulfate) ZnSO4.

a/ Viết PTHH xảy ra.

a/ Tính khối lượng chất tan H2SO4 tham gia phản ứng.

c/ Tính khối lượng muối ZnSO4 tạo thành và thể tích khí hydrogen H2 thu được ở đkc (250C, 1 Bar).

**Phê duyệt của Ban Giám Hiệu**