Chương V : **HIĐRO NƯỚC**

**Bài 31 : TÍNH CHẤT - ỨNG DỤNG CỦA HIĐRO**

Kí hiệu hóa học : H nguyên tử khối : 1

Công thức hóa học : H2 phân tử khối : 2

**I.Tính chất vật lý:**

- Là chất khí không màu, không mùi , không vị. Là khí nhẹ nhất trong chất khí .

- Ít tan trong nước.

**II. Tính chất hóa học :**

1. **Tác dụng với oxi** .

a/Thí nghiệm :( SGK)

b/Phương trình hóa học : 2H2 + O2 ---> 2H2O

c/Hỗn hợp nổ : Tỉ lệ thể tích : 2VH2 : 1VO2 ---> hổn hợp nổ mạnh.

2 – **Tác dụng với đồng oxit (CuO):**

a/ Thí nghiệm : (SGK)

b/Phương trình phản ứng : H2 (k) + CuO (r) ---> H2O (h) + Cu (r)

c/Kết luận : Ở nhiệt độ thích hợp , khí hidro không những kết hợp được với đơn chất oxi mà còn có thể kết hợp được với nguyên tố oxi trong một số oxit kim loại .Khí hidro có tính khử. Các phản ứng này đều tỏa nhiệt.

**III- Ứng dụng:** (SGK)

Làm bài tập : 1 , 2 , 3 , 4 , 5 trang 109.