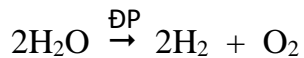


## Chủ đề: NƯỚC

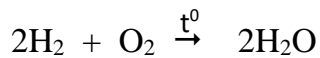
Các em xem bài giảng theo đường link sau: <https://www.youtube.com/watch?v=YV96ftGhqho>

### I. THÀNH PHẦN HÓA HỌC CỦA NƯỚC

#### 1. Sự phân hủy nước



#### 2. Sự tổng hợp nước



**Kết luận:** Nước là hợp chất tạo bởi 2 nguyên tố là hiđro và oxi. Chúng đã hóa hợp với nhau:

- Theo tỉ lệ thể tích là 2 phần khí hiđro và 1 phần khí oxi;
- Theo tỉ lệ khối lượng là 1 phần hiđro và 8 phần oxi.  
⇒ Công thức hóa học là:  $\text{H}_2\text{O}$

### II. TÍNH CHẤT CỦA NƯỚC

#### 1. Tính chất vật lý

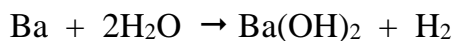
- Nước là chất lỏng không màu, không mùi, không vị;
- Sôi ở  $100^0\text{C}$ , đông đặc ở  $0^0\text{C}$ , khối lượng riêng  $1\text{g/ml}$  ( $4^0\text{C}$ )
- Có thể hòa tan nhiều chất rắn, lỏng, khí.

#### 2. Tính chất hóa học

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

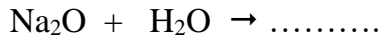
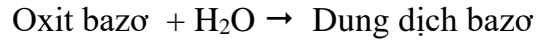


\* Dung dịch bazơ làm quỳ tím hóa xanh



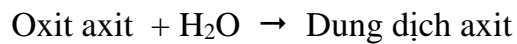
(Các em tương tự ví dụ để làm các phương trình còn lại)

b. Tác dụng với oxit bazơ ( $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Li}_2\text{O}$ )



(Các em tương tự ví dụ để làm các phương trình còn lại)

c. Tác dụng với oxit axit



\* Dung dịch axit làm quỳ tím hóa đỏ



(Các em xem lại bài Oxit để viết công thức của axit tương ứng với oxit axit)

### III. VAI TRÒ CỦA NƯỚC TRONG ĐỜI SỐNG VÀ SẢN XUẤT – CHỐNG Ô NHIỄM NGUỒN NƯỚC

(Đọc SGK/124)

#### **DẶN DÒ:**

- Các em chép phần lý thuyết vào vở
- Hoàn thành các phương trình hóa học trong phần ví dụ.