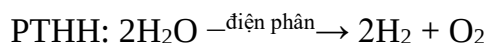


Bài 36: NƯỚC

1. Thành phần hóa học

a. Sự phân hủy nước

- Khi cho dòng điện một chiều đi qua nước, trên bề mặt hai điện cực sinh ra khí hydrogen và oxygen với tỉ lệ thể tích 2:1



b. Sự tổng hợp nước



c. Kết luận

Nước là hợp chất tạo bởi 2 nguyên tố oxygen và hydrogen. Chúng đã hóa hợp với nhau

Bằng thực nghiệm, người ta tìm được CTHH của nước là H_2O

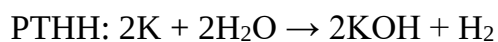
2. Tính chất

a. Tính chất vật lý

(SGK)

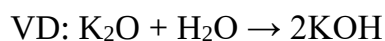
b. Tính chất hóa học

Tác dụng với kim loại: nước có thể tác dụng với một số kim loại ở nhiệt độ thường như Ca, Ba, K,...



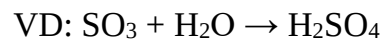
Tác dụng với một số basic oxide như CaO, K_2O ,... tạo ra base tương ứng Ca(OH)_2 , KOH,...

Dung dịch base làm quỳ tím chuyển xanh



Tác dụng với acidic oxide như SO_3 , P_2O_5 ,... tạo thành acid tương ứng H_2SO_4 , H_3PO_4 ,...

Dung dịch acid làm quỳ tím chuyển đỏ



3. Vai trò của nước và cách chống ô nhiễm nguồn nước:

(SGK)

Bài tập tự luyện

Bài 1: Hòa tan 21,3 gam P_2O_5 vào nước dư, thu được m gam H_3PO_4 . Tính m

Bài 2: Hòa tan V lít khí SO_3 (đkc) gam vào nước dư, thu được 49 gam H_2SO_4 .