

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 36:** Nước trang 125 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

Giải bài 1 trang 125 SGK Hoá 8

Dùng từ, cụm từ trong khung để điền vào chỗ trống trong các câu sau:

Oxit axit, oxit bazơ, nguyên tố, hiđro, oxi, kim loại

Nước là hợp chất tạo bởi hai ... là ... và ... Nước tác dụng với một số ... ở nhiệt độ thường và một số ... tạo ra bazơ; tác dụng với nhiều ... tạo ra axit.

Lời giải:

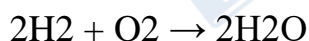
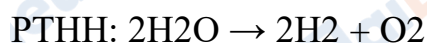
Nước là hợp chất tạo bởi hai nguyên tố là oxi và hiđro. Nước tác dụng với một số kim loại ở nhiệt độ thường và một số oxit bazơ tạo nên bazơ; tác dụng với oxit axit tạo ra axit.

Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 125

Bằng những phương pháp nào có thể chứng minh được thành phần định tính và định lượng của nước? Viết các phương trình hóa học xảy ra?

Lời giải:

Bằng phương pháp phân hủy nước bằng dòng điện hoặc tổng hợp nước (thực nghiệm) để chứng minh thành phần định tính và định lượng của nước



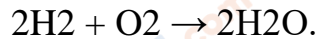
Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 125

Tính thể tích khí hiđro và oxi(đktc) cần tác dụng với nhau để tạo ra được 1,8g nước.

Lời giải:

$$n_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{1,8}{18} = 0,1 \text{ mol}$$

Phương trình phản ứng:



$$n_{\text{O}_2} = \frac{0,1}{2} = 0,05 \text{ mol}$$

$$V_{\text{O}_2} = 0,05 \cdot 22,4 = 1,1 \text{ (lit)}$$

$$n_{\text{H}_2} = n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,1 \text{ mol}$$

$$V_{\text{H}_2\text{O}} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ (lit)}$$

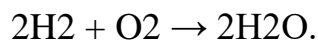
Giải bài 4 trang 125 SGK Hoá 8

Tính khối lượng nước ở trạng thái lỏng sẽ thu được khi đốt cháy hoàn toàn 112l khí hiđro (đktc) với oxi?

Lời giải:

$$n_{\text{H}_2} = \frac{112}{22,4} = 5 \text{ mol}$$

Phương trình phản ứng tổng hợp nước:



Theo pt: $n_{\text{H}_2\text{O}} = n_{\text{H}_2} = 5 \text{ mol}$.

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 5 \cdot 18 = 90 \text{ g}.$$

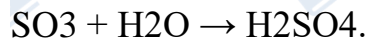
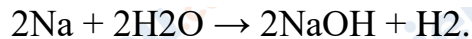
Khối lượng riêng của nước là 1g/ml thể tích nước lỏng thu được là 90ml.

Giải bài 5 Hoá 8 SGK trang 125

Viết phương trình các phản ứng hóa học tạo ra bazơ và axit. Làm thế nào để nhận biết được dung dịch axit và dung dịch bazơ?

Lời giải:

Phương trình các phản ứng tạo ra bazơ và axit:



* Nhận biết dung dịch axit:

- Quỳ tím hóa đỏ.

- Tác dụng với kim loại, muối cacbonat có khí bay lên.

* Nhận biết dung dịch bazơ:

- Quỳ tím hóa xanh.

- Phenolphthalein không màu chuyển sang màu hồng.

Giải bài 6 trang 125 SGK Hoá 8

Hãy kể tên những dẫn chứng về vai trò quan trọng của nước trong đời sống mà em nhìn thấy trực tiếp? Nêu những biện pháp chống ô nhiễm ở địa phương em?

Lời giải:

Vai trò: Nước hòa tan nhiều chất dinh dưỡng cần thiết cho cơ thể sống. Nước cũng tham gia vào nhiều quá trình hóa học quan trọng trong cơ thể người và động vật. Nước rất cần thiết cho đời sống hàng ngày, sản xuất nông nghiệp, công nghiệp, xây dựng, giao thông vận tải ...

Biện pháp chống ô nhiễm: Không xả rác ra nguồn nước. Phải xử lí nước thải sinh hoạt và nước thải công nghiệp khi cho nước thải chảy vào hồ, sông, biển...

CLICK NGAY vào **TÀI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 36: Nước** trang 125 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.