

NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HÓA HỌC – LỚP 8

(Thời gian từ 27/4/2020 đến 2/5/2020)

Bài 31: Tính chất - Ứng dụng của hidro ; SGK trang .

Mục III. Khuyến khích học sinh tự đọc.

Bài 33: Điều chế hidro – Phản ứng thế

Bài 34: Luyện tập

Bài 31, 33, 34 được tích hợp thành một chủ đề Hidro gồm 2 tiết:

Tiết 1: Tính chất của hidro.

Tiết 2: Điều chế hidro. Phản ứng thế. Luyện tập

I. CÂU HỎI ÔN TẬP: (tiết 2)

Câu 1: Nêu phương pháp để điều chế hidro trong phòng thí nghiệm. Cách thu khí hidro.

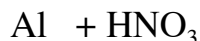
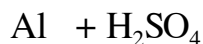
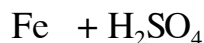
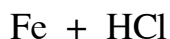
Câu 2 : Khái niệm phản ứng thế.

II. KIẾN THỨC TRỌNG TÂM (tiết 2)

- Học sinh biết cách điều chế hidro trong phòng thí nghiệm (Nguyên liệu, phương pháp, cách thu).
- Hiểu được khái niệm phản ứng thế.
- Rèn luyện kỹ năng viết PTHH. Rèn luyện kỹ năng làm các bài toán tính toán theo PTHH

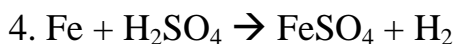
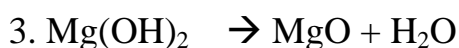
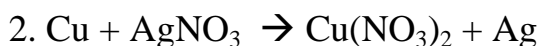
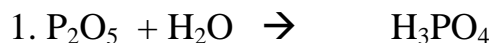
III. BÀI TẬP VẬN DỤNG (tiết 2)

Câu 1: Viết PTHH sau:



Lưu ý : Trong các phản ứng trên Fe thể hiện hóa trị II .

Câu 2: Hoàn thành các phản ứng sau và cho biết các phản ứng thuộc loại phản ứng gì?



Câu 3: Viết PTHH điều chế H_2 từ kẽm và dung dịch axit H_2SO_4 . Tính thể tích khí H_2 thu được ở ĐKTC khi cho 13g kẽm tác dụng với dd H_2SO_4 đó.

Câu 4: Hoà tan hoàn toàn 7,2g một kim loại (A) hóa trị II bằng dung dịch HCl, thu được 6,72 lit H_2 (đktc). Kim loại A là:

A. Mg

B. Fe

C. Zn

D. Ca