

GIÁO ÁN MÔN HÓA HỌC LỚP 8**Bài 25: SỰ OXI HÓA. PHẢN ỨNG HÓA HỢP.****ỨNG DỤNG CỦA OXI****I. MỤC TIÊU****1. Kiến thức:**

Học sinh biết:

- Sự oxi hóa 1 chất là sự tác dụng của oxi với chất đó. Biết dẫn ra được những ví dụ để minh họa.
- Phản ứng hóa hợp là phản ứng trong đó có 1 chất mới được tạo thành từ 2 hay nhiều chất ban đầu.
- Oxi có 2 ứng dụng quan trọng: hô hấp của người và động vật; dùng để đốt nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.

2. Kỹ năng:

Rèn cho học sinh:

- Kỹ năng viết phương trình hóa học tạo ra oxit.
- Kỹ năng so sánh, tổng hợp và hoạt động nhóm.

II. CHUẨN BỊ:**1. Giáo viên :**

Tranh vẽ ứng dụng của oxi SGK/ 88

2. Học sinh:

- Học bài 24.
- Đọc bài 25 SGK / 85, 86.

III. HOẠT ĐỘNG DẠY – HỌC**1. Ổn định lớp**

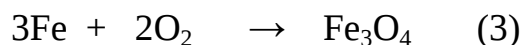
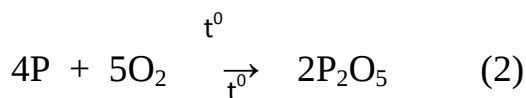
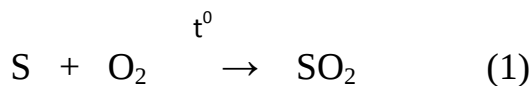
- GV kiểm tra sĩ số vệ sinh lớp.

2. Kiểm tra bài cũ

- Hãy trình bày những tính chất hóa học của O_2 ? Viết phương trình phản ứng minh họa?

- Hãy nêu kết luận về tính chất hóa học của oxi.

Đáp án : Viết các phương trình phản ứng:



3. Vào bài mới

Khí oxi rất có vai trò trong đời sống hàng ngày cho con người và sinh vật khác. Như vậy oxi có ứng dụng gì? Sự oxi hóa như thế nào? Thế nào phản ứng hóa hợp? Để hiểu rõ hơn tiết học này các em sẽ tìm hiểu.

Hoạt động của giáo viên	Hoạt động của học sinh	Nội dung
-------------------------	------------------------	----------

Hoạt động 1: Tìm hiểu về sự oxi hóa.

- Hãy quan sát các phản ứng hóa học đã có ở trên bảng (phần kiểm tra bài cũ) → Em hãy cho biết các phản ứng trên có đặc điểm gì giống nhau? - Các phản ứng trên đều có sự tác dụng của 1 chất khác với oxi, gọi là sự oxi hóa. Vậy sự oxi hóa 1 chất là	- Trong các phản ứng trên đều có chất tham gia phản ứng là oxi. - Sự oxi hóa 1 chất là sự tác dụng của chất đó (có thể là đơn chất hay hợp chất) với oxi.	I. Sự oxi hóa: - Là sự tác dụng của oxi với 1 chất. - Ví dụ : Fe_2O_3. (Sự oxy hóa là sự
---	---	--

gì? - Các em hãy lấy ví dụ về sự oxi hóa xảy ra trong đời sống hàng ngày? Sự oxy hóa là sự nhường electron... Yêu cầu HS nhận xét số lượng các chất tham gia và sản phẩm của các phản ứng hóa học.	- HS suy nghĩ và nêu ví dụ. PUHH Chất t.gia S.phẩm (1) 2 1 (2) 2 1 (3) 2 1	nhường electron)
---	---	------------------

Hoạt động 2: Tìm hiểu phản ứng hóa hợp.

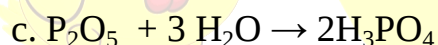
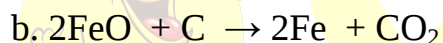
- Học 1,2,3 và hoàn thành bảng SGK/ 85. - Các phản ứng trong bảng trên có đặc điểm gì giống nhau? → Những phản ứng trên được gọi là phản ứng hóa hợp. Vậy theo em thế nào là phản ứng hóa hợp ? - Các phản ứng trên xảy ra ở điều kiện nào ? → Khi phản ứng xảy ra tỏa nhiệt rất mạnh, còn gọi là phản ứng tỏa nhiệt. - Theo em phản ứng (4) có phải là phản ứng hóa hợp không ? Vì sao ? - Yêu cầu HS làm bài tập 2 SGK/ 87	- Hoàn thành bảng. - Các phản ứng trên đều có 1 chất được tạo thành sau phản ứng. - Phản ứng hóa hợp là phản ứng hóa học trong đó có 1 chất mới được tạo thành từ 2 hay nhiều chất ban đầu. - Các phản ứng trên xảy ra khi ở nhiệt độ cao. - Phản ứng (4) không phải là phản ứng hóa hợp vì có 2 chất được thành sau phản ứng. - HS thảo luận nhóm để hoàn thành bài tập 2 SGK/ 87.	II. Phản ứng hóa hợp: - Là phản ứng hóa học trong đó có 1 chất mới được tạo thành từ 2 hay nhiều chất ban đầu. Ví dụ : $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
--	--	--

Hoạt động 3: Tìm hiểu ứng dụng của oxi.

- Dựa trên những hiểu biết và những kiến thức đã học được, em hãy nêu những ứng dụng của oxi mà em biết? - Yêu cầu HS quan sát hình 4.4 SGK/ 88 → Em hãy kể những ứng dụng của oxi mà em thấy trong đời sống?	- Oxi cần cho hô hấp của người và động vật. - Oxi dùng để hàn cắt kim loại . - Oxi dùng để đốt nhiên liệu. - Oxi dùng để sản xuất gang thép.	III. Ứng dụng: Khí oxi cần cho: - Sự hô hấp của người và động vật. - Sự đốt nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.
--	---	--

IV. Củng cố

- Gv ra bài tập để củng cố bài học cho hs.
- Trong các phản ứng hóa học sau, phản ứng nào là phản ứng hóa hợp? Vì sao?



Đáp án: a, c, e, g.

V. DẶN DÒ

- Học bài.
- Làm bài tập 1,3,4,5 SGK/87
- Đọc bài 26: oxit

VI. RÚT KINH NGHIỆM:

.....

.....