

Thời gian học: Tuần lễ từ 30/3 đến 04/4/2020:

ÔN TẬP 2 TUẦN ĐẦU HỌC KÌ II - Hóa Học Lớp 8

A. MỤC TIÊU:

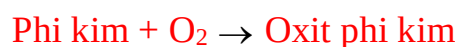
- củng cố kiến thức cho học sinh, ôn tập kiến thức trọng tâm từ đầu học kỳ 2 cho đến khi học sinh nghỉ tết và nghỉ phòng chống dịch.
- Rèn luyện kỹ năng làm bài tập.
- Vận dụng kiến thức đã học vào thực tiễn cuộc sống, giải thích các hiện tượng trong tự nhiên .

B. NỘI DUNG:

I/ TÍNH CHẤT CỦA OXI VÀ ỨNG DỤNG :

* **Học sinh ôn lại** các tính chất cơ bản của oxi (**Tính chất hóa học**):

1/Tác dụng với phi kim:



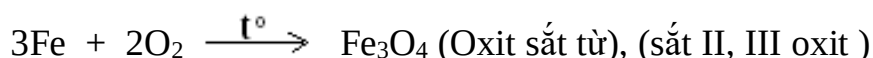
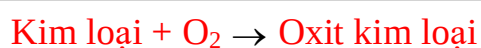
a/ Tác dụng với S:

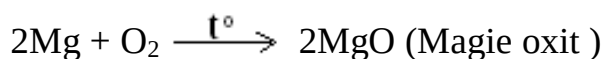


b/ Tác dụng với P:



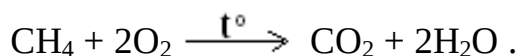
2/Tác dụng với kim loại :





3/ Tác dụng với hợp chất :

Khí metan CH_4 cháy trong không khí do tác dụng với khí oxi tạo ra CO_2 và nước .

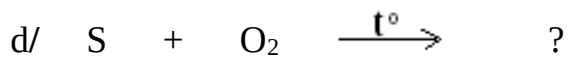
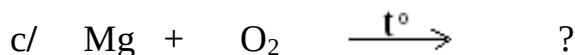
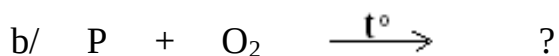
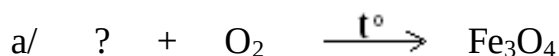


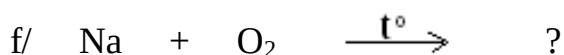
KẾT LUẬN: Oxi là 1 trong những đơn chất rất hoạt động, đặc biệt ở nhiệt độ cao, oxi dễ dàng tham gia phản ứng với nhiều phi kim, nhiều kim loại, nhiều hợp chất. Trong hợp chất oxi có hoá trị **II**.

* **Học sinh ôn lại:** Tính chất vật lý. Sự oxi hoá. Phản ứng hoá hợp. Ứng dụng của oxi, cần cho sự hô hấp và cần cho sự đốt cháy nhiên liệu (**Nguồn tài liệu: SGK lớp 8, tập học của học sinh**).

II/ BÀI TẬP 1 :

Câu 1: Bổ túc và cân bằng các phương trình hóa học sau:





Câu 2: “ Việc đầu tiên nên làm đối với Lính cứu hỏa, dập lửa ở cây xăng là dùng cát, bột khí ngăn cách cháy, còn dùng nước bơm thẳng vào bồn xăng đang cháy vô hình chung tạo cho xăng cháy lan mạnh hơn, mang nước dập lửa cháy xăng thì như kiểu lửa đang cháy đổ dầu thêm vào”. *Theo báo kienthuc.net.vn*

Em hãy giải thích tại sao đối với đám cháy xăng dầu, chúng ta không thể dùng nước để dập lửa mà phải dùng cát hoặc bột khí?

III/ OXIT

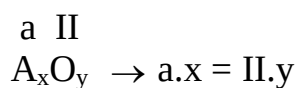
1/ Định nghĩa :

Oxit là hợp chất của 2 nguyên tố, trong đó có 1 nguyên tố là oxi.

Ví dụ: CuO, CO₂

2/ Công thức:

Công thức tổng quát của oxit



Na₂O, CaO, Fe₂O₃, CO₂, P₂O₅.

3/ Phân loại: Có 2 loại oxit

a/ Oxit axit: Thường là oxit phi kim và tương ứng với 1 axit.

CO₂ tương ứng với H₂CO₃

SO₃ tương ứng với H₂SO₄

P_2O_5 tương ứng với H_3PO_4

b/ Oxit bazơ: Thường là oxit của kim loại và tương ứng với 1 bazơ.

Na_2O tương ứng với $NaOH$

CaO tương ứng với $Ca(OH)_2$

FeO tương ứng với $Fe(OH)_2$

4/Cách đọc tên:

a/ Tên oxit bazơ: Tên nguyên tố (hóa trị) + oxit.

Na_2O : Natri oxit.

CaO : Canxi oxit.

FeO : Sắt (II) oxit

Fe_2O_3 : Sắt (III) oxit

b/ Tên oxit axit: Tên nguyên tố + tiền tố + oxit

CO_2 : Cacbon đioxit

SO_2 : Lưu huỳnh đioxit

SO_3 : Lưu huỳnh trioxit

P_2O_5 : Điphotpho pentaoxit.

(Nguồn tài liệu: SGK lớp 8, tập học của học sinh)

IV/ BÀI TẬP 2:

Điền vào chỗ trống trong bảng sau:

Công thức phân tử	Tên gọi	Loại hợp chất
?	Cacbon đi oxit	?
FeO	?	Oxit bazơ
Na ₂ O	?	?
?	Magie oxit	?
SO ₃	?	?

C. Củng cố và Dặn dò:

- Các em học lại cho **thuộc kỹ** I, III → sẽ **làm tốt bài tập** II, IV và các em sẽ **học tốt** các phần kiến thức tiếp theo.
- Các em làm bài tập II, IV → đăng nhập vào trang Google classroom và dùng mã số, để học và tương tác với GVBM như đã học tuần trước (trong Google classroom có phần phản hồi của học sinh cho GVBM, có thời hạn nộp bài...)
- Nếu không tham gia được google classroom, các em có thể gửi hình của bài làm qua zalo của các thầy cô bộ môn:
 - + Thầy Danh: 0908486652
 - + Thầy Khánh: 0909988258
 - + Cô Liên Châu: 0909765699
 - + Cô Nhung: 0963672730
- **Hạn chót** nộp bài là **thứ 5 ngày 2/4/2020**, các em cố gắng làm sớm và nộp đúng hạn nhé.

Chúc các em khỏe mạnh và ôn bài tốt .