



HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI 1,2,3, 4,5 TRANG 91 SGK HÓA 8: OXIT

Lý thuyết và giải bài 1,2,3, 4,5 trang 91 SGK Hóa 8: Oxit

A. Lý thuyết: Oxit

1. Định nghĩa : Oxit là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi.

2. Phân loại : oxit gồm hai loại chính : Oxit bazơ và oxit axit.

3. Công thức cấu tạo và cách gọi tên :

Công thức M_xO_y ; mối quan hệ hóa trị II . $y = n . x$

Tên oxit : tên nguyên tố + oxit.

B. Hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa 8 trang 91: Oxit

Bài 1. (SGK Hóa 8 trang 91)

Chọn các cụm từ thích hợp trong khung, điền vào chỗ trống trong các câu sau đây:

[nguyên tố; oxit; hợp chất; oxit; hai]

Oxit là của nguyên tố, trong đó có một là Tên của oxit là tên cộng với từ

Giải bài 1:

Oxit là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi. Tên của oxit nguyên tố là tên nguyên tố cộng với từ oxit.

Bài 2. (SGK Hóa 8 trang 91)

a) Lập công thức hóa học của một loại oxit của photpho, biết rằng hóa trị của photpho là V.

b) Lập công thức hóa học của crom (III) oxit.

Giải bài 2:

Công thức hóa học :



- a. Oxit photpho : P_2O_5
- b. Crom (III) oxit : Cr_2O_3

Bài 3. (SGK Hóa 8 trang 91)

- a) Hãy viết công thức hóa học của hai oxit axit và hai oxit bazơ.
- b) Nhận xét về thành phần cấu tạo của các oxit đó.
- c) Chỉ ra cách gọi tên của mỗi oxit đó.

Giải bài 3:

- a) Oxit axit : SO_2 ; CO_2 ;
+ Oxit bazơ : CuO ; Fe_2O_3
- b) Oxit lưu huỳnh SO_2 có hai nguyên tử oxi liên kết với một nguyên tử lưu huỳnh.
+ Oxit cacbon CO_2 có 2 nguyên tử oxi liên kết với 1 nguyên tử cacbon.
+ Oxit đồng CuO gồm một nguyên tử đồng liên kết với một nguyên tử oxi.
+ Oxit sắt gồm hai nguyên tử sắt liên kết với ba nguyên tử oxi.
- c) Tên của oxit là tên nguyên tố cộng với oxit
 - Nếu kim loại có nhiều hóa trị :
Tên của oxit bazơ : tên kim loại (kèm theo hóa trị) + oxit.
 - Nếu phi kim có nhiều hóa trị :
Tên oxit axit : tên phi kim + oxit
(Có tiền tố chỉ số (có tiền tố số nguyên tử phi kim) nguyên tử oxi)
 SO_2 : lưu huỳnh đi oxit (khí sunfurơ)
 CO_2 : Cacbon đioxit (khí cacbonic)
 CuO : Đồng (II) oxit



Fe_2O_3 : Sắt (III) oxit.

Bài 4. (SGK Hóa 8 trang 91)

Cho các oxit có công thức hóa học sau :

a) SO_3 ; b) N_2O_5 ; c) CO_2 ;

d) Fe_2O_3 e) CuO ; g) CaO .

Những chất nào thuộc oxit bazơ ? những chất nào thuộc loại oxit axit ?

Giải bài 4:

+ Oxit bazơ : Fe_2O_3 , CuO , CaO ;

+ Oxit axit : SO_2 , N_2O_5 , CO_2 ;

Bài 5. (SGK Hóa 8 trang 91)

Một số chất có công thức hóa học sau :

Na_2O , NaO , CaCO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, HCl , CaO , Ca_2O , FeO .

Hãy chỉ ra những công thức hóa học viết sai.

Giải bài 5:

Công thức viết sai : NaO , Ca_2O .



Website **Hoc247.vn** cung cấp một môi trường **học trực tuyến** sinh động, nhiều **tiện ích thông minh**, nội dung bài giảng được biên soạn công phu và giảng dạy bởi những **giáo viên nhiều năm kinh nghiệm, giỏi về kiến thức chuyên môn lẫn kỹ năng sư phạm** đến từ các trường Đại học và các trường chuyên danh tiếng.

I. Luyện Thi Online

Học mọi lúc, mọi nơi, mọi thiết bị – Tiết kiệm 90%

- Luyện thi ĐH, THPT QG với đội ngũ **GV Giỏi, Kinh nghiệm** từ các Trường ĐH và THPT danh tiếng.
- **H2** khóa **nền tảng kiến thức** luyện thi 6 môn: Toán, Ngữ Văn, Tiếng Anh, Vật Lý, Hóa Học và Sinh Học.
- **H99** khóa **kỹ năng làm bài và luyện đề** thi thử: Toán, Tiếng Anh, Tự Nhiên, Ngữ Văn+ Xã Hội.

II. Lớp Học Ảo VCLASS

Học Online như Học ở lớp Offline

- Mang lớp học **đến tận nhà**, phụ huynh không phải **đưa đón con** và có thể học cùng con.
- Lớp học qua mạng, **tương tác trực tiếp** với giáo viên, huấn luyện viên.
- Học phí **tiết kiệm**, lịch học **linh hoạt**, thoải mái lựa chọn.
- Mỗi lớp **chỉ từ 5 đến 10 HS** giúp tương tác dễ dàng, được hỗ trợ kịp thời và đảm bảo chất lượng học tập.

Các chương trình VCLASS:

- **Bồi dưỡng HSG Toán**: Bồi dưỡng 6 phân môn **Đại Số, Số Học, Giải Tích, Hình Học** và **Tổ Hợp** dành cho học sinh các khối lớp 10, 11, 12. Đội ngũ Giảng Viên giàu kinh nghiệm: *TS. Lê Bá Khánh Trình, TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Lưu Bá Thắng, Thầy Lê Phúc Lữ, Thầy Võ Quốc Bá Cẩn* cùng đội HLV đạt thành tích cao HSG Quốc Gia.
- **Luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán**: Ôn thi **HSG lớp 9** và **luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán** các trường *PTNK, Chuyên HCM (LHP-TĐN-NTH-GĐ), Chuyên Phan Bội Châu Nghệ An* và các trường Chuyên khác cùng *TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Trịnh Thanh Đèo* và *Thầy Nguyễn Đức Tấn*.
- **Học Toán Nâng Cao/Toán Chuyên/Toán Tiếng Anh**: Cung cấp chương trình VClass Toán Nâng Cao, Toán Chuyên và Toán Tiếng Anh dành cho các em HS THCS lớp 6, 7, 8, 9.

III. Uber Toán Học

Học Toán Gia Sư 1 Kèm 1 Online

- Gia sư Toán giỏi đến từ ĐHSP, KHTN, BK, Ngoại Thương, Du học Sinh, Giáo viên Toán và Giảng viên ĐH. Day kèm Toán mọi cấp độ từ Tiểu học đến ĐH hay các chương trình Toán Tiếng Anh, Tú tài quốc tế IB,...
- Học sinh có thể lựa chọn bất kỳ GV nào mình yêu thích, có thành tích, chuyên môn giỏi và phù hợp nhất.
- Nguồn học liệu có kiểm duyệt giúp HS và PH có thể đánh giá năng lực khách quan qua các bài kiểm tra độc lập.
- Tiết kiệm chi phí và thời gian học linh động hơn giải pháp mời gia sư đến nhà.