



HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI 1,2,3, 4,5,6 TRANG 130 SGK HÓA 8:

OXIT – BAZƠ – MUỐI

Lý thuyết và giải bài 1,2,3, 4,5,6 trang 130 SGK Hóa 8: Oxit – Bazơ – Muối

A. Lý thuyết: Oxit – Bazơ – Muối

1. Phân tử gồm có một hay nhiều nguyên tử hidro liên kết với axit, các nguyên tử hidro này có thể thay thế bằng kim loại.

Ví dụ: HCl: axit clohidric

2. Phân tử bazơ có một nguyên tử kim loại liên kết với một hay nhiều nhóm hidroxit (-OH)

Ví dụ: NaOH – Natri hidroxit

3. Phân tử muối gồm có một hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với gốc axit.

Ví dụ: NaCl – Natriclorua

B. Hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa 8 trang 130: Oxit – Bazơ – Muối

Bài 1. (SGK Hóa 8 trang 130)

Hãy chép vào vở bài tập các câu sau đây và thêm vào chỗ trống những từ thích hợp:

Axit là hợp chất mà phân tử gồm một hay nhiềuliên kết với Các nguyên tử hidro này có thể thay thế bằng..... Bazơ là hợp chất mà phân tử có một.....liên kết với một hay nhiều nhóm.....

Giải bài 1:

Axit là hợp chất mà phân tử gồm một hay nhiều nguyên tử hidro liên kết với gốc axit. Bazơ là hợp chất mà phân tử có một nguyên tử kim loại liên kết với một hay nhiều nhóm hidroxit-OH

**Bài 2. (SGK Hóa 8 trang 130)**

Hãy viết công thức hóa học của các axit cho dưới đây và cho biết tên của chúng:

-Cl, $=\text{SO}_3$, $=\text{SO}_4$, $-\text{HSO}_4$, $=\text{CO}_3$, PO_4 , $=\text{S}$, $-\text{Br}$, $-\text{NO}_3$

Giải bài 2:

Công thức hóa học:

- + HCl (axit clohidric);
- + H_2SO_3 (axit sunfuro);
- + H_2SO_4 (axit sunfuric);
- + NaHSO_4 (natri hiđrosunfat);
- + H_2CO_3 (axit cacbonic);
- + H_3PO_4 (axit phosphoric)
- + H_2S (axit sunfurhidric)
- + HBr (axit bromhidric)
- + HNO_3 (axit nitric)

Bài 3. (SGK Hóa 8 trang 130)

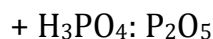
Hãy viết công thức hóa học của những oxit axit tương ứng với những axit sau:

H_2SO_4 , H_2SO_3 , H_2CO_3 , HNO_3 , H_3PO_4 .

Giải bài 3:

Công thức hóa học của những oxit axit tương ứng với những axit:

- + H_2SO_4 : SO_2
- + H_2SO_3 : SO_2
- + H_2CO_3 : CO_2
- + HNO_3 : N_2O_5



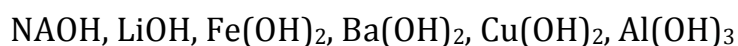
Bài 4. (SGK Hóa 8 trang 130)

Viết công thức hóa học của bazơ tương ứng với các oxit sau đây:



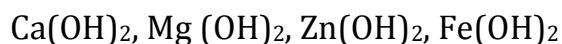
Giải bài 4:

Công thức hóa học của bazơ tương ứng với các oxit trên lần lượt là:



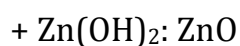
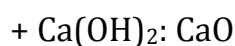
Bài 5. (SGK Hóa 8 trang 130)

Viết công thức hóa học của oxit tương ứng với các bazơ sau đây:



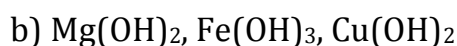
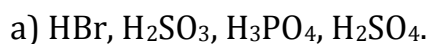
Giải bài 5:

Công thức hóa học của oxit tương ứng với các bazơ:



Bài 6. (SGK Hóa 8 trang 130)

Đọc tên của những chất có công thức hóa học ghi dưới đây:



**Giải bài 6:**

a. HBr (axit bromhiđric); H_2SO_3 (axit sunfuro); H_3PO_4 (axit photphoric); H_2SO_4 (axit sunfuric)

b. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ (magie hiđroxit); $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (sắt III hiđroxit); $\text{Cu}(\text{OH})_2$ (đồng II hiđroxit)

c. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ (Bari nitrat) ; $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (nhôm sunfat); Na_2SO_3 (natri sunfit); ZnS (kẽm sunfua); Na_2HPO_4 (natri hiđrophotphat); NaH_2PO_4 (natri đihidrophotphat)



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.