



HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI 1,2,3,4,5 TRANG 131,132 SGK HÓA 8:

BÀI LUYỆN TẬP 7 (ÔN TẬP CHƯƠNG 5)

Lý thuyết và giải bài 1 trang 131; bài 2,3,4,5 trang 132 SGK Hóa 8: Bài luyện tập 7 (Ôn tập chương 5)

A. Lý thuyết: Bài luyện tập 7 (Ôn tập chương 5)

1. phần hóa học của nước.

2. Nước tác dụng với một số kim loại ở nhiệt độ thường (như Na, K, Ca...) tạo thành bazơ tan và hidro; tác dụng với một số oxit kim loại tạo thành bazơ tan như NaOH, KOH, Ca(OH)₂; tác dụng với một số oxit phi kim tạo ra axit như H₂SO₄, H₂SO₃

3. Axit là hợp chất mà phân tử gồm có 1 hay nhiều nguyên tử hidro liên kết với gốc axit.

Công thức hóa học của axit gồm H và gốc axit.

4. Bazơ là hợp chất mà phân tử có một nguyên tử kim loại liên kết với một hay nhiều nhóm hidroxit (-OH)

Công thức hóa học của bazơ gồm 1 nguyên tử kim loại và một số nhóm OH. Tên bazơ = tên kim loại (thêm hóa trị nếu kim loại có nhiều hóa trị) + hidroxit

5. Muối là hợp chất gồm có nguyên tử kim loại liên kết với gốc axit. Tên muối = tên kim loại (thêm hóa trị nếu kim loại có nhiều hóa trị) + tên gốc axit.

B. Hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa 8 trang 131,132: Bài luyện tập 7 (Ôn tập chương 5)

Bài 1. (SGK Hóa 8 trang 131)

Tương tự như natri, các kim loại kali K và canxi Ca cũng tác dụng được với nước tạo thành bazơ tan và giải phóng hidro.

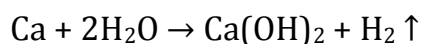
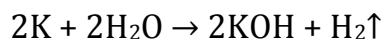
a) Hãy viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra.

b) Các phản ứng hóa học trên thuộc loại phản ứng hóa học nào?

Giải bài 1:



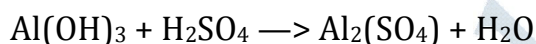
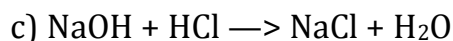
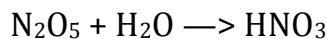
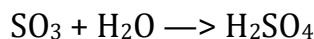
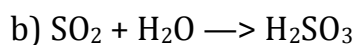
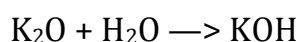
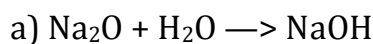
a) Phương trình phản ứng:



b) Phản ứng hóa học trên thuộc loại phản ứng thế.

Bài 2. (SGK Hóa 8 trang 132)

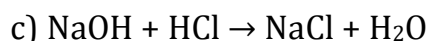
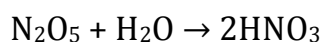
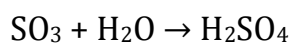
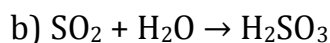
Hãy lập các phương trình hóa học của phản ứng có sơ đồ sau đây:

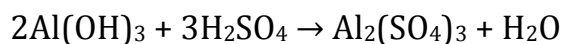


d) Chỉ ra sản phẩm ở a,b,c thuộc loại hợp chất nào? Nguyên nhân dẫn đến sự khác nhau về loại hợp chất của các sản phẩm ở đây a) b) ?

e) Gọi tên các sản phẩm

Giải bài 2:





d) Loại chất tạo ra ở câu a gồm NaOH, KOH là bazơ kiềm; loại chất tạo ra ở câu b gồm H_2SO_3 , H_2SO_4 , H_2SO_4 là axit, loại chất tạo ra ở câu c gồm NaCl, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ là muối.

Sự khác nhau giữa câu a và câu b là oxit của kim loại Na_2O , K_2O tác dụng với nước tạo thành bazơ, còn oxit của phi kim SO_2 , SO_3 , N_2O_5 tác dụng với nước tạo thành axit.

Bài 3. (SGK Hóa 8 trang 132)

Viết công thức hóa học của những muối có tên gọi dưới đây:

Đồng (II) clorua, kẽm sunfat, sắt (III) sunfat, magie hiđrocacbonat, natri hiđrophotphat, natri đihidrophotphat.

Giải bài 3:

Đồng (II) clorua: CuCl_2

Kẽm sunfat: ZnSO_4

Sắt (III) sunfat: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

Magie hiđrocacbonat : $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

Natri hiđrophotphat: Na_2PO_4

Natri đihidrophotphat: NaH_2PO_4

Bài 4. (SGK Hóa 8 trang 132)

Cho biết khối lượng mol của một oxit của kim loại là 160 g/mol, thành phần về khối lượng của kim loại trong oxit đó là 70. Lập công thức hóa học của oxit. Gọi tên oxit đó.

Giải bài 4:

Khối lượng của kim loại có trong oxit kim loại:

$$M_{\text{KL}} = 112 \text{ g}$$

Khối lượng nguyên tố oxi: $m_{\text{O}} = 160 - 112 = 48\text{g}$



Đặt công thức hóa học của oxit kim loại là M_xO_y , ta có:

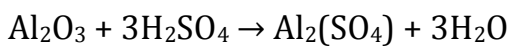
$M_{KL} \cdot x = 112 \Rightarrow$ nếu $x = 2$ thì $M = 56$. Vậy M là Fe

$16y = 48 \Rightarrow y = 3$

Vậy CTHH: Fe_2O_3 , đó là sắt (III) oxit

Bài 5. (SGK Hóa 8 trang 132)

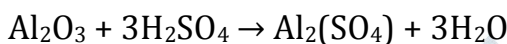
Nhôm oxit tác dụng với axit sunfuric theo phương trình hóa học như sau:



Tính khối lượng muối nhôm sunfat được tạo thành nếu đã sử dụng 49 gam axit sunfuric nguyên chất tác dụng với 60 gam nhôm oxit. Sau phản ứng, chất nào còn dư? Khối lượng dư của chất đó là bao nhiêu?

Giải bài 5:

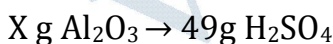
Phương trình phản ứng hóa học:



$$102 \text{ g } 3 \cdot 98 = 294 \text{ g}$$

Theo phương trình phản ứng ta thấy, khối lượng axit sunfuric nguyên chất tiêu thụ lớn gấp hơn hai lần khối lượng oxit. Vì vậy, 49 gam H_2SO_4 nguyên chất sẽ tác dụng với lượng nhôm (III) oxit nhỏ hơn 60gam

Vật chất Al_2O_3 sẽ còn dư và axit sunfuric phản ứng hết.



$$\text{Lượng chất } Al_2O_3 \text{ còn dư là: } 60 - x = 60 - \frac{102 \cdot 49}{294} = 43 \text{ g}$$



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.