



HƯỚNG DẪN BÀI LUYỆN TẬP 2 CHƯƠNG 1 HÓA 8:

BÀI 1,2,3,4 TRANG 41 SGK

Hướng dẫn các em giải Bài luyện tập 2 chương 1 hóa 8: Bài 1,2,3,4 trang 41 SGK.

Trước khi làm bài tập các em cần ôn lại lý thuyết sau:

I. Kiến thức cần nhớ

1. Chất được biểu diễn bằng công thức hóa học

a) Đơn chất được cấu tạo từ một nguyên tố bao gồm kim loại hoặc phi kim.

Ví dụ: S, Fe, Cu, C, ...

b) Hợp chất cấu tạo từ hai nguyên tố hóa học trở lên.

Ví dụ: H_2O , Fe_2O_3 ...

2. Hóa trị: là con số biểu thị khả năng liên kết của nguyên tử cũng như nhóm nguyên tử. Hóa trị của một nguyên tố (hay nguyên tử) được xác định trên cơ sở lấy hóa trị của H làm đơn vị và của O làm hai đơn vị.

II. Giải bài tập trong sách giáo khoa trang 41 SGK hóa học lớp 8

Bài 1. (Trang 41 chương 1 hóa lớp 8)

Hãy tính hóa trị của đồng Cu, photpho P, silic Si và sắt Fe trong các công thức hóa học sau:

$Cu(OH)_2$, PCl_5 , SiO_2 , $Fe(NO_3)_3$.

Hướng dẫn giải bài 1:

Ta có: nhóm (OH), (NO_3) và Cl đều hóa trị I.

- $Cu(OH)_2$: $1.a = 2.I$ à Cu hóa trị II.

- PCl_5 : $1.a = 5.I$ à P hóa trị V.

- SiO_2 : $1.a = 2.II$ à Si hóa trị IV.

- $Fe(NO_3)_3$: $1.a = 3.I$ à Fe hóa trị III.



Bài 2. (Trang 41 chương 1 hóa lớp 8)

Cho biết nhóm công thức hóa học hợp chất của nguyên tố X với O và hợp chất của nguyên tố Y với H như sau (X,Y là những nguyên tố nào đó) : XO, YH₃. Hãy chọn công thức hóa học nào cho phù hợp của X với Y trong số các công thức cho sau đây:

XY₃ (a) , X₃Y (b) , X₂Y₃ (c) , X₃Y₂ (d), XY (e).

Hướng dẫn giải:

Công thức hóa học hợp chất của nguyên tố XO và YH₃, với O hóa trị II, và H hóa trị I.

⇒ X có hóa trị II và Y có hóa trị III

Vậy, công thức hóa học đúng nhất cho hợp chất X và Y là X₃Y₂.

Vậy, công thức d đúng nhất.

Bài 3. (Trang 41 chương 1 hóa lớp 8)

Theo hóa trị của sắt trong hợp chất có công thức hóa học là Fe₂O₃, hãy chọn công thức hóa học đúng trong số các công thức hợp chất có phân tử gồm Fe liên kết với (SO₄) sau:

FeSO₄ (a) ; Fe₂SO₄ (b) ; Fe₂(SO₄)₂ (c) ; Fe₂(SO₄)₃ (d) ; Fe₃(SO₄)₂

Hướng dẫn giải bài 3:

Ta có: Với Fe₂O₃ mà O hóa trị II à Fe hóa trị III

Vậy, công thức hóa trị đúng hợp chất có phân tử gồm Fe liên kết với (SO₄) hóa trị II là Fe₂(SO₄)₃.

Vậy công thức d là đúng.

Bài 4. (Trang 41 chương 1 hóa lớp 8)

Lập công thức hóa học và tính phân tử khối của hợp chất có phân tử gồm K(I), bari Ba(II), Al(III) lần lượt liên kết với:



a) Cl.

b) Nhóm (SO₄).

Hướng dẫn giải bài 4:

a) CTHH : KCl, BaCl₂, AlCl₃;

Phân tử khối KCl = 39 + 35,5 = 74,5 đvC;

Phân tử khối BaCl₂ = 137 + 71 = 208 đvC;

Phân tử khối AlCl₃ = 27 + 35,5.3 = 133,5 đvC.

b) CTHH: K₂SO₄ ; BaSO₄; Al₂(SO₄)₃;

Phân tử khối K₂SO₄ = 39.2 + 32 + 16.4 = 174 đvC;

Phân tử khối BaSO₄ = 137 + 32 + 16.4 = 233 đvC;

Phân tử khối Al₂(SO₄)₃ = 27.2 + (32 + 16.4) .3 = 342 đvC.



Vững vàng nền tảng, Khai sáng tương lai

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 Áo 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.