

PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC

(dành cho học sinh không tham gia trực tuyến)

Môn: HÓA 8 - Tuần 07

NỘI DUNG	TUẦN 7
Tên bài học/ chủ đề:	HÓA TRỊ
Khối lớp	Khối 8
Hoạt động 1: Hs đọc SGK trang 35,36,37 Và ghi bài	HÓA TRỊ <u>1. Cách xác định</u> - Hóa trị của nguyên tố (hay nhóm nguyên tử) là con số biểu thị khả năng liên kết của nguyên tử (hay nhóm nguyên tử) - Quy ước : hóa trị của H là I, của O là II <u>2. Quy tắc hóa trị:</u> $\begin{matrix} a & b \\ A_x & B_y \end{matrix}$ với x, y: chỉ số; a, b: hóa trị của nguyên tố A, B Theo quy tắc hóa trị: $x \cdot a = y \cdot b$ <u>3. Vận dụng</u> a. Tính hóa trị của một nguyên tố: VD: tính hóa trị của Cu trong $\text{Cu}(\text{OH})_2$, biết nhóm OH hóa trị I. Gọi hóa trị của Cu là a, theo quy tắc hóa trị: $a \times 1 = 1 \times 2$, suy ra $a = \text{II}$ b. Lập công thức hóa học theo hóa trị Cách làm: Lập công thức chung dạng A_xB_y $\frac{x}{y} = \frac{b}{a}$ Áp dụng quy tắc hóa trị, lập tỉ lệ $\frac{x}{y} = \frac{b}{a}$ Nếu tỷ lệ này là phân số tối giản thì lấy $x = b$; $y = a$ VD: lập CTHH của hợp chất tạo bởi sắt hóa trị III và oxi. Viết CT dạng chung: Fe_xO_y Theo quy tắc hóa trị: $x \times \text{III} = y \times \text{II}$ Vì vậy, lấy $x = 2$; $y = 3$ CTHH của hợp chất: Fe_2O_3
Hoạt động 2: Bài tập	Học sinh làm bài số 5, số 6 (SGK trang 38)
Hoạt động 3 : Dặn dò	Hs còn thắc mắc về kiến thức có thể liên hệ sđt: 0979656671 – Thầy Qui hoặc 0979290858 – Cô Hương để được giải đáp

PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC SINH TỰ HỌC
(dành cho học sinh không tham gia trực tuyến)
MÔN: HOÁ HỌC 8 (Tuần 8)

NỘI DUNG	GHI CHÚ
Tên bài học/ chủ đề:	BÀI LUYỆN TẬP 2
Khối lớp	Khối lớp 8
Hoạt động 1: Hs đọc SGK trang 40,41 Và ghi bài	BÀI LUYỆN TẬP 2 I. KIẾN THỨC CẦN NHỚ <u>1. Chất được biểu diễn bằng công thức hóa học</u> 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 ₂ O, Fe ₂ O ₃ ... <u>2. Hóa trị:</u> 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.
Hoạt động 2: Học sinh làm bài tập	Học sinh làm bài tập 2,3,4 – SGK trang 41
Hoạt động 3 : Dẫn dò	Hs còn thắc mắc về kiến thức có thể liên hệ sdt: 0979656671 – Thầy Qui hoặc 0979290858 – Cô Hương để được giải đáp