

ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC

TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH

PHIẾU HỌC TẬP HÓA 8

Tuần 6

Tiết 11 - CÔNG THỨC HÓA HỌC

Tìm hiểu thông tin trong sách giáo khoa và tài liệu tham khảo, em hãy hoàn thành các bảng sau:

Bảng 1:

Đơn chất		Số nguyên tử	Số nguyên tử cấu tạo nên hạt hợp thành	Công thức hóa học	Nhận xét
Kim loại	Copper				
	Sodium				
Phi kim	Carbon				
	Khí hydrogen				
	Khí ozone				

Bảng 2:

Hợp chất	Số nguyên tử	Số nguyên tử của mỗi nguyên tử	Công thức hóa học	Nhận xét
Muối ăn				
Khí carbon dioxide				
Nước				

Bảng 3:

Tên gọi	Công thức hóa học của chất	Thành phần phân tử của chất	Phân tử khối
Khí hydrogen			
Sulfur trioxide			
Calcium carbonate			
Sodium sulfate			

Tiết 12 - HÓA TRỊ (tiết 1)

Tìm hiểu thông tin trong sách giáo khoa và tài liệu tham khảo, em hãy hoàn thành các bảng sau:

Bảng 1:

Công thức hóa học	Số nguyên tử H	Hóa trị của các nguyên tố (nhóm nguyên tử) khác H trong hợp chất
HCl		
H ₂ O		
NH ₃		
CH ₄		
HNO ₃		
H ₂ SO ₄		
H ₃ PO ₄		

Bảng 2:

Công thức hóa học	Hóa trị của các nguyên tố
Na ₂ O	
CaO	
CO ₂	
SO ₃	

Bảng 3:

CTHH: $A_x^a B_y^b$	x. a	y. b	Nhận xét
$\overset{\text{I}}{\text{N}}\overset{\text{III}}{\text{H}}_3$			
$\overset{\text{IV}}{\text{C}}\overset{\text{II}}{\text{O}}_2$			
$\overset{\text{III}}{\text{Al}}\overset{\text{II}}{\text{O}}_3$			

Theo thông tin từ SGK và bảng 3, em hãy nêu quy tắc hóa trị.