PHIẾU NHIỆM VỤ

Tìm hiểu về sự biến đổi hóa trị và tính chất của các hợp chất của các nguyên tố nhóm A

Câu 1: Bạn hãy xác định hóa trị của các nguyên tố trong hợp chất sau (5 phút)

Hợp chất	Hóa trị với oxi	Hợp chất	Hóa trị với H
Na_2O	Na hóa trị 1		
MgO			
Al_2O_3			
SiO_2		SiH_4	Si hóa trị 4
P_2O_5		PH_3	
SO_3		H_2S	
Cl_2O_7		HCl	

Câu 2: (5 phút)

Số thứ tự nhóm A	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
Hợp chất với oxi	Na_2O K_2O	MgO CaO	Al_2O_3 Ga_2O_3	SiO_2 GeO_2	P_2O_5 As_2O_5	SO_3 SeO_3	Cl_2O_7 Br_2O_7
Hóa trị cao nhất với oxi	1	2	3	4	5	6	7
Hợp chất khí với hiđro				SiH_4 GeH_4	PH_3 AsH_3	H_2S H_2Se	HCl HBr
Hóa trị với hiđro				4	3	2	1

1. Trong một chu kì, đi từ trái sang phải, hóa trị cao nhất của các nguyên tố trong hợp chất với oxi tăng lần lượt từ …-...

2. Trong một chu kì, đi từ trái sang phải, hóa trị cao nhất của các phi kim trong hợp chất với hidro giảm từ …-...

Câu 3: (5 phút)

Na_2O Oxit bazơ	MgO Oxit bazơ	Al_2O_3 Oxit lưỡng tính	SiO_2 Oxit axit	P_2O_5 Oixt axit	SO_3 Oxit axit	Cl_2O_7 Oxit axit
NaOH Bazơ mạnh (kiềm)	$Mg(OH)_2$ Bazơ yếu	$Al(OH)_3$ Hiđroxit lưỡng tính	H_2SiO_3 Axit yếu	H_3PO_4 Axit trung bình	H_2SO_4 Axit mạnh	$HClO_4$ Axit rất mạnh

Trong một chu kì, đi từ trái sang phải, bạn nhận xét thế nào về tính bazo và tính axit của các nguyên tố?

……

……

……

LIVEWORKSHEETS