

4年 化学基礎 課題レポート⑤ 「イオン式を覚えよう！」

4年 組 番 名前 _____

例にならって、イオン式の表を完成させましょう。

[例]

陽イオン			陰イオン		
価数	イオン式	名 称	価数	イオン式	名 称
1 価	H^+	水素イオン	1 価	F^-	フッ化物イオン
	Na^+	ナトリウムイオン		Cl^-	塩化物イオン
	Ag^+	銀イオン		OH^-	水酸化物イオン
	NH_4^+	アンモニウムイオン		NO_3^-	硝酸イオン
2 価	Mg^{2+}	マグネシウムイオン	2 価	O^{2-}	酸化物イオン
	Ca^{2+}	カルシウムイオン		S^{2-}	硫化物イオン
	Fe^{2+}	鉄(Ⅱ)イオン		SO_4^{2-}	硫酸イオン
	Zn^{2+}	亜鉛イオン		CO_3^{2-}	炭酸イオン
3 価	Al^{3+}	アルミニウムイオン	3 価	PO_4^{3-}	リン酸イオン
	Fe^{3+}	鉄(Ⅲ)イオン			

陽イオン			陰イオン		
価数	イオン式	名 称	価数	イオン式	名 称
1 価			1 価		
2 価			2 価		
3 価			3 価		

陽イオン			陰イオン		
価数	イオン式	名 称	価数	イオン式	名 称
1 価			1 価		
2 価			2 価		
3 価			3 価		

陽イオン			陰イオン		
価数	イオン式	名 称	価数	イオン式	名 称
1 価			1 価		
2 価			2 価		
3 価			3 価		