

あっさりセンター化学基礎 < 関西風 >

caprice @ <http://manavee.com>

第2部 - 5. イオン結合とイオンからなる物質

代表的なイオンの一覧

授業で取り上げたものも含め、センター化学基礎で頻出であると思われるイオンには次のようなものがあります。すでに周期表とかは覚えつつあるでしょうから、皆さんは各イオンの価数さえ覚えてしまえば何とかなるでしょう。

代表的な単原子陽イオン			代表的な単原子陰イオン		
価数	イオン式	イオンの名称	価数	イオン式	イオンの名称
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
	K^+	カリウムイオン		Br^-	臭化物イオン
	Ag^+	銀イオン		I^-	ヨウ化物イオン
2 価	Ca^{2+}	カルシウムイオン	2 価	O^{2-}	酸化物イオン
	Zn^{2+}	亜鉛イオン		S^{2-}	硫化物イオン
	Cu^{2+}	銅 (II) イオン	代表的な多原子陰イオン		
	Fe^{2+}	鉄 (II) イオン	価数	イオン式	イオンの名称
3 価	Fe^{3+}	鉄 (III) イオン	1 価	OH^-	水酸化物イオン
	Al^{3+}	アルミニウムイオン		NO_3^-	硝酸イオン
代表的な多原子陽イオン				CH_3COO^-	酢酸イオン
価数	イオン式	イオンの名称		HCO_3^-	炭酸水素イオン
1 価	NH_4^+	アンモニウムイオン	2 価	CO_3^{2-}	炭酸イオン
				SO_4^{2-}	硫酸イオン
			3 価	PO_4^{3-}	リン酸イオン

special thanks

L^AT_EX 2_ε <http://www.latex-project.org/>

上記のソフトウェアを開発し、またメンテナンスしている多くの方々に対し深く感謝申し上げます。