

6. 次の同位体を，例にならって式で表しなさい。(2点×8)

	陽子	中性子	電子	
(例)	2	2	2	${}^4_2\text{He}$
(1)	6	6	6	
(2)	6	7	6	
(3)	8	8	8	
(4)	8	10	8	
(5)	11	12	11	
(6)	13	14	13	
(7)	17	18	17	
(8)	17	20	17	

7. 次の陽イオンと陰イオンからなる物質の，組成式および名称を記せ。
(2点×12)

	陽イオン	陰イオン	組成式	名称
(1)	Na^+	Cl^-		
(2)	NH_4^+	Cl^-		
(3)	Mg^{2+}	OH^-		
(4)	Na^+	CO_3^{2-}		
(5)	Al^{3+}	SO_4^{2-}		
(6)	Ca^{2+}	F^-		

8. 次のイオンの，イオン式と名称を書きなさい。(1点×8)

- (1) 電子配置が Ne と同じで，1価の陽イオン。
- (2) 電子配置が Ne と同じで，2価の陰イオン。
- (2) 電子配置が Ne と同じで，3価の陽イオン。
- (2) 電子配置が Ar と同じで，1価の陰イオン。