中2理1 小テスト 陰イオン・イオンからなる物質

<1	オン式・	→名称>				
(1))次のイオン式で表されるイオンの名称を答えよ。					
	(ア)	SO_4^{2-}		()イオン	~
	(1)	CO_3^{2-}		()イオン	~
	(ウ)	NO_3		()イオン	~
	(工)	HCO ₃		()イオン	~
<名	称→イ	オン式>				
(2)	次のイ	'オンのイス	トン式を記せ。例の	のように、大文字・	・小文字・価数や	
	符号の位置の区別ができるように記すこと。					
	例っ	ツ化物イス	トン			
•	(オ)	塩化物イス	トン			
	(オ)	酸化物イス	トン			
	(カ)	水酸化物~	゚゙オン			
<1	オンか	らなる物質	>			
(3)	3) 次の陽イオン・陰イオンが結びついてできる物質の名称を答えよ。					
	(キ)	陽イオン	アルミニウムイス	オン		
_		陰イオン	塩化物イオン	()
	(ク)	陽イオン	カルシウムイオン			
_		陰イオン	炭酸イオン	()
	(ケ)	陽イオン	水素イオン			
_		陰イオン	硫化物イオン	()
•	(3)	陽イオン	ナトリウムイオン			_
		陰イオン	硫酸イオン	()

クラス	番号	名前	採点者	点
中 2-				/10

中2理1 小テスト 陰イオン・イオンからなる物質

<1	オン式	→名称>				
(1)	(1) 次のイオン式で表されるイオンの名称を答えよ。					
	(ア)	SO_4^{2-}		()イオン	
	(1)	HCO ₃		()イオン	
	(ウ)	NO_3		()イオン	
	(エ)	CO_3^{2-}		()イオン	
<名	称→イ	オン式>				
(2)	次のイ	イオンのイス	ナン式を記せ。例のよう	うに、大文字・小グ	で字・価数や	
	符号の位置の区別ができるように記すこと。					
	例っ	アッ化物イス	ナン			
	(オ)	酸化物イス	ナン			
	(オ)	塩化物イス	トン			
	(カ)	水酸化物へ	イオン			
<1	オンか	らなる物質	>			
(3)	(3) 次の陽イオン・陰イオンが結びついてできる物質の名称を答えよ。					
	(キ)	陽イオン	ナトリウムイオン			
		陰イオン	塩化物イオン	()	
	(ク)	陽イオン	カルシウムイオン			
		陰イオン	硫酸イオン	()	
	(ケ)	陽イオン	ナトリウムイオン			
		陰イオン	炭酸水素イオン	()	
	(3)	陽イオン	水素イオン			
		陰イオン	硫化物イオン	()	
				1	1	

クラス	番号	名前	採点者	点
中 2-				/10