

中1甲陽コンプリート物理化学 夏期第4講小テスト範囲

氏名 _____ 得点 /100

- 1 下の表の各イオンのイオン式を記入せよ。また、陽イオンと陰イオンを組み合わせることができる化合物の化学式と、その名称を空欄に記入せよ。

化学式 について								
	水酸化物 イオン	酸化物 イオン	塩化物 イオン	硫化物 イオン	硝酸 イオン	炭酸 イオン	硫酸 イオン	リン酸 イオン
水素イオン								
	/	/						
アンモニウム イオン								
ナトリウム イオン								
カルシウム イオン								
						/		
銅(II)イオン								
						/		
アルミニウム イオン								

中1甲陽コンプリート物理化学夏期第4講小テスト範囲【解答】

化学式 について	OH^- 水酸化物 イオン	O^{2-} 酸化物 イオン	Cl^- 塩化物 イオン	S^{2-} 硫化物 イオン	NO_3^- 硝酸 イオン	CO_3^{2-} 炭酸 イオン	SO_4^{2-} 硫酸 イオン	PO_4^{3-} リン酸 イオン
H^+ 水素イオン (共有結合)	H_2O 水	H_2O 水	HCl 塩酸	H_2S 硫化水素	HNO_3 硝酸	H_2CO_3 炭酸	H_2SO_4 硫酸	H_3PO_4 リン酸
NH_4^+ アンモニウム イオン			NH_4Cl 塩化アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$ 硫化アンモ ニウム	NH_4NO_3 硝酸アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 炭酸アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 硫酸アンモ ニウム	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ リン酸アン モニウム
Na^+ ナトリウム イオン	NaOH 水酸化ナトリ ウム	Na_2O 酸化ナトリ ウム	NaCl 塩化ナトリ ウム	Na_2S 硫化ナトリ ウム	NaNO_3 硝酸ナトリ ウム	Na_2CO_3 炭酸ナトリ ウム	Na_2SO_4 硫酸ナトリ ウム	Na_3PO_4 リン酸ナト リウム
Ca^{2+} カルシウム イオン	Ca(OH)_2 水酸化カルシ ウム	CaO 酸化カルシ ウム	CaCl_2 塩化カルシ ウム	CaS 硫化カルシ ウム	$\text{Ca(NO}_3)_2$ 硝酸カルシ ウム	CaCO_3 炭酸カルシ ウム	CaSO_4 硫酸カルシ ウム	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ リン酸カル シウム
Cu^{2+} 銅(II)イオン	Cu(OH)_2 水酸化銅(II)	CuO 酸化銅(II)	CuCl_2 塩化銅(II)	CuS 硫化銅(II)	$\text{Cu(NO}_3)_2$ 硝酸銅(II)		CuSO_4 硫酸銅(II)	$\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ リン酸銅(II)
Al^{3+} アルミニウム イオン	Al(OH)_3 水酸化アルミ ニウム	Al_2O_3 酸化アルミ ニウム	AlCl_3 塩化アルミ ニウム	Al_2S_3 硫化アルミ ニウム	$\text{Al(NO}_3)_3$ 硝酸アルミ ニウム		$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 硫酸アルミ ニウム	AlPO_4 リン酸アル ミニウム