化学基礎 臨時休業中の家庭学習3の授業を行います。

担当は, 柏﨑です。

イオンについて復習しましょう。

88 から89,90 と始めてください。

このとき PDF から印刷できる人は、プリントアウトしてそれに記入 してください。印刷ができない人は、ノートやルーズリーフに表を作 成し記入しましょう。

88 は, 演習目安時間は 10 分です。89 は, 演習目安時間は 8 分です。 90 は, 演習目安時間は 10 分です。

記入終了後,化学基礎3 組成式,分子からなる物質,分子式の解説の動画をご覧ください。

## 特集1 覚えておきたい化学式

88	組成式 次の物質を	を組成式で表	せ。 ()	演習時間 10	)分)
(1)	塩化カリウム	( )	(2) 硝酸ナトリウム	(	)
(3)	塩化アンモニウム	( )	(4) 炭酸水素ナトリウ	۵ (	)
(5)	塩化銀	( )	(6) 硫酸銅(II)	(	)
(7)	酸化鉄(Ⅲ)	( )	(8) 過マンガン酸カリウ	ム (	)
(9)	二クロム酸カリウ	٨ (	) (10) ダイヤモント	· (	)
(11)	) 二酸化ケイ素	(	) (12) 金	(	)
89.	分子からなる物質	次の化学式	で示された物質の名称を	答よ。	
(1)	He (		) (2) CO (		)
(3)	NO <sub>2</sub> (		) (4) H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (		)
(5)	CH₃COOH (		) (6) C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH (		)
(7)	$H_2O_2$ (		) (8) H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> (		)
90.	分子式 次の物質の	の分子式を答	こよ。		
(1)	アンモニア(		)(2) 二酸化炭素(		)
(3)	窒素 (		)(4) 一酸化窒素(		)
(5)	オゾン (		)(6) フッ化水素(		)
(7)	硝酸 (		)(8) 二酸化硫黄(		)
(9)	メタン (		)(10) メタノール(		)
(11`	) 四塩化炭素(		)(12) ベンゼン (		)