化学基礎 臨時休業中の家庭学習2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。

86 から始めてください。

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。

演習目安時間は14分です。

記入終了後、化学基礎 2 イオンの名称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

86. イオンの名称 次のイオンの名称を答よ。 (演習時間 14 分)				
(1) Li ⁺ ()	(2) S^{2-} ()	
(3) K ⁺ ()	(4) NH ₄ ⁺ ()	
(5) NO_3^- ()	(6) H_3O^+ ()	
(7) CH ₃ COO ⁻ ()	(8) F ⁻ ()	
$(9) Ag^+ \qquad ($)	(10) Cu^{2+} ()	
(11) CO_3^{2-} ()	(12) Ca^{2+} ()	
(13) Fe^{2+} ()	(14) $Cr_2O_7^{2-}$ ()	
87. イオンからなる物質 次の陽イオン, 陰イオンからなる物質の組成式と				
名称を記せ。			(演習時間 14 分)	
(1) $Na^+ \geq OH^-$	(組成式)		
	(名称)		
(2) $Ba^{2+} \geq Cl^{-}$	(組成式)		
	(名称)		
(3) $Ca^{2+} \geq CO_3^{2-}$	(組成式)		
	(名称)		
(4) Cu ²⁺ と NO ₃ - (組	成式)		
	(名称)		

(5)	Na ⁺ と SO ₄ ^{2−}	(組成式)
		(名称)
(6)	Fe ³⁺ と Cl [−]	(組成式)
		(名称)
(7)	NH ₄ ⁺ と CO ₃ ^{2−}	(組成式)
		(名称)
(8)	$Al^{3+} \geq O^{2-}$	(組成式)
		(名称)