

文系 化学基礎 休校中の課題 その6

1、答えはプリントに直接書き込むかノートか紙にまとめなさい。丸付けも必ず行うこと！！！！

2、今回から、難しいと思うので映像授業を参考にしてください。URL は以下の表のとおりです。

問題番号	対応する動画サイト URL
【1】	ありません。教科書裏表紙の周期表などを参考にしてください。
【2】	<a href="https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8945/lessons-8946/">https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8945/lessons-8946/</a> <a href="https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8945/lessons-8950/">https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8945/lessons-8950/</a>
【3】【4】	<a href="https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8969/lessons-8974/">https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8969/lessons-8974/</a>
【5】【6】	<a href="https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8969/lessons-8990/">https://www.try-it.jp/chapters-8873/sections-8969/lessons-8990/</a>



【3】イオン式◆ 次のイオンをイオン式で記せ。

(1) 水素イオン	(5) 亜鉛イオン	(9) ヨウ化物イオン
(2) ナトリウムイオン	(6) アルミニウムイオン	(10) 酸化物イオン
(3) 銀イオン	(7) アンモニウムイオン	(11) 硝酸イオン
(4) カルシウムイオン	(8) 塩化物イオン	(12) 過マンガン酸イオン
		(13) 硫酸イオン

【4】イオンの名称◆ 次のイオンの名称を記せ。

(1) $\text{Li}^+$	(5) $\text{Fe}^{3+}$	(9) $\text{OH}^-$
(2) $\text{K}^+$	(6) $\text{H}_3\text{O}^+$	(10) $\text{CH}_3\text{COO}^-$
(3) $\text{Mg}^{2+}$	(7) $\text{F}^-$	(11) $\text{CrO}_4^{2-}$
(4) $\text{Fe}^{2+}$	(8) $\text{S}^{2-}$	(12) $\text{CO}_3^{2-}$
		(13) $\text{PO}_4^{3-}$

**【5】組成式◆** 次の化合物について、これを構成する陽イオンと陰イオンのイオン式、およびこの化合物の組成式をそれぞれ記せ。

化合物	陽イオン	陰イオン	組成式
塩化ナトリウム			
塩化カルシウム			
塩化鉄(Ⅱ)			
塩化鉄(Ⅲ)			
水酸化カリウム			
酸化カルシウム			
硝酸亜鉛			
硫酸ナトリウム			
硫酸銅(Ⅱ)			
硫酸アルミニウム			
炭酸アンモニウム			

**【6】組成式◆** 次の表の空欄にあてはまる物質の名称と組成式を、塩化ナトリウムの例にならってそれぞれ記せ。

陽イオン 陰イオン	ナトリウムイオン <b>Na<sup>+</sup></b>	カルシウムイオン <b>Ca<sup>2+</sup></b>	アルミニウムイオン <b>Al<sup>3+</sup></b>	アンモニウムイオン <b>NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>
塩化物イオン <b>Cl<sup>-</sup></b>	塩化ナトリウム <b>NaCl</b>			
酸化物イオン <b>O<sup>2-</sup></b>				
硝酸イオン <b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b>				
硫酸イオン <b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>				