

## 『Kマスター 自然科学 I 物理・化学・数学』(KU18011)

## 訂正表

2018年11月16日現在

ページ	訂正箇所	訂正内容	掲載日																																																	
P. 110	2 (1) 4行目 数式	誤 $\sqrt{\frac{20}{9.8}} = \sqrt{\frac{100}{9}} = \sqrt{\frac{10^2}{7^2}} = \frac{10}{7}$	2018/11/16																																																	
		正 $\sqrt{\frac{20}{9.8}} = \sqrt{\frac{100}{49}} = \sqrt{\frac{10^2}{7^2}} = \frac{10}{7}$																																																		
P. 155	2 (2) 金属の反応性 図表 元素記号部分	誤 <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td colspan="5"></td><td colspan="5">2</td></tr> <tr><td colspan="2">空気との反応</td><td>酸化される</td><td colspan="3">徐々に酸化される</td><td colspan="3">酸化されない</td></tr> <tr><td colspan="2">水との反応</td><td>常温で反応</td><td>熱水と反応</td><td>高温で水蒸気と反応</td><td colspan="4">反応しない</td></tr> <tr><td rowspan="3">酸との反応</td><td>希硫酸・塩酸との反応</td><td colspan="3">反応する</td><td colspan="3">反応しない</td></tr> <tr><td>硝酸・熱濃硫酸との反応</td><td colspan="3">反応する</td><td colspan="3">しない</td></tr> <tr><td>王水との反応</td><td colspan="5">反応する</td></tr> </table>						2					空気との反応		酸化される	徐々に酸化される			酸化されない			水との反応		常温で反応	熱水と反応	高温で水蒸気と反応	反応しない				酸との反応	希硫酸・塩酸との反応	反応する			反応しない			硝酸・熱濃硫酸との反応	反応する			しない			王水との反応	反応する					2018/11/16
							2																																													
空気との反応		酸化される	徐々に酸化される			酸化されない																																														
水との反応		常温で反応	熱水と反応	高温で水蒸気と反応	反応しない																																															
酸との反応	希硫酸・塩酸との反応	反応する			反応しない																																															
	硝酸・熱濃硫酸との反応	反応する			しない																																															
	王水との反応	反応する																																																		
正 <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td colspan="5"></td><td colspan="5">Li K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb (H<sub>2</sub>) Cu Hg Ag Pt Au</td></tr> <tr><td colspan="2">空気との反応</td><td>酸化される</td><td colspan="3">徐々に酸化される</td><td colspan="3">酸化されない</td></tr> <tr><td colspan="2">水との反応</td><td>常温で反応</td><td>熱水と反応</td><td>高温で水蒸気と反応</td><td colspan="4">反応しない</td></tr> <tr><td rowspan="3">酸との反応</td><td>希硫酸・塩酸との反応</td><td colspan="3">反応する</td><td colspan="3">反応しない</td></tr> <tr><td>硝酸・熱濃硫酸との反応</td><td colspan="3">反応する</td><td colspan="3">しない</td></tr> <tr><td>王水との反応</td><td colspan="5">反応する</td></tr> </table>						Li K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb (H <sub>2</sub> ) Cu Hg Ag Pt Au					空気との反応		酸化される	徐々に酸化される			酸化されない			水との反応		常温で反応	熱水と反応	高温で水蒸気と反応	反応しない				酸との反応	希硫酸・塩酸との反応	反応する			反応しない			硝酸・熱濃硫酸との反応	反応する			しない			王水との反応	反応する							
					Li K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb (H <sub>2</sub> ) Cu Hg Ag Pt Au																																															
空気との反応		酸化される	徐々に酸化される			酸化されない																																														
水との反応		常温で反応	熱水と反応	高温で水蒸気と反応	反応しない																																															
酸との反応	希硫酸・塩酸との反応	反応する			反応しない																																															
	硝酸・熱濃硫酸との反応	反応する			しない																																															
	王水との反応	反応する																																																		
P. 190	肢3 解答	誤 ×	2018/08/29																																																	
		正 ○																																																		
P. 190	肢5 解答	誤 ○	2018/08/29																																																	
		正 ×																																																		

※「掲載日」は、上掲訂正情報がLEC公務員ホームページの『テキスト改訂・訂正情報』(<http://www.lec-jp.com/koumuin/info/teisei/>)に掲載された日付です。