

正 誤 表

頁	場所	誤	正																		
6 7	図1.4 図1.5	<p style="text-align: center;">融解 (液体になる時の温度は融点)</p> <p style="text-align: center;">←</p> <p style="text-align: center;">→</p> <p style="text-align: center;">凝固 (固体になる時の温度は凝固点)</p> <p style="text-align: center;">気化</p> <p style="text-align: center;">←</p> <p style="text-align: center;">→</p> <p style="text-align: center;">凝縮</p> <p style="text-align: center;">【それぞれ矢印を逆向きにする】</p>	<p style="text-align: center;">融解 (液体になる時の温度は融点)</p> <p style="text-align: center;">→</p> <p style="text-align: center;">←</p> <p style="text-align: center;">凝固 (固体になる時の温度は凝固点)</p> <p style="text-align: center;">気化</p> <p style="text-align: center;">→</p> <p style="text-align: center;">←</p> <p style="text-align: center;">凝縮</p>																		
8	表1.2	<p style="text-align: center;">表1.2 物質の三態変化と熱</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 33%;">物質の三態変化</th> <th style="width: 33%;">潜熱の種類</th> <th style="width: 33%;">熱の吸収と放出</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>溶解 (固体→液体)</td> <td>(~略~)</td> <td rowspan="2">(~略~)</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	物質の三態変化	潜熱の種類	熱の吸収と放出	溶解 (固体→液体)	(~略~)	(~略~)			<p style="text-align: center;">表1.2 物質の三態変化と熱</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 33%;">物質の三態変化</th> <th style="width: 33%;">潜熱の種類</th> <th style="width: 33%;">熱の吸収と放出</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>融解 (固体→液体)</td> <td>(~略~)</td> <td rowspan="2">(~略~)</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	物質の三態変化	潜熱の種類	熱の吸収と放出	融解 (固体→液体)	(~略~)	(~略~)				
物質の三態変化	潜熱の種類	熱の吸収と放出																			
溶解 (固体→液体)	(~略~)	(~略~)																			
物質の三態変化	潜熱の種類	熱の吸収と放出																			
融解 (固体→液体)	(~略~)	(~略~)																			
19	図1.14	<p style="text-align: center;">て に す な ひ Fe Ni Su Pb (H) (鉄) (ニッケル) (スズ) (鉛) (水素)</p> <p style="text-align: center;">【スズの元素記号を「Su」→「Sn」】</p>	<p style="text-align: center;">て に す な ひ Fe Ni Sn Pb (H) (鉄) (ニッケル) (スズ) (鉛) (水素)</p>																		
26	「point」左下	[例] <u>塩素</u> (HCl) , 硝酸 (HNO ₃) , 硫酸	[例] <u>塩酸</u> (HCl) , 硝酸 (HNO ₃) , 硫酸																		
49	表1.12	<p style="text-align: center;">表1.12 消化剤の種類と効果</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 33%;">種 類</th> <th style="width: 33%;">効 果</th> <th style="width: 33%;"></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td colspan="3" style="text-align: center;">(~略~)</td> </tr> <tr> <td>ハロゲン化物 消火剤</td> <td>ハロゲン化物による燃焼の抑制効果(負<u>解媒</u>効果)により消火</td> <td>(~略~)</td> </tr> </tbody> </table>	種 類	効 果		(~略~)			ハロゲン化物 消火剤	ハロゲン化物による燃焼の抑制効果(負 <u>解媒</u> 効果)により消火	(~略~)	<p style="text-align: center;">表1.12 消化剤の種類と効果</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 33%;">種 類</th> <th style="width: 33%;">効 果</th> <th style="width: 33%;"></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td colspan="3" style="text-align: center;">(~略~)</td> </tr> <tr> <td>ハロゲン化物 消火剤</td> <td>ハロゲン化物による燃焼の抑制効果(負<u>触媒</u>効果)により消火</td> <td>(~略~)</td> </tr> </tbody> </table>	種 類	効 果		(~略~)			ハロゲン化物 消火剤	ハロゲン化物による燃焼の抑制効果(負 <u>触媒</u> 効果)により消火	(~略~)
種 類	効 果																				
(~略~)																					
ハロゲン化物 消火剤	ハロゲン化物による燃焼の抑制効果(負 <u>解媒</u> 効果)により消火	(~略~)																			
種 類	効 果																				
(~略~)																					
ハロゲン化物 消火剤	ハロゲン化物による燃焼の抑制効果(負 <u>触媒</u> 効果)により消火	(~略~)																			
148	上から6行目	消防法で規定している <u>措置命令</u> の主なものを表2.30に示します。	消防法で規定している <u>措置命令</u> の主なものを表2.31に示します。																		

頁	場所	誤	正																																				
183	表3.10	<p align="center">表3.10 第3石油類の性質・危険性</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>品目</th> <th>性質</th> <th>危険性・その他</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td align="center" colspan="3">(～略～)</td> </tr> <tr> <td>クレオソート油</td> <td align="center">(～略～)</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> 引火点以下でも霧状になった<u>重油</u>は、バーナーなどの火が引火するおそれがある (～略～) </td> </tr> <tr> <td align="center" colspan="3">【「重油」→クレオソート油 】</td> </tr> <tr> <td align="center" colspan="3">(～略～)</td> </tr> <tr> <td>グリセリン</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> (～略～) 水、アルコール、アセトン、<u>グリセリン</u>などによく溶けるが、ジエチルエーテル、二硫化炭素、ベンゼンなどにはほとんど溶けない </td> <td align="center">(～略～)</td> </tr> <tr> <td align="center" colspan="3">【「, グリセリン」を削除】</td> </tr> </tbody> </table>	品目	性質	危険性・その他	(～略～)			クレオソート油	(～略～)	<ul style="list-style-type: none"> 引火点以下でも霧状になった<u>重油</u>は、バーナーなどの火が引火するおそれがある (～略～) 	【「重油」→クレオソート油 】			(～略～)			グリセリン	<ul style="list-style-type: none"> (～略～) 水、アルコール、アセトン、<u>グリセリン</u>などによく溶けるが、ジエチルエーテル、二硫化炭素、ベンゼンなどにはほとんど溶けない 	(～略～)	【「, グリセリン」を削除】			<p align="center">表3.10 第3石油類の性質・危険性</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>品目</th> <th>性質</th> <th>危険性・その他</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td align="center" colspan="3">(～略～)</td> </tr> <tr> <td>クレオソート油</td> <td align="center">(～略～)</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> 引火点以下でも霧状になった<u>クレオソート油</u>は、バーナーなどの火が引火するおそれがある (～略～) </td> </tr> <tr> <td align="center" colspan="3">(～略～)</td> </tr> <tr> <td>グリセリン</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> (～略～) 水、アルコール、アセトンなどによく溶けるが、ジエチルエーテル、二硫化炭素、ベンゼンなどにはほとんど溶けない </td> <td align="center">(～略～)</td> </tr> </tbody> </table>	品目	性質	危険性・その他	(～略～)			クレオソート油	(～略～)	<ul style="list-style-type: none"> 引火点以下でも霧状になった<u>クレオソート油</u>は、バーナーなどの火が引火するおそれがある (～略～) 	(～略～)			グリセリン	<ul style="list-style-type: none"> (～略～) 水、アルコール、アセトンなどによく溶けるが、ジエチルエーテル、二硫化炭素、ベンゼンなどにはほとんど溶けない 	(～略～)
品目	性質	危険性・その他																																					
(～略～)																																							
クレオソート油	(～略～)	<ul style="list-style-type: none"> 引火点以下でも霧状になった<u>重油</u>は、バーナーなどの火が引火するおそれがある (～略～) 																																					
【「重油」→クレオソート油 】																																							
(～略～)																																							
グリセリン	<ul style="list-style-type: none"> (～略～) 水、アルコール、アセトン、<u>グリセリン</u>などによく溶けるが、ジエチルエーテル、二硫化炭素、ベンゼンなどにはほとんど溶けない 	(～略～)																																					
【「, グリセリン」を削除】																																							
品目	性質	危険性・その他																																					
(～略～)																																							
クレオソート油	(～略～)	<ul style="list-style-type: none"> 引火点以下でも霧状になった<u>クレオソート油</u>は、バーナーなどの火が引火するおそれがある (～略～) 																																					
(～略～)																																							
グリセリン	<ul style="list-style-type: none"> (～略～) 水、アルコール、アセトンなどによく溶けるが、ジエチルエーテル、二硫化炭素、ベンゼンなどにはほとんど溶けない 	(～略～)																																					
202	上から13行目 上から15行目	<p>1.4 (3)</p> <p>(1) (～略～)</p> <p>(2) オゾンは単体/<u>メタノール</u>、<u>ガソリン</u>は化合物</p> <p>(4) (～略～)</p> <p>(5) 水、エタノールは化合物/<u>重油</u>は<u>化合物</u></p>	<p>1.4 (3)</p> <p>(1) (～略～)</p> <p>(2) オゾンは単体/<u>メタノール</u>は化合物/<u>ガソリン</u>は混合物</p> <p>(4) (～略～)</p> <p>(5) 水、エタノールは化合物/<u>重油</u>は混合物</p>																																				
205	上から13行目	1.32 (3)	1.32 (4)																																				
208	上から6行目	<p>熱量は等しいから、$(30-x) \times 200 \times 2.4 = (x-10) \times 250 \times 4.2(30-x) \times 480 = (x-10) \times 1050$ (～略～)</p> <p align="center">【下線部にスペースを挿入】</p>	<p>熱量は等しいから、$(30-x) \times 200 \times 2.4 = (x-10) \times 250 \times 4.2 (30-x) \times 480 = (x-10) \times 1050$ (～略～)</p>																																				
219	上から9行目	2.46 (2)	2.46 (3)																																				