

『甲種 危険物取扱者試験 平成 29 年版』
に関するお詫びと訂正のご案内

『甲種 危険物取扱者試験 平成 29 年版』の内容について誤りがありましたことを、心よりお詫び申し上げます。以下の通り訂正致しますので、お手持ちの本書に加筆訂正をお願い致します。

ご迷惑をおかけ致しまして誠に申し訳ございません。

よろしくお願ひ申し上げます。

初 版 / 初 版 二 刷

P74 【問 4】	誤	<p>【問 4】 製造所の位置は、学校、病院等の建築物等から、当該製造所の外壁又はこれに該当する工作物の外側までの間に、それぞれ定められた距離を… (略)。</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> 1. 仕様電圧が 66,000V の特別高圧架空電線……水平距離 5 m</p>								
	正	<p>【問 4】 製造所の位置は、学校、病院等の建築物等から、当該製造所の外壁又はこれに該当する工作物の外側までの間に、それぞれ定められた距離を… (略)。</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> 1. 使用電圧が 66,000V の特別高圧架空電線……水平距離 5 m</p>								
P176	誤	<table border="1"> <thead> <tr> <th>名称</th> <th>分子式</th> <th>示性式</th> <th>構造式</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ジエチルエーテル</td> <td>C₂H₁₀O</td> <td>C₂H₅OC₂H₅</td> <td> $\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \end{array}$ </td> </tr> </tbody> </table>	名称	分子式	示性式	構造式	ジエチルエーテル	C ₂ H ₁₀ O	C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \end{array}$
	名称	分子式	示性式	構造式						
ジエチルエーテル	C ₂ H ₁₀ O	C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \end{array}$							
正	<table border="1"> <thead> <tr> <th>名称</th> <th>分子式</th> <th>示性式</th> <th>構造式</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ジエチルエーテル</td> <td>C₄H₁₀O</td> <td>C₂H₅OC₂H₅</td> <td> $\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \end{array}$ </td> </tr> </tbody> </table>	名称	分子式	示性式	構造式	ジエチルエーテル	C₄ H ₁₀ O	C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \end{array}$	
名称	分子式	示性式	構造式							
ジエチルエーテル	C₄ H ₁₀ O	C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & & \text{H} & \text{H} & \end{array}$							
P198 【問 7】	誤	<p>【問 7】 消火効果について、次のうち誤っているものはどれか。</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> 1. ガスこんろの元栓を閉めて、ガスの供給を停止して消火するのは、除去効果によるものである。</p> <p>2. ハロゲン化物消火剤や、粉末消火剤などは、炎に対する消火抑制作用が大きい。これは燃焼の連鎖反応を抑制するからである。</p>								
	正	<p>【問 7】 消火効果について、次のうち誤っているものはどれか。</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> 1. ガスこんろの元栓を閉めて、ガスの供給を停止して消火するのは、除去効果によるものである。</p> <p>2. ハロゲン化物消火剤や、粉末消火剤などは、炎に対する燃焼抑制作用が大きい。これは燃焼の連鎖反応を抑制するからである。</p>								
P201 【問 8】 正解 & 解説	誤	<p>問 8…正解 3</p> <p>2. 空気成分の約 78% を占める窒素は、無味無臭・無毒・不燃性・常温 (20℃) では不活性の気体である。多くの可燃物は酸素濃度が 14 ~ 15% 以下になると燃焼を継続できなくなるため、窒素は消火剤として使用される。</p>								
	正	<p>問 8…正解 3</p> <p>2. 塩化ナトリウムで燃焼物表面を覆って窒息消火する。塩化ナトリウムは熱で溶解すると「せんべい状」となって浸透し、燃焼物表面を密閉する。</p>								

P243	誤	<p>問4…正解1</p> <p>3. 炭酸ナトリウムは塩であるが、弱塩基性を示す。強酸と弱塩基の組合せである。生じる塩は酸性を示すため、指示薬は変色域が酸性側にあるメチルオレンジを使う必要がある。</p>		
	正	<p>問4…正解1</p> <p>3. 炭酸ナトリウムは塩基性である。塩酸とは強酸と強塩基の組合せになる。指示薬はフェノールフタレインとメチルオレンジを使う必要がある（二段階滴定）。</p>		
P332	誤	<p>問1…正解3</p> <p>4. 赤リンPは燃焼すると有毒なリン酸化物（十酸化四リンP₄O₁₀など）を発生する。</p> <p>.....</p> <p>問3…正解5</p> <p>4. 赤リンPは燃焼すると有毒なリン酸化物（十酸化四リンP₄O₁₀など）を発生する。</p> <p>.....</p> <p>問4…正解1</p> <p>4. 赤リンPは燃焼すると有毒なリン酸化物（十酸化四リンP₄O₁₀など）を発生する。</p>		
	正	<p>問1…正解3</p> <p>4. 硫化リンや硫黄Sは、燃焼すると有毒な亜硫酸ガス（二酸化硫黄SO₂）を発生する。</p> <p>.....</p> <p>問3…正解5</p> <p>4. 硫化リンや硫黄Sは、燃焼すると有毒な亜硫酸ガス（二酸化硫黄SO₂）を発生する。</p> <p>.....</p> <p>問4…正解1</p> <p>4. 硫化リンや硫黄Sは、燃焼すると有毒な亜硫酸ガス（二酸化硫黄SO₂）を発生する。</p>		
P387	誤	<p>▶エタノールC₂H₅OH</p> <table border="1"> <tr> <td>性 質</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> ◎特有の芳香がある無色の液体で、酒類の主成分。 ◎比重0.8、蒸気比重1.6。 ◎引火点13℃、燃焼範囲3.3～19vol%。 ◎水によく溶け、エタノール、ジエチルエーテル等の有機溶媒にもよく溶ける。 </td> </tr> </table>	性 質	<ul style="list-style-type: none"> ◎特有の芳香がある無色の液体で、酒類の主成分。 ◎比重0.8、蒸気比重1.6。 ◎引火点13℃、燃焼範囲3.3～19vol%。 ◎水によく溶け、エタノール、ジエチルエーテル等の有機溶媒にもよく溶ける。
	性 質	<ul style="list-style-type: none"> ◎特有の芳香がある無色の液体で、酒類の主成分。 ◎比重0.8、蒸気比重1.6。 ◎引火点13℃、燃焼範囲3.3～19vol%。 ◎水によく溶け、エタノール、ジエチルエーテル等の有機溶媒にもよく溶ける。 		
正	<p>▶エタノールC₂H₅OH</p> <table border="1"> <tr> <td>性 質</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> ◎特有の芳香がある無色の液体で、酒類の主成分。 ◎比重0.8、蒸気比重1.6。 ◎引火点13℃、燃焼範囲3.3～19vol%。 ◎水によく溶け、ジエチルエーテル等の有機溶媒にもよく溶ける。 </td> </tr> </table>	性 質	<ul style="list-style-type: none"> ◎特有の芳香がある無色の液体で、酒類の主成分。 ◎比重0.8、蒸気比重1.6。 ◎引火点13℃、燃焼範囲3.3～19vol%。 ◎水によく溶け、ジエチルエーテル等の有機溶媒にもよく溶ける。 	
性 質	<ul style="list-style-type: none"> ◎特有の芳香がある無色の液体で、酒類の主成分。 ◎比重0.8、蒸気比重1.6。 ◎引火点13℃、燃焼範囲3.3～19vol%。 ◎水によく溶け、ジエチルエーテル等の有機溶媒にもよく溶ける。 			
P417	誤	<p>▶アゾビスイソブチロニトリル [C(CH₃)₂CN]₂N₂ (AIBN)</p> <table border="1"> <tr> <td>貯蔵・保管</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> ◎分解すると窒素ガスなどが発生するため、容器は密封しない。 ◎日光を避け、換気の良い冷暗所で貯蔵する。 </td> </tr> </table>	貯蔵・保管	<ul style="list-style-type: none"> ◎分解すると窒素ガスなどが発生するため、容器は密封しない。 ◎日光を避け、換気の良い冷暗所で貯蔵する。
	貯蔵・保管	<ul style="list-style-type: none"> ◎分解すると窒素ガスなどが発生するため、容器は密封しない。 ◎日光を避け、換気の良い冷暗所で貯蔵する。 		
正	<p>▶アゾビスイソブチロニトリル [C(CH₃)₂CN]₂N₂ (AIBN)</p> <table border="1"> <tr> <td>貯蔵・保管</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> ◎分解すると窒素ガスや有毒ガスなどが発生するため、容器は密封する。 ◎日光を避け、換気の良い冷暗所で貯蔵する。 </td> </tr> </table>	貯蔵・保管	<ul style="list-style-type: none"> ◎分解すると窒素ガスや有毒ガスなどが発生するため、容器は密封する。 ◎日光を避け、換気の良い冷暗所で貯蔵する。 	
貯蔵・保管	<ul style="list-style-type: none"> ◎分解すると窒素ガスや有毒ガスなどが発生するため、容器は密封する。 ◎日光を避け、換気の良い冷暗所で貯蔵する。 			