
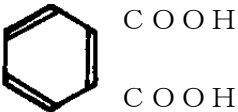



## § 2 9 酸素を含む化合物

名称を書け

性質を書け

<p><u>R-OH</u></p> <p>1. CH<sub>3</sub>OH</p> <p>2. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH</p> <p>3. CH<sub>2</sub>OH   CH<sub>2</sub>OH</p> <p>4. CH<sub>2</sub>OH   CHOH   CH<sub>2</sub>OH</p>	<p><u>アルコール</u></p> <p><u>メタノール</u></p> <p><u>エタノール</u></p> <p><u>エチレングリコール</u></p> <p><u>グリセリン</u></p>	<p><u>メチルアルコール</u></p> <p><u>エチルアルコール</u></p> <p>R-OHの性質</p> <p>金属 Na と反応</p> <p>酸化</p> <p>脱水反応</p> <p>エステル化</p>
<p><u>R-O-R'</u></p> <p>5. CH<sub>3</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub></p>	<p><u>エーテル</u></p> <p><u>エチルメチルエーテル</u></p>	<p>麻醉性</p> <p>引火性</p>
<p><u>R-CHO</u></p> <p>6. HCHO</p> <p>7. CH<sub>3</sub>CHO</p>	<p><u>アルデヒド</u></p> <p><u>ホルムアルデヒド</u></p> <p><u>アセトアルデヒド</u></p>	<p>還元性</p>
<p><u>R-CO-R'</u></p> <p>8. CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub> 酢酸カルシウムの乾留</p>	<p><u>ケトン</u></p> <p><u>ジメチルケトン</u></p>	<p>水に溶ける</p> <p>アセトン</p>
<p><u>R-COO-R'</u></p> <p>9. CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub></p> <p>10. HCOOCH<sub>3</sub></p>	<p><u>エステル</u></p> <p><u>酢酸エチル</u></p> <p><u>ギ酸メチル</u></p>	<p>水に溶けない</p> <p>芳香性</p>

<u>R - COOH</u>	<u>カルボン酸</u>	
11. HCOOH	<u>ギ酸</u>	還元性
12. CH <sub>3</sub> COOH	<u>酢酸</u>	
13. (COOH) <sub>2</sub>	<u>シュウ酸</u>	
14. 	<u>安息香酸</u>	
15. 	<u>フタル酸</u>	水の脱水 酸無水物
16. 	<u>サリチル酸</u>	
17. CH <sub>3</sub> CH(OH)COOH	<u>乳酸</u>	光学異性体
18. $\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}-\text{COOH} \\ // \\ \text{H}-\text{C}-\text{COOH} \end{array}$	<u>マレイン酸</u>	水の脱水 酸無水物 幾何異性体
19. $\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}-\text{COOH} \\ // \\ \text{HOOC}-\text{C}-\text{H} \end{array}$	<u>フマル酸</u>	
20. C <sub>17</sub> H <sub>35</sub> COOH	<u>ステアリン酸</u>	
21. C <sub>17</sub> H <sub>33</sub> COOH	<u>オレイン酸</u>	
22. C <sub>17</sub> H <sub>31</sub> COOH	<u>リノール酸</u>	
23. C <sub>17</sub> H <sub>29</sub> COOH	<u>リノレン酸</u>	R - COOH の性質 弱酸性
		エステル化 NaHNO <sub>3</sub> と 反応