

**Тест по химии**  
**Химические свойства и применение**  
**одноосновных предельных карбоновых кислот**  
**для 10 класса**

1. Среди перечисленных кислот укажите: а) кислоту, являющуюся наиболее сильным электролитом; б) кислоту, являющуюся наиболее слабым электролитом.

- |               |                    |
|---------------|--------------------|
| 1) бутановая  | 4) хлорэтановая    |
| 2) пропановая | 5) трихлорэтановая |
| 3) этановая   |                    |

2. Этановую кислоту нельзя получить в одну стадию из

- |            |            |
|------------|------------|
| 1) бутана  | 4) этаналь |
| 2) этана   | 5) метана  |
| 3) этанола |            |

3. Пропановую кислоту можно получить при окислении

- |                |              |
|----------------|--------------|
| 1) пропанола-1 | 4) пропаналь |
| 2) пропанола-2 | 5) пропана   |
| 3) пропанона   |              |

4. Укажите соединения, которые **не** реагируют с муравьиной кислотой.

- |               |              |
|---------------|--------------|
| 1) $C_2H_5OH$ | 4) $NaHCO_3$ |
| 2) $CaO$      | 5) $SiO_2$   |
| 3) $Cu$       |              |

5. С аммиачным раствором оксида серебра **не** реагируют

- |             |                      |
|-------------|----------------------|
| 1) ацетилен | 4) этанол            |
| 2) этилен   | 5) метановая кислота |
| 3) этаналь  |                      |

6. Укажите вещества, при взаимодействии которых между собой образуются сложные эфиры.

- |              |                  |
|--------------|------------------|
| 1) спирты    | 4) арены         |
| 2) альдегиды | 5) простые эфиры |
| 3) кислоты   |                  |

7. Укажите вещества, при взаимодействии которых между собой образовались  $C_2H_5COOCH_3$  и  $H_2O$ .

- |               |                 |
|---------------|-----------------|
| 1) $C_2H_5OH$ | 4) $CH_3COOH$   |
| 2) $CH_3OH$   | 5) $C_2H_5COOH$ |
| 3) $C_3H_7OH$ |                 |

8. Уксусная кислота может реагировать с каждым из двух веществ

- 1)  $CO_2$  и  $Mg$
- 2)  $C_2H_5OH$  и  $NH_3$
- 3)  $MgO$  и  $Cu$
- 4)  $NaHCO_3$  и  $FeO$
- 5)  $Cl_2$  и  $CH_3CHO$

9. Муравьиная кислота может реагировать с каждым из двух веществ

- 1)  $[Ag(NH_3)_2]OH$  и  $Ag$
- 2)  $SO_2$  и  $KOH$
- 3)  $NH_3$  и  $HCHO$
- 4)  $CaO$  и  $[Ag(NH_3)_2]OH$
- 5)  $Cu(OH)_2$  и  $Mg(OH)_2$

10. Укажите вещества X и Y в схеме превращений  
ацетилен  $\rightarrow$  X  $\rightarrow$  уксусная кислота  $\rightarrow$  Y  $\rightarrow$  метан.

- 1) этанол
- 2) ацетат натрия
- 3) этилен
- 4) бутан
- 5) этаналь

*Ответы на тест по химии  
Химические свойства и применение  
одноосновных предельных карбоновых кислот  
для 10 класса*

1-51  
2-25  
3-14  
4-35  
5-24  
6-13  
7-25  
8-24  
9-45  
10-52