



## TEST – aldehydy

1. Nazwa systematyczna aldehydu masłowego to aldehyd \_\_\_\_\_
  - a) mrówkowy
  - b) butanowy
  - c) etanowy
  - d) propanowy
  
2. Etanal możemy otrzymać w wyniku reakcji uwodnienia \_\_\_\_\_ w obecności siarczanu(VI) rtęci(II) i kwasu siarkowego(VI).
  - a) etanu
  - b) etenu
  - c) etynu
  - d) etanolu
  
3. Odczynnik Tollensa to:
  - a)  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$
  - b)  $\text{Ag}_2\text{O}$
  - c)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
  - d)  $\text{Cu}_2\text{O}$
  
4. Związek chemiczny, który występuje w ziarnach kawy oraz w dojrzałych owocach to:
  - a) formaldehyd
  - b) aldehyd masłowy
  - c) etanal
  - d) propenal
  
5. Produktem reakcji fenolu z formaldehydem jest:
  - a) fenolan aldehydowy
  - b) żywica formilo-fenylowa o żółtej barwie



- c) przezroczysta żywica fenyloowo-formaldehdowa
- d) żywica fenyloowo-formaldehdowa o żółtej barwie

6. Związek o wzorze  $C_6H_5-CH=CH-CHO$  występuje w cynamonie. Wskaż, która próba potwierdzi jego nienasycony charakter:

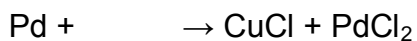
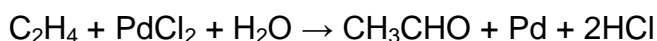
- a) reakcja z bromem w środowisku  $CCl_4$
- b) reakcja ksantoproteinowa
- c) próba Trommera
- d) próba Tollensa

7. Nazwa zwyczajowa benzeno-1,2-dikarboaldehydu to:

- a) aldehyd ftalowy
- b) aldehyd benzoesowy
- c) fenyloetanal
- d) butanodial

8. Proces utlenienia etylenu zachodzi w sposób najbardziej selektywny, jeśli katalizatorami reakcji są chlorek palladu(II) oraz \_\_\_\_\_.

Po analizie poniższych równań reakcji chemicznych, wskaż nazwę systematyczną drugiego katalizatora (a, b, c lub d).



- a) pallad
- b) chlorek miedzi(I)
- c) chlorek miedzi(II)
- d) kwas chlorowodorowy

9. Wskaż, w wyniku której reakcji oraz z jakiego związku powstaje substancja o wzorze:  $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CHO$

- a) redukcji pentan-1-olu
- b) utleniania pentan-1-olu



- c) utleniania aldehydu pentanowego
- d) utleniania pentan-2-olu

**10.** Prawidłowo zapisane równanie przedstawiające próbę Trommera to:

- a)  $\text{HCHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{HCOOH} + 2\text{CuO} + 2\text{H}_2\text{O}$
- b)  $\text{HCOH} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{HCOOH} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$
- c)  $\text{HCHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{HCOOH} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$
- d)  $\text{RCHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{RCOOH} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$