

TEST 4

1. W wyniku całkowitego spalania 1 mmola związku o następującym wzorze sumarycznym $C_3H_8O_2$ powstaną m. in.:

- a) 4 mole H_2O . b) 2 mmole CO_2 . c) 3 mmole CO_2 . d) 8 mmoli H_2O .

2. Fenol reaguje z Br_2 analogicznie do:

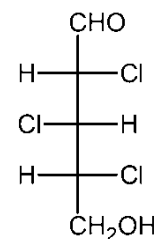
- a) aniliny. b) alaniny. c) propenu. d) propanu.

3. Analiza elementarna ujawniła podany skład procentowy związku: C 47,35%, H 10,60%, O 42,05%. Jego wzór empiryczny jest więc następujący:

- a) $C_6H_{16}O_4$ b) $C_3H_8O_2$ c) $C_3H_{16}O$ d) $C_3H_{16}O_2$

4. Które z określeń jest prawdziwe w odniesieniu do cząsteczki związku o wzorze:

- a) ma płaszczyznę symetrii.
b) konfiguracja poszczególnych atomów węgla jest następująca: 2S, 3S, 4R.
c) konfiguracja poszczególnych atomów węgla jest następująca: 1R, 2S, 4S.
d) konfiguracja poszczególnych atomów węgla jest następująca: 2R, 3S, 4S.



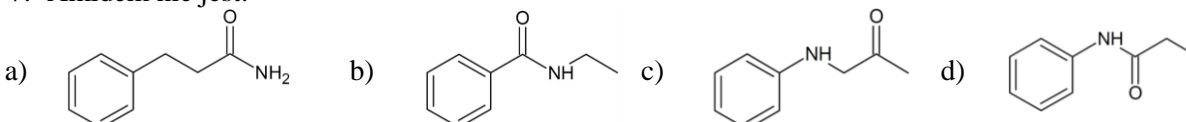
5. Octan etylu można otrzymać w wyniku reakcji:

- a) kwasu metanowego z etanolem wobec kwasu siarkowego(VI).
b) kwasu etanowego z etanolem wobec NaOH.
c) kwasu etanowego z metanolem wobec kwasu siarkowego (VI).
d) chlorku acetylu z etanolem wobec NaOH.

6. O tym, że alkohole są słabymi kwasami świadczy to, że:

- a) reagują z NaOH z wydzieleniem H_2O .
b) reagują z kwasami karboksylowymi z wydzieleniem H_2O .
c) reagują z $NaHCO_3$ z wydzieleniem CO_2 .
d) reagują z Na z wydzieleniem H_2 .

7. Amidem nie jest:



8. Wybierz prawdziwe stwierdzenie dotyczące etanu:

- a) reaguje z Br_2 wobec $FeBr_3$.
b) reaguje z Br_2 wobec światła.
c) przyłącza wodę zgodnie z regułą Markownikowa.
d) przyłącza wodę niezgodnie z regułą Markownikowa.