

PORÓWNANIE WŁAŚCIWOŚCI ALKOHOLI

*tak zaznaczono zadania dodatkowe

Liczba atomów węgla		
1 ≤ n ≤ 3	4 ≤ n ≤ 11	12 ≤ n
Ciecz lotna	Ciecz oleista	Substancja stała

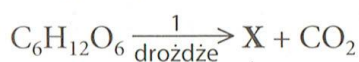
♣ temp. 20°C

1. Podkreśl nazwę alkoholu o największej lotności: metanol, butanol, pentanol, propanol /1p.

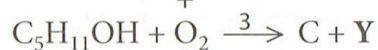
2. Zapisz wzory sumaryczne substancji oznaczonych na schematach literami X,Y. Zapisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych oznaczonych cyframi: 1,2,3. /4pkt

X-..... Y-.....

1.....



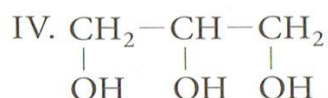
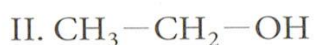
2.....



3.....



3 Zaznacz poprawny zestaw nazw systematycznych alkoholi, których wzory półstrukturalne przedstawiono poniżej.



A. I. pentanol, II. etanol, III. butanol, IV. glicerol

B. I. butanol, II. etanol, III. glicerol, IV. pentanol

C. I. pentanol, II. etanol, III. glicerol, IV. butanol

D. I. butanol, II. etanol, III. pentanol, IV. glicerol

*4. Oblicz stosunek masowy pierwiastków chemicznych w glicerolu (C:H:O) /2pkt

Odp.

5. Zapisz poniższe reakcje chemiczne. Uzgodnij współczynniki: /3pkt

a.) spalanie całkowite pentanolu

.....

b.) spalanie niecałkowite butanolu

.....

c.) * reakcja etanolu z sodem

.....

6. Zapisz zastosowanie podanych alkoholi w życiu codziennym (np. w Twoim domu) /2pkt

ETANOL

RETINOL



GERANIOL

MENTOL