

Öt megjelölt kémcsőben az alábbi folyadékokat találjuk:

A) Benzin

B) Szén-tetraklorid

C) Propil-acetát

D) Butanal

E) 60 m/m%-os salétromsavoldat

Adja meg azon folyadék(ok) betűjelét...

a) ...amely(ek)ben lila színnel oldódik a jód;

b) ...amelynek összetétele nem adható meg egyetlen képlettel;

c) ...amelyik nem égethető el levegőn;

d) ...amelyik melegítés közben a megfelelő alkoholból réz(II)-oxid segítségével előállítható!

e) A C vegyület egyik konstitúciós izomerje királis. Szódabikarbóna-oldathoz adva színtelen gáz fejlődését tapasztaljuk. Adja meg a kérdéses izomer konstitúciós képletét és szabványos nevét!

f) Mit tapasztalunk, ha az E folyadékhoz rézforgácsot szórunk? Írja fel a végbemenő folyamat reakcióegyenletét is!

g) Mit tapasztalunk, ha a D folyadékhoz ammóniás ezüst-nitrát-oldatot adunk és melegítjük? Írja fel a végbemenő folyamat reakcióegyenletét is!

(2019. október)

Megoldás: (12 pont)

a) A, B

1 pont

b) A, E

1 pont

c) B, E

1 pont

d) D

1 pont

e) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-COOH}$
2-metilbutánsav *

1 pont

f) Az elemi réz oldódik a folyadékban, * az oldat színe kékre (zöldre) vált, *

vörösbarna színű, *

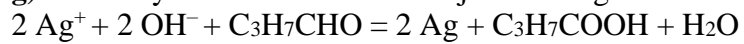
gáz keletkezik. *



2 pont

(1 pont a kiindulási anyagok és termékek helyes képletének megadásáért)

g) Az edény falán ezüstös bevonat jelenik meg. *



2 pont

(1 pont a kiindulási anyagok és termékek helyes

*képletének megadásáért) A *-gal jelölt megállapítások*

közül bármely két helyes válasz 1 pont.