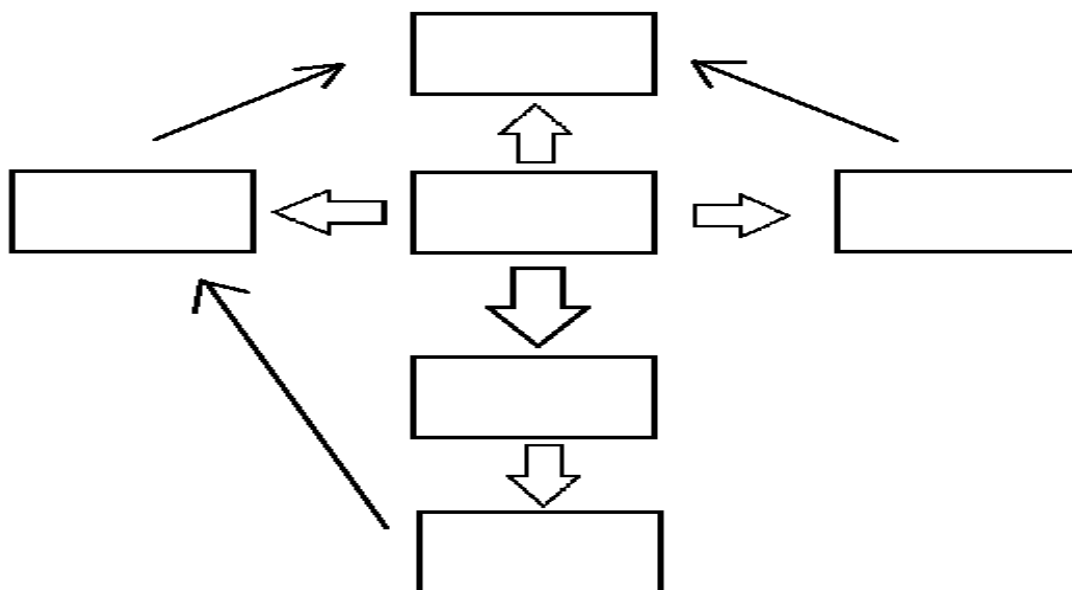


Összefoglalás

Helyezd el az ábrában az alábbi anyagokat. (Minden téglalapba és minden nyílra kell írnod valamit, de az előfordulhat, hogy egy anyag nevét több helyre is be kell írnod!)

- | | | |
|-----------------|--------------------------------|-----------------|
| 1. dietil-éter | 4. ammóniás ezüst-nitrát oldat | 7. réz-oxid |
| 2. ecetsav | 5. szén-dioxid | 8. oxigén |
| 3. etil-alkohol | 6. acetaldehid | 9. kénsav |
| | | 10. etil-acetát |



Ötféle asszociáció

- A. palmitinsav
- B. sztearinsav
- C. olajsav
- D. mindhárom
- E. egyik sem

- Nem tartozik a zsírsavak közé
- szabályos neve oktadekánsav
- telítetlen egyértékű karbonsav
- növényi és állati trigliceridekben kötött formában van jelen
- addíciós reakcióra hajlamos vegyület
- 25 fokon folyékony halmazállapotú
- vízben nem, apoláris oldószerekben jól oldódik
- az olajsavval azonos szénatomszámú alkánsav
- nátrium és káliumsói a szappanok
- nincs határozott olvadáspontja csak lágyulási hőmérséklete

Mennyiségi összehasonlítás

a zsírok brómadddicionáló képessége

a 10%-os sósav pH-ja

a trisztearin olvadáspontja

etil-acetát illékonyága szobahőmérsékleten

tiszta víz fagyáspontja

az olajok brómadddicionáló képessége

a 10%-os ecetsavoldat pH-ja

a triolein olvadáspontja

ecetsav illékonyága szobahőmérsékleten

glikol vizes oldatának fagyáspontja

Relációanalízis

A propanol forráspontja közel azonos az etil-metil-éter forráspontjával, mert molekulatömegük közel azonos.

A glicerin vízben korlátlanul oldódik, mert kis molekulájában a három hidroxilcsoport több hidrogénkötést alakít ki a vízmolekulákkal.

Az észterek elszappanosítása egyensúlyra vezető folyamat, mert a reakcióban bomlékony só keletkezik

Az észterek besorolhatók az éterek csoportjába is, mert molekulájukban elkülöníthető a $-C-O-C-$ molekularészlet.

A palmitinsav vízben és benzinben egyaránt jól oldódik, mert apoláris szénlánc a benzinben, poláris karboxilcsoportja pedig a vízben való oldódást teszi lehetővé.

Forró réz-oxiddal a 2-metil-2-propanol ketonná oxidálható, mert hidroxilcsoportja láncközi helyzetű.

Az etil-acetát lúgos hidrolízise gyakorlatilag egyirányú folyamat, mert a folyamatban keletkező pl.: nátrium-acetát nem lép reakcióba az etanollal.