Радни лист за вежбање

1.Напиши називе карбоксилних киселина које се могу наћи у:

I а) коприви, б) бутеру, в)лимуну, г)млеку

II Која се киселина користи као зачин:

а) етанска, б) бутанска в) стеаринска, г) мравља

2.Који од назива киселина одговара масној киселини:

 а) етанска, б) бутанска в) стеаринска, г) мравља

3.Напиши рационалне формуле следећих киселина: а)пропанске б) етанске

4.Напиши називе следећих киселина и одреди да лису засићене или незасићене

 а) CH3(CH2)7CH = CH(CH2)7 COOH б) CH3− CH2 − CH2− CH2− COOH

назив:

врста карбоксилне киселине:

5.Напиши једначину дисоцијације етанске киселине

6.Доврши следеће хемијске реакције:

а) CH3COOH + Na2CO3 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + H2O + \_\_\_\_\_\_\_\_

б) CH3COOH +KOH → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_

в) ) CH3COOH +\_\_\_\_\_\_ → HCOONa + H2

7.Израчунај масу сирћетне киселине која је потребна да у реакцији са NaOH настане 32.8 g соли.

Ar(C)=12, Ar(О)=16, Ar(H)=1, Ar(Na)=23 (24 g)

8.Формирај парове тако да формулама соли у левој колони одговарају њихови називи у десној колони

1. CH3COONa а)натријум-метаноат

2. HCOONa б) натријум-етаноат

3. CH3 CH 2COONa в) натријум-бутаноат

 г)натријум-пропаноат

9.За чишћење каменца са славине у кухињи може се користити сирће.Напиши хемијску једначину која се том приликом дешава.