Датум: 06. 04. 2020.

Упуства за четврту наставну недељу ( 06.04.-10.04. 2020.)

**Пратити наставу на РТС-у, записивати дате наставне садржаје у свескама.**

**Поновити све о мастима и уљима**

**Учите нову наставну јединицу .**

**Нова наставна јединица** : Угљени хидрати.Подела и опште карактеристике

**Уџбеник стр.175-178**

**Урадити исправку домаћег задатка**

**РЕШЕЊА - Органска једињења са кисеоником**

1. Заокружи ДА ако је исказ тачан или НЕ ако је нетачан

а) Метанол је отровна супстанца ДА НЕ

б) Етанол је **чврста бела** супстанца на собној температури ДА НЕ

в) Естри се **добро растварају** у води ДА НЕ

г) Олеинска киселина је на собној температури течност **оштрог мириса** ДА НЕ

д) Етанска киселина се користи као зачин ДА НЕ

ђ) **Нижи** алкохоли су чврстог агрегатног стања ДА НЕ

2. Упиши на линију поред назива једињења број испред класе органског једињења којој припада

а) пропанол 4 1. алдехид

б) бутанон 5 2. карбоксилна киселина

в) етанал 1 3. естар

г) бутил-бутаноат 3 4. алкохол

д) етанска киселина 2 5. кетон

3.а) течно, ДА

б) чврсто, НЕ

в) течно, ДА

г) течно, НЕ

а)Сирћетна киселина се користи као зачин. Концентована је отровна, док 4-9% раствор није. Чим кажемо раствор, значи да је хомогена смеша и да се сирћетна киселина раствара у води.

в) Најтраженија супстанца ових дана је 70% етанол. Зато што је добро дезинфекционо средство. Шта значи 70% раствор? Да 100 грама раствора садржи 70 грама етанола и 30 грама воде. Раствор- хомогена смеша. Значи да се етанол раствара у води.

4.а) 2 CH3—CH2—CH2—COOH + Na---- 2 CH3—CH2—CH2—COO-Na+ + H2

натријум-бутаноат

б) HCOOH + NaOH ---- HCOO-Na+ + H2O

натријум-метаноат ( натријум-ацетат)

в) CH3—CH2—CH2—OH --- cc H2SO4 ---- CH3—CH::: CH2 + H2O

пропен

Сумпорна киселина се пише на стрелици. Јако је дехидратационо средство, одузима воду из алкохола и добија се одговарајући незасићени угљоводоник. Писали смо ову реакцију у свескама.

г) CH3—CH2—COOH +HO—CH3 ---- CH3—CH2—COOCH3 + H2O

метил -пропаноат

5.

а)C6H12O6 --ензим----- 2 CH3—CH2—OH + 2 CO2  ензим и оксидација се пишу на стрелици

б) CH3—CH2—OH -оксидација----- CH3—COOH

а) Сви сте написли реакцију адиције воде не етен, трабало је додат још при одређеним условима, јер не тече спонтано. Добра је и та реакција. Међутим, много значајнија реакција за добијање етанола је алкохолно врење шећера под утицајем ензима.

CH3

6.а) CH3—CH2—C— CH2—CH2—CH3  б) CH3—CH2—CH2— CH2—COOH в) CH3—COO---CH2—CH3

OH

Повезати CH3 и OH за угљеников атом.

7. **Најједноставнији задатак из раствора. Дата маса раствора и његова концентрација. По дефиницији процентна концентрација представља број грама растворене супстанце у 100 грама раствора. Ако је 8% , то значи да се у 100 грама раствора налази 8 грама растворене супстанце. Маса нашег раствора је 6 грама. Поставимо пропорцију:**

mr = 6g 8% 100g : 8g = 6g : x x = 0,48g

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Органска једињења  са О | задатак  бр.1 | задатак  бр. 2 | задатак  бр. 3 | задатак  бр. 4 | задатак  бр. 5 | задатак  бр. 6 | задатак  бр. 7 |
| 1.Ерна Бећировић | \_ |  |  |  |  |  |  |  |
| 2. Адмира  Бајрамовић | \_ |  |  |  |  |  |  |  |
| 3. Огњен  Бекоња | + | в)- | + | а)- в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | б) без оксидације на стрелици | а) на крају угљовод.  низа СН2  уместо СН3 | \_  75g |
| 4. Ива  Бошковић | + | + | + | + | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | б) без оксидације на стрелици | а)- на 3-ем С-атому две ОН групе б)није добро преписан назив кис.  в) ?? | ?? |
| 5. Борис  Бошковић | + | б)-  в)- | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | б) без оксидације на стрелици | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 6. Ленка  Бугарин | + | + | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | а) двостр. веза?  б) без  оксидације на стрелици | + | \_  75g |
| 7.Јана  Вујковић | + | + | + | + | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | б) без  оксидације на стрелици | в)?? | \_  75g |
| 8. Андреј  Грабовчић | + | ?? | + | а)-  в)- | а)? није јасна  реакција  в)- г) ?? | ?? | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | ?? |
| 9. Сами  Дупљак | + |  |  |  |  |  |  |  |
| 10. Арсеније  Ђуровић | + | в)- | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | б) без оксидације на стрелици | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 11. Ана  Иконић | + | + | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | + | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  б) на другом С-атому везана 2 кисеоника | + |
| 12. Петар  Јовановић | + | г)-  д)- | + | + | в)- називи добијених једињења? | б) без оксидације на стрелици | + | + |
| 13. Андрија  Колџић | + | в)- | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | + | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 14. Бане  Мановић | + | + | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Na  в)-  г)назив ??? | + | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 15. Сеида  Меховић | + |  |  |  |  |  |  |  |
| 16. Данијел  Маљевић | \_ |  |  |  |  |  |  |  |
| 17. Борис  Марјановић | \_ |  |  |  |  |  |  |  |
| 18. Уна  Муратовић | \_ |  |  |  |  |  |  |  |
| 19. Вера  Новаковић | + | + | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Nа  в)-  г)назив ??? | + | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 20. Милан  Полић | + | а)-  в)- | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Nа  в)-  г)назив ??? | + | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 21. Ана  Рађеновић | \_ |  |  |  |  |  |  |  |
| 22. Мартина  Станић | + | в)- | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Nа  в)-  г)назив ??? | б) без оксидације на стрелици | а) на 6-ом С  уместо 3Н везана 2Н  в)?? | \_  75g |
| 23. Хелена  Томић | + | + | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Nа  в)- | + | + | \_  75g |
| 24.Хана  Ћеховић | + | + | + | а)-  в)- | а)- CH3CH2CH2Nа  в)-  г)назив ??? | б) без оксидације на стрелици | а)- на 3 С атому две СН3 групе  в)?? | \_  75g |

Уколико се десила нека грешка у вези прегледаних домаћих, ви јавите.