Домаћи задатак сам прегледала, видим да сте сви скоро све урадили. Убудуће радите онолико колико сами можете да урадите. После сваког домаћег добићете објашњња.

Обашњења за задатке који нису урађени

2. Да се потсетимо, физичка својства су боја, укус, мирис, агргатно стање, растворљивост...

Физичка својства: естри са малим бројем угљеникових атома( нижи естри) на собној темперетатури су безбојне уљасте течности, пријатног мириса и слабо растворљиве у води, растварају се у неполарним растварачима. Виши естри, са већим бројем угљеникових атома, су без мириса и углавном су чврстог агрегатног стања и не растварају се у води.

Естри су још заступљени у воћу, поврћу и цвећу.

5. Јеначине хемијски реакција добијања :

а) етил-бутаноата, арома ананаса

б) етил-метаноата, арома малине

в) етил-етаноата, арома зелене јабуке

г) бутил-етаноат, арома банана

Научили сте шта су естри, а реакција између алкохола и киселина у којој настају естар и вода назива се естерификација и то је повратан или реверзибилна реакција. То значи када настане одређена количина естра он се разлаже на полазне супстанце карбоксилну киселину и алкохол. Ова реакција се зато пише као повратна.

a) CH3—CH2—CH2—COOH + HO—CH2—CH3 :::::: CH3—CH2—CH2—COO—CH2—CH3 + H2O

бутанска киселина етанол етил-бутаноат

б) H—COOH + HO—CH2—CH3 ::::::: H—COO—CH2—CH3 + H2O

метанска киселина етанол етил-метаноат

CH3—COOH + HO—CH2—CH3 :::::: CH3—COO—CH2—CH3  + H2O

етанска киселина етанол етил-етаноат

CH3—COOH + HO—CH2—CH2—CH2—CH3 :::::: CH3—COO—CH2—CH2—CH2—CH3  + H2O

етанска киселина бутанол бутил-етаноат

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Естри карбоксилних киселина | Задатак  Бр.1 | Задатак  бр. 2 | Задатак  бр. 3 | Задатак  бр. 4 | Задатак  бр. 5 |
| 1.Ерна Бећировић | \_ |  |  |  |  |  |
| 2. Адмира  Бајрамовић | \_ |  |  |  |  |  |
| 3. Огњен  Бекоња | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | + | + |
| 4. Ива  Бошковић | \_ |  |  |  |  |  |
| 5. Борис  Бошковић | + |  | Физичка својства  заступљеност |  |  |  |
| 6. Ленка  Бугарин | \_ | + | Физичка својства  заступљеност | + | + | \_ |
| 7.Јана  Вујковић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | метил-пентаноат  C6H12O2 | + |
| 8. Андреј  Грабовић | \_ |  |  |  |  |  |
| 9. Сами  Дупљак | \_ |  |  |  |  |  |
| 10. Арсеније  Ђуровић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | C3H6O2 | + |
| 11. Ана  Иконић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | + | + |
| 12. Петар  Јовановић | + | + | + | + | + | + |
| 13. Андрија  Колџић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | C3H6O2 |  |
| 14. Бане  Мановић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | C3H6O2 | + |
| 15. Сеида  Меховић | + | + | + | + | + | + |
| 16. Данијел  Маљевић | \_ |  |  |  |  |  |
| 17. Борис  Марјановић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | C3H6O2 | + |
| 18. Уна  Муратовић | \_ |  |  |  |  |  |
| 19. Вера  Новаковић | \_ |  |  |  |  |  |
| 20. Милан  Полић | + | + | Физичка својства заступљеност | \_ | C3H6O2 | + |
| 21. Ана  Рађеновић | \_ |  |  |  |  |  |
| 22. Мартина  Станић | \_ |  |  |  |  |  |
| 23. Хелена  Томић | + | + | + | + | + | + |
| 24.Хана  Ћеховић | + | + | Физичка својства  заступљеност | + | другу формулу?? | + |

Упуство за следећу радну седмицу

Пратити наставни садржај из хемије на РТС-у , среда и петак ако у међувремену не буде промена.

Поновити кисеонична органска једињења.

Добићете радни лист за вежбање алкохола и карбоксилних киселина.

Ако неком не буде јасан неки задатак нека пита.

Задатак број 4 под б) не радите

Будите добро и чувајте се!

АЛКОХОЛИ И КАРБОКСИЛНЕ КИСЕЛИНЕ



8. Алкохолизам је врло тешка болест зависности. Ова болест изазива озбиљна оштећења свих унутрашњих органа, а посебно органа за варење.

Алкохолна пића се разликују по процентној концентрацији алкохола. Тако на пример, пиво је 5% раствор алкохола, вино је 12% а ракија је 40% раствор алкохола. Израчунај колико грама чистог алкохола унесе у себе човек када попије 200g вина.

9. Напиши једначину електролитичке дисоцијације метанске киселине.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10. Израчунај масу сирћетне киселине која је потребна да у рекцији са натријум-хидроксидом настане