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 | ЗадатакБр.1 | Задатакбр. 2 | Задатакбр. 3 | Задатакбр. 4 | Задатакбр. 5 |
| 1.Ерна Бећировић | \_ |   |  |  |  |  |
| 2. АдмираБајрамовић | \_ |  |  |  |  |  |
| 3. ОгњенБекоња | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | + | + |
| 4. ИваБошковић | \_ |  |  |  |  |  |
| 5. БорисБошковић | + |  | Физичка својствазаступљеност |  |  |  |
| 6. Ленка Бугарин | \_ | + | Физичка својствазаступљеност | + | + | \_ |
| 7.ЈанаВујковић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | метил-пентаноатC6H12O2 | + |
| 8. Андреј Грабовић | \_ |  |  |  |  |  |
| 9. СамиДупљак | \_ |  |  |  |  |  |
| 10. АрсенијеЂуровић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | C3H6O2 | + |
| 11. АнаИконић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | + | + |
| 12. ПетарЈовановић | + | + | + | + | + | + |
| 13. АндријаКолџић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | C3H6O2 |  |
| 14. БанеМановић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | C3H6O2 | + |
| 15. СеидаМеховић | + | + | + | + | + | + |
| 16. ДанијелМаљевић | \_ |  |  |  |  |  |
| 17. БорисМарјановић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | C3H6O2 | + |
| 18. Уна Муратовић | \_ |  |  |  |  |  |
| 19. ВераНоваковић | \_ |  |  |  |  |  |
| 20. МиланПолић | + | + | Физичка својства заступљеност | \_ | C3H6O2 | + |
| 21. АнаРађеновић | \_ |  |  |  |  |  |
| 22. МартинаСтанић | \_ |  |  |  |  |  |
| 23. Хелена Томић | + | + | + | + | + | + |
| 24.ХанаЋеховић | + | + | Физичка својствазаступљеност | + | 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