**ПЛАН РАДА ЗА ПЕРИОД ОД 06. 04. 2020. - 10. 04. 2020.**

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

Поновити све о растворима, вежбати задатке из збирке стр. 79. до 81.

Прочитати о Води и значају воде за живи свет уџбеник стр. 133-135.

У свескама одговорити на питања из уџбеника стр. 137.

Научити нову наставну јединицу: **Хемијске реакције. Анализа и синтеза** уџбеник стр. 142-144

Решења - РАСТВОРИ 30.03.2020.

1. Допуни дате исказе:

а) Јонски парови , односно молекули који се растварају у води садрже јонску и поларну ковалентну везу, док молекули који се не растварају у води садрже неполарну ковалентну везу.

б) Раствор се састоји од растварача и растворене супстанце.

в) Растварањем 10g кухињске соли у 50g воде настаје раствор у коме је вода растварач .

г) У раствору насталом мешањем 200g алкохола и 50g воде растварач је алкохол.

2. У 75g воде растворено је 15 g шећера. Колико износи маса раствора? Заокружи слово испред тачног одговора?

а) 75g б) 15g в) 60g г) 90g

3. Заокружи ДА ако је тврдња тачна или НЕ ако је нетачна а) Раствори су хетерогене смеше ДА НЕ б) У незасићеном раствору може се растворити још растворене супстанце ДА НЕ в) Растворљивост супстанце зависи од температуре на којој се прави раствор ДА НЕ г) Процент на концентрација раствора предсавља број грама растворене супстанце у 100g растварача. ДА НЕ

4. Повежи чланове колоне лево с појмовима у колони десно тако што ћеш на линије уписати одговарајуће слово.

а) парфем

б) гвожђе а) раствор

б) дестилована вода б) чиста супстанца

а) 70% етанол

а) челик

Легуре су ХОМОГЕНЕ смеше, челик, бронза, месинг... И раствори су хомогене смеше.

5. По дефиницији растворљивост представља број грама растворене супстанце у 100 грама растварача. Ми имамо познату масу раствора и мсу растварача. Зато прво морамо израчунати масу растворене супстанце на основу познатих података.

mr=130g mr=mrs+mrč mrs =mr - mrč

mrč=91g mrs =130g-91g=39g

R =? Знамо да се у 91 грам растварача налази 39 грама растворене супстанце, да би израчунали растворљивост треба да ирачунамо масу растворене супстанце у 100 грама растварача. Постављамо пропорцију:

91g : 39g = 100g : x x= 39g.100g/91g x= 42,85g

Растворљивост никако не може да буде изражена у %, већ у грамима.

6. Знамо, да је процентна концентрација број грама растворене супстанце у 100g раствора. Маса нашег раствора је 200 g и раствор је 0,9%. Од тога полазимо.

mr=200 g 0,9%

mrs=? 100g : 0,9g = 200g : x x= 1,8g NaCl

7. У овом задатку је дата маса растварача не раствора, пошто се тражи % ми морамо прво израчунати масу раствора. Јер, још једном , процентна концентрација је број грама растворене супстанце у 100g раствора.

mrč=180g mr = mrč + mrs

mrs=20g mr = 180g + 20g =200g

% ? 200g : 20g = 100 : x x= 10%

8. Увек полазимо од процентне концентрације. Пошто је 30% раствор, значи да у 100 грама расвора имамо30 грама растворене супстанце. Маса нашег раствора је 300 грама,и у тих 300 грама треба да израчунамо масу растворене супстанце. Постављамо пропорцију. Добили смо масу растворене супстанце. Од масе раствора одузмемо масу растворене супстанце и добијемо масу растварача.

mr =300g 30% 100g : 30g = 300g : x x= 90g (маса растворене супстанце)

mrč= ? mrč= 300g - 90g =210g

mrs=?

9. Мешањем два раствора различитих маса и концентрација добијамо трећи раствор чија ће маса бити једнака збиру маса ова два раствора. Концентрацију рачунамо тако што ћемо израчунати масу супстанце и у једном и у другом раствору. Добијене масе сабрати и добити масу супстанце. И као у претходним задацима израчунамо процентну концентрацију раствора.

mr(1) =80g 5% 100g : 5g = 80g : x x= 4g mrs(1)=4g

mr(2) =120g 10% 100g : 10g = 120g : x x= 12g mrs(2)=12g

%=?

mr = mr(1) + mr(2)

mr = 80g + 120g =200g

mrs = mrs(1) + mrs(2)

mrs= 4g + 12g =16g

200g : 16g = 100 :x x =8%

НАПОМЕНА

**Ја бих вам сугерисала да задатке из раствора радите на следећи начин:**

**Пажљиво читате текст, записујете правилно податке који су вам дати, одговарајућим ознакама**

**Обавезно пишете јединице поред бројних вредности, јер задаци се без правилно написаних јединица не признају**

**Примените научену теорију , чему је једнака маса раствора, шта је растворљивост а шта процентна концентрација**

**И користите пропорције**

**Видела сам да су неки од вас користили пропорције, али веома мали број.**

**Ако неком буде потребна помоћ око израде задатака, слободно питајте.**

Одељење: VII1

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 | Задатак  бр.6 | Задатак  бр.7 | Зад.  Бр.8 | Задатак  бр.9 |  |
| 1.Филип  Бојић | а)?? | + | г)- | челик - | без јединице | + | + | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе, ни јединица | \_  12 |  |
| 2. Магдалена  Ђуровић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3.Јован  Јеремић | + | + | б)- | челик - | без јединице | + | + | без једини- ца и одгова- рајућих  ознака | \_  12 |  |
| 4. Бошко  Југовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Дарија  Козица |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 6.Вера  Маглов | а)?? | + | г)- | челик - | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | + |  |
| 7. Ана  максимовић | а)?? | + | г)- | челик - | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | + |  |
| 8. Емин  Мандал |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Софија  Марјановић | а)?? | + | a)- г)- | челик - | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без једини- ца и одгова- рајућих ознака.  Није 169 већ 16g ... |  |
| 10. Рејхан  Мемић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 11. Драган  Милинковић | а)?? | + | г)- | челик - | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 12. Јелена  Милинковић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Матија  Милићевић | а)- не једињења већ јонском ?? | + | г)- | челик - | без јединице | + | + | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе, ни јединица | \_  12 |  |
| 14. Саша  Недовић | а)?? | + | г)- | челик - | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 15. Мићо  Пешовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. Наталија  Поповић | а)?? | + | б)- | челик - | без јединице | + | + | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | \_  12 |  |
| 17. Андреа Рађеновић | а)- | + | а) и да и не заокружено  г)- | челик - | -  23,39 | + | + | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |
| 18.Огњен  Раковић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Армин  Салкановић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Никола  Симовић | а)?? | + | г)- | челик није нигде сврстан | \_  30% | + | \_  20% | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |
| 21. Василије  Сладоје | а)?? | + | б)- | челик - | без јединице | + | + | ??? | \_ |  |
| 22. Стојадинов  Богдан |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. Ана  Томић | а)?? | + | г)- | челик - | \_  30% | + | + | + | 7,29% |  |
| 24. Керим  Хрустемовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 25.Мехмед  Хрустемовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 26.Борис  Шалипур | а)?? | + | б)- | челик - | без јединице | + | + | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | \_  12g |  |
| 27.Асја  Шеховић | + | + | г)- | челик - | \_  30% | + | \_  20% | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |

Одељење: VII2

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 | Задатак  бр.6 | Задатак  бр.7 | Задатак  бр.8 | Задатак  бр.9 |  |
| 1. Анастасија  Бекоња | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | + | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 2. Игор  Вајић | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | \_  12g |  |
| 3. Филип  Докмановић | а)?? | + | г)- | \_  челик | ?? | без јединице | без  % | ?? | ?? |  |
| 4. Марија  Дрчелић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Емилија  Дерикоњић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 6. Азра  Исламагић | + | + | г)- | + | 39g | + | \_  11,1% | + | \_  7,5% |  |
| 7. Наталија  Клисура | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  90 g ?? | без одговарајућих ознака |  |
| 8. Лејла  Кукић | + | + | г)- | \_  челик | + | + | + | + | \_  12 |  |
| 9. Лана  Лончар |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 10. Андреј  Новаковић | а)?? | + | г)- | \_  челик | 39g | + | \_  20% | \_  mrč=210g | + |  |
| 11. Матеја  Пешовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 12. Михајло  Пријовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Лазар  Радовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 14. Тијана  Радовић | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  90 g ?? | ?? |  |
| 15. Анастасија  Ранитовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. Адна  Рустемовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 17. Лука  Томашевић | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 18. Хамза  Ћелехметовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 19. Василије  Ћирковић | б)-  растварача | + | б)- г)- | \_  челик | \_  39g | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 20. Стево  Ћирковић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 21. Новак  Цвијовић | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | ?? | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |
| 22. Божица  Шапоњић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |

Одељење: VII3

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Име и презиме | Задатак  бр.1 | Задатак  бр.2 | Задатак  бр.3 | Задатак  бр.4 | Задатак  бр.5 | Задатак  бр.6 | Задатак  бр.7 | Задатак  бр.8 | Задатак  Бр.9 |  |
| 1. Јелена  Баковић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 2. Немања  Берлић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3. Дуња  Божовић | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |
| 4. Милица  Брајовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Лука  Вранић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 6. Павле  Голочевац |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 7. Лука  Дидановић | а)?? | + | г)- | \_  челик | без јединице | + | + | + | \_  12 |  |
| 8. Елена  Ђуровић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Јана  Јановић | а)?? | + | в)- г)- | \_  челик | \_  39g | + | \_  20% | ?? | ?? |  |
| 10. Николина  Јојовић | + | \_ | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 11. Лејла  Ковачевић | + | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 12. Лука  Костић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 13. Мандић  Петар | а)- једињење | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  mrč=210g | без одговарајућих ознака |  |
| 14. Ана  Марјановић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 15. Страхиња  Пијевчевић | а)- | + | б)- | ??  без конкретних одговора | + | + | + | + | + |  |
| 16. Николина  Пријовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 17.Соња  Пријовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 18. Тамара  Пријовић | а)?? | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |
| 19. Лука  Савовић | + | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |
| 20. Словић Илија | + | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | + | + | + |  |
| 21. Лука  Спасојевић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. Емин  Суљовић |  |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. Суада  Чаушевић | а)?? | + | \_ | ?? | \_  30% | + | \_  20% | \_  90g | ?? |  |
| 24. Александра  Шушањ | + | + | г)- | \_  челик | \_  30% | + | \_  20% | \_  није написана  oзнака mrč или mrs за масе | без одговарајућих ознака |  |

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