Одговори на питања из уџбеника страна 127

1. а) Раствор је хомогена смеша две или више супстанци (састоји се од растварача и растворене супстанце).

б) Прво правило : Када су сви састојци раствора истог агрегатног стања, растварач је суостанца које има највише.

Друго Правило : Када растварач и растворена супстанца нису истог агрегатног стања, растварач је супстанца која је истог агрегатног стања као ираствор.

в) Растворена супстанца је компонента раствора која са растварачем гради хомогену смешу.

2. Водени раствори

3. Постоји правило,, слично у сличном се раствара“. Супстанце са јонском и поларном ковалентном везом добро се растварају у поларним растварачима, а супстанце са неполарном ковалентном везом у неполарним растварачима.

4. Растворљивост :

КВАЛИТАТИВНО ЗНАЧЕЊЕ способност супстанце да са растварачем гради хомогену смешу.

КВАНТИТАТИВНО ЗНАЧЕЊЕ представља број грама растворене супстанце која може да се раствори у 100 грама растварача на одређеној температури.

5. Засићен раствор садржи онолико супстанце колико одговра њеној растворљивости на одређеној температури

Незасићен садржи мање растворене супстанце од засићеног, при истим условима.

Презасићен садржи више растворене супстанце од засићеног, при истим условима.

6. Растворљивост већине супстанци се са порастом температуре повећава.

7. mr=250g R=25g

По дефиницији знамо да је растворљивост број грама растворене супстанце у 100грама растварача.

То и применимо. Пошто је растворљивост соли 25грама значи да у 100грама растворача имамо 25грама соли а у 250грама ћемо имати X. Поставимо пропорцију:

100g : 25g = 250g : X

Множењем спљашњег и спољашњег члана, као и унутрашњег и унутрашњег добијамо :

100g . X = 25g.250g

X= 25g.250g / 100g X=62,5g 8. R=? Да би израчунали растворљивост треба да израчунамо масу растварача. Од масе раствора одузмемо масу растворене супстанце. Знамо да се у тој маси растварача налази 26 грама соли, да би израчунали растворњивост морамо да преачунамо колико соли има у 100грама растварача.

mrs=26g mr=259g mrć= 259g-26g=233g

233g : 26g = 100g : x x=11,15g

Ако се неки од наведених одговора разликују од вашех , препишите у свеску.

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

Датум : 19. 03. 2020.

Домаћ задатак: Раствори и растворљивост

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 | Задатак  бр.8 |  |
| 1.Филип  Бојић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 2. Магдалена  Ђуровић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3.Јован  Јеремић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 4. Бошко  Југовић | + | + | + | + | + | ? | + | ? |  |
| 5. Дарија  Козица | + | + | +/-  објашњење | + | засић. +  ? ? | + | \_ | ?? |  |
| 6.Вера  Маглов | + | + | + | + | + | + | \_ | + |  |
| 7. Ана  максимовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 8. Емин  Мандал |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 9. Софија  Марјановић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 10. Рејхан  Мемић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 11. Драган  Милинковић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 12. Јелена  Милинковић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 13. Матија  Милићевић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 14. Саша  Недовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 15. Мићо  Пешовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 16. Наталија  Поповић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 17. Андреа Рађеновић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 18.Огњен  Раковић | + | + | +/-  објашњење | + | + | ?? | - | + |  |
| 19. Армин  Салкановић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Никола  Симовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | ?? | \_ | + |  |
| 21. Василије  Сладоје |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. Стојадинов  Богдан |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 23. Ана  Томић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | + | + |  |
| 24. Керим  Хрустемовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 25.Мехмед  Хрустемовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 26.Борис  Шалипур | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 27.Асја  Шеховић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |

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 |  |
| 1. Анастасија  Бекоња | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 2. Игор  Вајић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 3. Филип  Докмановић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 4. Марија  Дрчелић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 5. Емилија  Дерикоњић | + | + | + | + | + | + | + | + |  |
| 6. Азра  Исламагић | + | + | + | + | + | + | + | нисам  успела  да проч |  |
| 7. Наталија  Клисура |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 8. Лејла  Кукић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 9. Лана  Лончар |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 10. Андреј  Новаковић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 11. Матеја  Пешовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 12. Михајло  Пријовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 13. Лазар  Радовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 14. Тијана  Радовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 15. Анастасија  Ранитовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 16. Адна  Рустемовић | +  б)+/-в)? | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 17. Лука  Томашевић |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 18. Хамза  Ћелехметовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 19. Василије  Ћирковић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 20. Стево  Ћирковић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 21. Новак  Цвијовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_\_ |
| 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 |  |
| 1. Јелена  Баковић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | ?? |  |
| 2. Немања  Берлић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 3. Дуња  Божовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 4. Милица  Брајовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 5. Лука  Вранић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 6. Павле  Голочевац |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 7. Лука  Дидановић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 8. Елена  Ђуровић |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 9. Јана  Јановић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | ?? |  |
| 10. Николина  Јојовић | + | + /- ц) ? | + | + | + /-нез?през? | + | \_ | + |  |
| 11. Лејла  Ковачевић | + | +/-  ц) ? | +/-  објашњење | + | +  нез?през? | + | ?? | ?? |  |
| 12. Лука  Костић |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 13. Мандић  Петар | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 14. Ана  Марјановић |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 15. Страхиња  Пијевчевић | + | + | ?? | + | + | + | \_ | ?? |  |
| 16. Николина  Пријовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 17.Соња  Пријовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 18. Тамара  Пријовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 19. Лука  Савовић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 20. Словић Илија | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |
| 21. Лука  Спасојевић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 22. Емин  Суљовић | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | + | + |  |
| 23. Суада  Чаушевић |  |  |  |  |  |  |  |  | \_ |
| 24. Александра  Шушањ | + | + | +/-  објашњење | + | + | + | \_ | + |  |

УПУСТВО ЗА СЛЕДЕЋУ РАДНУ Н

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

Поновити структуру супстанце

Добићете радни лист за вежбање валенце и релативне молекулске масе

Ако неком не буде јасан неки задатак нека пита.

Будите добро и чувајте се!

ВАЛЕНЦА ЕЛЕМЕНАТА И РЕЛАТИВНА МОЛЕКУЛСКА МАСА

1. Допуни започете исказе:

а) Валентност је \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

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

б) Највећа вредност валенце је \_\_\_\_\_ , обележава се \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ бројем.

в) Валенца елемената може да буде \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

г) Релативна молекулска маса се обележава са \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ , а израчунава се \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

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

д) Све супстанце су изграђене од три врсте честица: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ , \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

2. Одреди валенце елемената у следећим једињењима :

H2 Fe2O3 Cl2O HgO AlCl3

3. Напиши молекулске формуле једињења:

а) олова четворовалентног и кисеоника \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) магнезијума и кисеоника \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) гвожђа двовалентног и хлора једновалентног \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

г) бакра једновалентног и сумпора двовалентног \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Израчунај релативне молекулске масе следећих једињења:

а) H2CO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б)3 Cl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) Al2( SO4)3  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ar( H)=1 Ar (C)=12 Ar(O)=16 Ar (Cl)=35,5 Ar( Al)=27 Ar( S)=32

5. Дате су формуле једињења, разврстај их према типу кристалне решетке од које су изграђена.

Na SO2 K2SO4 N2  ZnO Hg

1. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. Поређај супстанце према јачини интеракција између основних честица које их изграђују:

шећер, кисеоник, кухињска со, дестилована вода.

Редослед : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7. Састави формулу одговарајућег јонског једињења :

а) Ca2+  и Br-

б) Al3+ и S2-