**ПЛАН РАДА ЗА ПЕРИОД ОД 30. 03. 2020. - 03. 04. 2020**

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

Поновити све о растворима.

Урадити домаћи задатак из РАСТВОРА, одговоре послати **до петка 30.03.**

Ко хоће, може да ради задатке из збирке стр. 79 до 81. Све што није јасно можете да питате.

Да напоменем, задатке које добијате за вежбање не треба да шаљете. Добијате решења и проверавате тачност израде задатака.

Уколико се деси нека грешка у вези прегледања домаћих задатака, што је могуће с обзиром на број мејлова који добијам, унапред се извињавам, а ви се јавите.

**Домаћи задатак: РАСТВОРИ 30.03.2020.**

1. Допуни дате исказе:

а) Јонски парови , односно молекули који се растварају у води садрже \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ везу, док молекули који се не растварају у води садрже \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ везу.

б) Раствор се састоји од \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

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

г) У раствору насталом мешањем 200g алкохола и 50g воде растварача је \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

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) Процентна 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.

\_\_\_\_\_\_ парфем

\_\_\_\_\_\_ гвожђе а) раствор

\_\_\_\_\_\_ дестилована вода б) чиста супстанца

\_\_\_\_\_\_ 70% етанол

\_\_\_\_\_\_ челик

5. У 130g засићеног воденог раствора неке супстанце на одређеној температури налази се 91g растварача. Израчунај растворљивост те супстанце.

6. Сузе су водени раствор натријум-хлорида процентног састава 0,9%. Колико грама натријум -хлорида има у 200g суза?

7. У 180g воде растворено је 20g супстанце. Израчунајте процентну концентрацију раствора.

8. Колико је грама супстанце и колико грама растварача потребно за припремање 300g 30% раствора?

9. Израчунајте процентну концентравију раствора који је добијен мешањем 80g 5% раствора и 120g 10% раствора.

Решења : ВАЛЕНЦА ЕЛЕМЕНАТА И РЕЛАТИВНА МОЛЕКУЛСКА МАСА

1. Допуни започете исказе:

а) Валентност је способност атома неког хемијског елемента да се повезује са атомима других елемената.

б) Највећа вредност валенце је VIII, обележава се римским бројем.

в) Валенца елемената може да буде стална и промењива .

г) Релативна молекулска маса се обележава са Мr , а израчунава се сабирањем релативних атомских маса свих атома који чине молекул.

д) Све супстанце су изграђене од три врсте честица: атома , молекула и јона .

2. Одреди валенце елемената у следећим једињењима :

I III II I II II II III I

H2 Fe2O3 Cl2O HgO AlCl3

3. Напиши молекулске формуле једињења:

а) олова четворовалентног и кисеоника PbO2

б) магнезијума и кисеоника MgO

в) гвожђа двовалентног и хлора једновалентног FeCl2

г) бакра једновалентног и сумпора двовалентног Cu2S

4. Израчунај релативне молекулске масе следећих једињења:

а) Мr(H2CO3) = 62

б)Mr(3 Cl2)= 213

в)Mr( Al2( SO4)3 )= 342

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. атомска: Na, Hg 2. молекулска: SO2 N2  3. jонска: K2SO4 ,  ZnO

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

шећер, кисеоник, кухињска со, дестилована вода.

Редослед : кухињска со (јонска веза), шећер, дестилована водаи кисеоник.

7. Састави формулу одговарајућег јонског једињења :

а) Ca2+  и Br- CaBr2

б) Al3+ и S2-  Al2S3