Драги осмаци , враћамо се на растворе , поновите , растворљивост и правило слично су у сличном раствара,

На крају документа су задаци из процентне концентрације , И провежбајте задатке из процентне концентрације

Формуле :

 W = mr.s./mr-ra \*100%

 m r-ra = m r.s + mH2O

m r.s. – маса растворене супстане , m r-ra – маса раствора ,

W - проч+центна концентрациј

mH2O - маса воде

 Раствори и растворљивост

Правило слично у сличном се раствара:

1. ***Растворљивост је способност неке супстанце да се меша са растварачем и гради хомогену смешу***

**За растварање сустанци важи правило : слично су у сличном раствара ,**

То значи да се супстанце са јонском и поларном ковалентном везома рставарају у води , и поларним растварачима ., а супстанце са неоларном ковалентном у неполарним растварачима.

Поларни растварачи су : вода , ацетон , алкохол , течни амонијак

Неполарни растврачи су : n –хексан , хлороформа, бензин

На основу ове лекције објасни хемијски коктел , експеримент , који ћете погледати на следећем линку:

<https://youtu.be/JE4pwRD8t9Q>

 Процентна концентрација/ задаци

1. Израчунај колики је процентни састав шећера у 100г сока , ако се у 100г сока налази : 0,1г протеина , 10,8г шећера , 0,1г масти и 0,0002г натријума а остатак је вода.
2. Ана за доручак воли да попије чашу јогурта од 200г са 1,6% млечне масти , Милена поједе 200г киселог млека које садржи 6% млечне масти . Колико грама млечне масти за доручак унесе Ана , аколико Милена?
3. Израчунај масу алкохола и воде која се налази у 300г 70% медицинског алкохола.

4.Израчунај масени прецентни састав раствора насталог мешањем 200г раствор масеног процентног састава 20% :

А ) са 20 г воде ( разблаживање раствора )

Б) са 20г шећера ( концентровање раствора )