Хомогене смеше – раствори

-утврђивање-

1. Допуни следеће реченице.

Вода је једињње састављено од два елемента: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Молекулска формула воде је \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

1. Прецртај нетачно у следећим реченицима:

а) Вода има мању/већу густину од леда.

б) Вода при нормалном атмосферском притиску кључа/мрзне на температури од 00С.

1. Подвуци растворену супстанцу у следећим примерима раствора:

а) 100 g воде и 2 g шећера;

б) 30 g воде и 90 g алкохола;

1. Заокружи ДА ако је тврдља тачна, а НЕ ако је нетачна.

а) Засићен раствор садржи више растворене супстанце него незасићен ДА НЕ

б) У незасићеном раствору може се растворити још растворене супстанце ДА НЕ

в) Раствори се деле на незасићене, засићене и презасићене ДА НЕ

1. Растворљивост шећера у 100 g воде на собној температури је 146 g. Колико се грама шећера може растворити у 340 g на собној температури?
2. Колики је масени удео алкохола у раствору који се састоји од 5 g алкохола и 55 g воде?
3. На боци сирћетне киселине пише да је процентни састав сирћетне киселине 80%. Ако у боци има 1000 g раствора, колико у њој има грама сирћетне киселине?