

РЕШЕЊА ЗАДАТАКА

Тема: Раствори

- а) вода јер је истог агрегатног стања као и раствор
б) алкохол
в) вода
- Раствор представља молекулско дисперзни систем састављен из растварача и растворене супстанце.
- $m(\text{раствора}) = 190\text{g}$
 $m(\text{соли}) = 15\text{g}$
 $m(\text{воде}) = 175\text{g}$
 $15\text{g} : 175\text{g} = X\text{g} : 100\text{g}$
 $X = 8,57\text{ g}$
- $\omega = \frac{m(\text{растворене супстанце})}{m(\text{раствора})} \cdot 100\%$
 $m(\text{раствора}) = 410\text{g}$
 $\omega = 2,44\%$
- $\omega = 2\%$
 $m(\text{раствора}) = 200\text{g}$
 $m(\text{NaCl}) = 4\text{g}$
- $V = 100\text{cm}^3 = 0,1\text{ dm}^3$
 $c = 1\text{ mol} / \text{dm}^3$
 $c = \frac{n}{V}$
 $n = c \cdot V = 0,1\text{ mol NaOH}$
 $m = 4\text{g NaOH}$
- Молекули NH_3 су поларни као и молекули H_2O , молекули O_2 су неполарни.
- $m = 4\text{g NaOH}$

9. $m = 0,2\text{g}$ глюкозе и $m = 19,8\text{g}$ воде

10. Растварање је процес настајања раствора, супротан процесу растварања назива се кристализација.

За додатна објашњења и питања обратити се:

Милани Томић Кањевац

milana.tomic.kanjevac@prvagimnazija.edu.rs