*ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА №3*

Изм

Лист

№ докум.

Подпись

Дата

Лист

8

АФУТЭК.140407.ЛР.03.

*Тема: Получение эмульсии моторного (подсолнечного) масла.*

*Цель работы: Усвоение знаний об эмульсиях, получили эмульсии моторного или подсолнечного масла.*

*Оборудование: моторное, подсолнечное масло, вода, стакан.*

*Ход работы: Эмульсия-это дисперсная система в которой дисперсная фаза и дисперсная среда являются несмешанными жидкостями.*

*Задания:*

*№1. Определить массовую долю растворенного вещества (%) NaCl, если в 380г. воды растворено 20г. NaCl.*

|  |  |
| --- | --- |
| *Дано:*$$m\_{H\_{2}O}=380г$$$$m\_{NaCl}=20г $$ |  *Решение*$ω=\frac{m\_{NaCl}}{m\_{р-ра}}\*100$ |
| $ω=?$ | $ω=\frac{20}{400}\*100=5\%$ |

 *Ответ: 5%*

*2. Определить массовую долю растворенного вещества (%), если в 400г. воды, растворено 50г. NaCl*

|  |  |
| --- | --- |
| *Дано:*$$m\_{H\_{2}O}=400г$$$$m\_{NaCl}=50г $$ |  *Решение*$ω=\frac{m\_{NaCl}}{m\_{р-ра}}\*100$ |
| $ω=?$ | $ω=\frac{50}{450}\*100=11,1\%$ |

 *Ответ: 12,5%*

*№2. Написать молекулярные уравнения реакции для ионных уравнений*

*1) Pb2++S2- PbS*

*2) Ba2++SO42- BaSO4*

*3) Cu2++2OH- Cu(OH)2*

*1) PbCl2+Na2S PbS +2NaCl*

*Pb2++2Cl-+2Na++S2- PbS +2Na++2Cl-*

*Pb2++S2- PbS*

*2)BaCl2+Na2SO4  BaSO4 +2NaCl*

*Ba2++2Cl-+2Na++SO4- BaSO4 +2Na++2Cl-*

*Ba2++SO42- BaSO4*

*3)CuCl2+2NaOH Cu(OH)2 +2NaCl*

*Cu2++2Cl+2Na+2OH Cu(OH)2 +2Na++2Cl-*

*Cu2++2OH- Cu(OH)2*

*4) PbSO4+K2S PbS +K2SO4*

*Pb2++SO42-+2K++S2- PbS +2Na++2Cl-*

*Pb2++S2- PbS*

*5)Ba(OH)2+K2SO4  BaSO4 +2KOH*

*Ba2++2OH-+2K++SO4- BaSO4 +2K++2OH-*

*Ba2++SO42- BaSO4*

*6)Cu(NO3)2+2KOH Cu(OH)2 +2KNO3*

*Cu2++2NO32-+2K++2OH- Cu(OH)2 +2K++2OH-*

*Cu2++2OH- Cu(OH)2*

*Вывод: Усвоили знания об эмульсиях, получили эмульсии мотор-ного или подсолнечного масла.*

Изм

Лист

№ докум.

Подпись

Дата

Лист

9

АФУТЭК.140407.ЛР.03.