ПРИЛОЖЕНИЕ

Задача №1

Дано: Решение:

m (сырья) = 1885 кг m (молока) = 1885 \* 0,985 = 1857 кг.

w(примесей) = 1,5%

Найти:

m (молока) - ?

Ответ: 1857 кг

Задача №2 Решение:

Дано: ν = m/M

m (C12H22O11) = 91 кг M = Mr (C12H22O11) = 342 кг/кмоль

Найти: ν = 91/342 = 0,266 кмоль.

ν (C12H22O11) - ? Ответ: 0,266 кмоль

Задача №3 Решение:

Дано: m (творога) = √ \* ρ \* w = 3000мл \* 0,98 г/мл \* 0,14 =411,6 г

√ (молока) = 3 л Из 3л выход = 411,6 г.

ρ (молока) = 0,98 г/мл Из данной нормы = 260 кг.

w (казеина) = 14 % Ответ: 411,6 г.

m (творога) - ?

Задача №4

Решение:

Дано:

m (C3H6O3) = 93,6 кг N(C3H6O3) = NA \* ν

N(C3H6O3) - ? ν = m/M

N(C3H6O3) = NA \* m/M = 6,02 \*10 23 \* 93600/90 = 6,3 \* 10 26 молекул

Ответ: 6,3 \* 10 26 молекул

Задача №5

Дано: Решение:

m(Са)норма = 1г 1. m(Са) = m(молока) \* w(Са) = 100 \* 0, 0008 = 0,08 г

m(молока) = 100 г 2. √(100г) = 102мл = 0,102 л и содержит 0,08 г кальция

w(Са) = 0,08% 3. √(сут. нормы) = 1,275 л

ρ (молока) = 0,98 г/мл

Найти:

√ (молока) - ? Ответ: √(сут. нормы) = 1,275 л

**Самостоятельная работа:**

Вариант 1.

Глюконат кальция – (HOCH2(CHOH)4C(O)O)2Ca\*H2O

M = 448 г/моль, w(Са) = 8,9%

Вариант №2

Лактат кальция - (CH3CH(OH)C(O)O)2Ca \* 5H2O

M = 308 г/моль, w(Са) = 13%

Вариант №3

Глицерофосфат кальция – CaPO3OC3H5(OH)2 \*2H2O

M = 246г/моль, w(Са) = 16%