

Яновичу Е Яна Сергеевна 85

$$4 + 4,5 + 6 + 105 + 55 = 32,55$$

Управление образования администрации города Хабаровска
Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение г. Хабаровска
"СРЕДНЯЯ ШКОЛА
УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ ОТДЕЛЬНЫХ ПРЕДМЕТОВ № 80"
(МАОУ "СШ с УИОП № 80")
Свердлова ул., д. 28, г. Хабаровск, 680009
Тел. (4212) 70-05-98
ОКПО 44673935, ОГРН 1022701286222
ИНН / КПП 2724041076 / 272401001

Задача 7-8-1

Дано:

Решение:

$$V = 200 \text{ мл}$$

$$m = \rho V$$

$$\rho_{\text{пл}} = 0,98 \text{ г/мл}$$

$$m = 0,98 \cdot 200 = 196 \text{ г}$$

$$m_1 = 0,1 m$$

$$m_1 = 0,1 m$$

(m_1 — масса молочной кислоты в стакане;

$$m_1 = 0,1 \cdot 196 = 19,6 \text{ г}$$

m — масса всего содержимого в стакане)

Ответ: 1,96 г молочной кислоты содержится в одном стакане кроссовании (45)

Найти m_1

Задача 7-8-1

Процессы

Примеры

Объяснение

Физические

a, z, g, k, m

Физическими называются процессы, при которых у веществ может меняться агрегатное состояние, форма, размер, но при этом новое химическое вещество не образуется. (45)

(2,55)

Химические

b, v, e, z, u, k, d

Химическими называются явления, при которых из одного вещества образуются другие, новые вещества. Для химических явлений характерно появление запаха, цвета, изменение цвета, появление осадка, выделение газа, изменение температуры или света и т.д. (45)

(35)

(7,55)

Задача 7-8-3

1) X - водород, самый распространенный во Вселенной
 Y - кислород, самый распространенный в земной коре.

2) Они образуют —
 три простых вещества: H_2, O_2, O_3
 два сложных вещества: H_2O, H_2O_2

3) Уравнение реакции получения из двух простых веществ одного сложного: $2H_2 + O_2 = 2H_2O + 25$

Уравнение реакции получения одного сложного вещества из двух: $2H_2O + O_2 = 2H_2O_2 + 65$

Задача 7-8-4

ц	е	з	и	й
л	е	л	и	й
е	а	р	и	й
р	о	т	и	й
т	у	л	и	й

По горизонтали: цезий, гелий, барий, радий, торий (все металлы, кроме цинка).
 По диагонали: церий, торий.

105

Экспериментальный тур

- План последовательности действий:
 - Подготовить нужное для раствора вещества
 - Подготовить нужное для приготовления емкости и прибора
 - Взвесить нужное количество воды и измерить ее с помощью мерного цилиндра.
 - Добавить в стакан порошок ~~из~~ чайной ложки данной соли, предварительно измерив ее количество с помощью ~~измерительных~~ весов с разновесами.
 - Тщательно перемешать раствор.

58

$$2) W(H_2O) = \frac{H_2O}{NaHCO_3 + H_2O} \cdot 100\% = \frac{18}{102} \cdot 100\% =$$

$= 17,65\%$ (м.к. $A_r(H)=1, A_r(O)=16, A_r(Na)=23, A_r(C)=12$)

$$W(NaHCO_3) = \frac{NaHCO_3}{NaHCO_3 + H_2O} = \frac{84}{102} \cdot 100\% = 82,35\%$$

Ответ: 82,35%

Извучите Яна Сергеевна 85

Муниципальное образование
Администрации города Хабаровска
Муниципальное автономное
образовательное учреждение г. Хабаровска
"СРЕДНЯЯ ШКОЛА
С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ
СУБЪЕКТНЫХ ПРЕДМЕТОВ № 80"
(МАОУ "СШ с УИОП № 80")
Свердлова ул., д. 28, г. Хабаровск, 680009
Тел: (4212) 70-05-98
ОКПО 41370223, ОГРН 1022701286222
ИНН / КПП 2724041076 / 272401001

№

от

3) Если масса части соды равна 500г, а массовая доля соды в растворе равна 82,35%, то объем стакана (200мл) нужно ~~разделить~~ ^{умножить} на массовую долю соды, предварительно деленную на 100, т.е. $200 \cdot 0,8235 \approx 165$ г, преобразуя на один стакан. Значит 500 г хватит на $500 : 165 \approx 3$ стакана раствора.

Ответ: на 3 стакана раствора.

55

