ЦИ Я

КРАЕВОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ СРЕДНЕГО ПРОФЕССИОНАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ «БЛАГОВЕЩЕНСКИЙ МЕДИЦИНСКИЙ ТЕХНИКУМ»



# Дозирование жидких лекарственных форм



Преподаватель математики Качанова Ирина Алексеевна Степное Озеро

## План конспекта

- 1. Пропорция. Основное свойство пропорции
- 2. Определение процента
- 3. Жидкие лекарственные формы
- 4. Единицы измерения жидких лекарственных форм
- 5. Процентная концентрация растворов
- 6. Примеры решения задач
- 7. Закрепление



## Пропорция. Основное свойство пропорции

**Пропорция** - равенство двух отношений

a: b = c: d 
$$\frac{a}{b} = \frac{c}{d}$$

## Основное свойство пропорции

Произведение крайних членов пропорции равно произведению средних пропорций

$$a \bullet d = b \bullet c$$

а и **d** – **крайние** членами пропорции

**b** и **c** – **средние** членами пропорции

## Закрепление

## Найдите неизвестный член пропорции

$$\frac{x}{20} = \frac{2}{5}$$

$$x = \frac{20 - 2}{5}$$

$$x = 8$$

$$\frac{12}{7} = \frac{60}{x}$$

$$x = \frac{7 \bullet 60}{12}$$

$$x = 35$$

$$\frac{9}{x} = \frac{3}{14}$$

$$x = \frac{9 \bullet 14}{3}$$

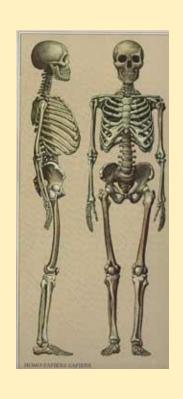
$$x = 42$$

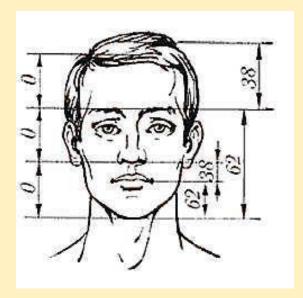
$$\frac{8}{14} = \frac{x}{21}$$

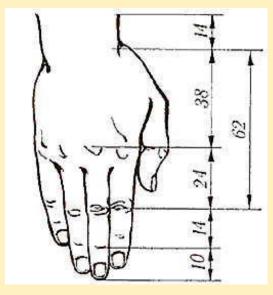
$$x = \frac{8 \bullet 21}{14}$$

$$x = 12$$

## Пропорция и тело человека









## Процент

**Процент** (лат. per cent — на сотню) — одна сотая доля.

### Обозначается знаком «%»

Используется для обозначения доли чего-либо по отношению к целому.

Например, 17 % от 500 кг означает 17 частей по 5 кг каждая, то есть 85 кг.

#### Составим пропорцию

500 κΓ – 100%  

$$X$$
 κΓ – 17%  

$$x = \frac{500 κε • 17\%}{100\%}$$
 $X = 85$  κΓ

## Закрепление

Из 50 студентов пятеро не пришли на занятия. Определите процент посещаемости.

1. Найдем количество студентов присутствующих на занятии

$$50 - 5 = 45$$

2. Составим пропорцию

50 студ. – 100% 
$$x = \frac{45 cmy\partial. \bullet 100\%}{50 cmy\partial.}$$
  $X = 90\%$ 

## Заполните таблицу

Дробь	1/2		1/10		1/50			
Десятичная <b>дроб</b> ь		0,25					0,05	
Проценты				20%		100%		1%

## Жидкие лекарственные формы



Микстура



Настой





Отвар



Эмульсия



Экстракт

Сироп



## **Единицы измерения жидких лекарственных форм**

Единицей объема является 1(ml) один миллилитр

Ложки

Мерная ложка

Столовая ложка

Десертная ложка

Чайная ложка





15 ml

10 ml

5 ml

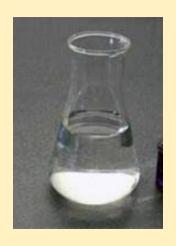
## Процентная концентрация растворов

# Процентная концентрация раствора показывает какое количество сухого вещества растворено в 100ml

## Раствор перманганата калия 40%

40 граммов сухого перманганата калия растворили в 100 ml воды







Больной принимает лекарство чайными ложками. Разовая доза составляет 75сг. Определить процентную концентрацию раствора.

### Краткая запись

$$P.д. = 75c\Gamma = 0,75\Gamma$$

1 ч. ложка – 5 m1

X % - ?

#### Решение:

 $X \Gamma - 100 \text{ ml.}$ 

 $0,75 \Gamma - 5 \text{ ml.}$ 

$$x = \frac{0,75\varepsilon \bullet 100ml}{5ml} \qquad x = 15\varepsilon$$

Ответ: концентрация раствора 15%

## Процентная концентрация растворов

Процентная концентрация — отношение массы растворенного вещества к массе раствора и умноженное на 100 %.

$$C = \frac{m_{e-ea}}{m_{p-pa}} \bullet 100\% \qquad m_{p-pa} = m_{e-ea} + m_{eo\partial bl}$$

50 г вещества растворены в 200 г воды. Определить процентную концентрацию вещества.

Краткая запись  
$$m_{_{\rm B-Ba}} = 50~\Gamma$$
  
 $m_{_{\rm B-Ba}} = 200~\Gamma$   
 $C-?$  $m_{_{p-pa}} = m_{_{e-ea}} + m_{_{eoobs}}$   
 $m_{_{p-pa}} = 502 + 2002$  $m_{_{p-pa}} = 2502$ 

$$C = \frac{m_{e-ea}}{m_{p-pa}} \bullet 100\%$$

$$C = \frac{50\varepsilon}{250\varepsilon} \bullet 100\%$$

$$C = 20\%$$

## Расчет количества сухого вещества

Дан 3% раствор лекарственного вещества. Какое количество лекарственного вещества содержится: в 1 столовой ложке?

## Краткая запись

P-p = 3%  
1 ст. ложка – 15 ml  
$$X(\Gamma)$$
 - ?

### Решение:

$$3 \Gamma - 100 \text{ ml}$$
  
 $X \Gamma - 15 \text{ ml}$ 

$$x = \frac{3\varepsilon \bullet 15ml}{100ml} = 0,45\varepsilon$$

#### Ответ:

в 1 столовой ложке содержится 0,45 г.

### Расчет количества сухого вещества

Дан 3% раствор лекарственного вещества.

Какое количество лекарственного вещества содержится:

- а) в 1 чайной ложке?
- б) в 1 десертной ложке?

### Краткая запись

$$P-p = 3\%$$
  
1 ч. ложка — 5 ml  
1 дес. ложка — 10 ml  
 $X(\Gamma)$  - ?

### Решение:

а) в 1 чайной ложке б) в 1 десертной ложке

$$3 \Gamma - 100 \text{ ml}$$

$$X \Gamma - 5 \text{ ml}$$

$$x = \frac{3\varepsilon \cdot 5ml}{100ml}$$

$$x = 0.15\varepsilon$$

$$3 \Gamma - 100 \text{ ml}$$

$$X \Gamma - 10 \text{ ml}$$

$$x = \frac{3\varepsilon \cdot 10ml}{100ml}$$

$$x = 0.3\varepsilon$$

#### <u>Ответ</u>:

- в 1 чайной ложке содержится 0,15 г.
- в 1 десертной ложке содержится 0,3 г.

### Расчет объема лекарственного вещества

Раствор лекарственного вещества имеет 2% концентрацию. Разовая доза составляет 400мг. Какой объем лекарственного вещества необходимо дать на один прием? Какими ложками необходимо принимать лекарство?

### Краткая запись

$$P-p = 2\%$$

$$P$$
.д.  $-400 \text{ M}\Gamma = 0,400\Gamma = 0,4\Gamma$ 

Вид ложки -?

### Решение:

$$2 \Gamma - 100 \text{ ml}$$

$$0.4 \Gamma - x \text{ ml}$$

$$x = \frac{0.42 \cdot 100ml}{22}$$

$$x = 20ml$$

#### Ответ:

На один приём 20 ml.

Принимать столовыми ложками.

## Домашнее задание

Подготовиться к проверочной работе «Дозирование жидких лекарственных форм»

#### Уметь:

составлять и решать пропорции; рассчитывать содержание количества сухого лекарственного вещества в растворе; определять объема лекарственного вещества; рассчитывать суточную и разовую дозы лекарственных веществ..

#### Знать:

определение и свойства пропорции; определение процента; меры объема; дозы лекарственных форм.

## Литература для подготовки

- 1. Математика Пособие для студентов медицинских училищ и колледжей;
- 2. Гилярова, М. Г. Математика для медицинских колледжей.- Ростов на Дону : Феникс, 2011. 410, [1] с. ( Медицина ) . : ISBN 978-5-222-17480-7;