

МУНИЦИПАЛЬНОЕ ОБРАЗОВАНИЕ
ХАНТЫ-МАНСЕЙСКОГО АВТОНОМНОГО ОКРУГА-ЮГРЫ
ГОРОДСКОЙ ОКРУГ ГОРОД ПЫТЬ - ЯХ
МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ
ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 4

ВЫПИСКА ИЗ ПРИКАЗА

23.03.2023

№ 202 – О

О защите итоговых проектов
обучающихся 9-х классов

В целях обеспечения реализации ФГОС ООО, оценки уровня достижения метапредметных результатов выпускников 9-х классов и в соответствии с Положением об итоговом индивидуальном проекте обучающегося в рамках реализации ФГОС ООО

П Р И К А З Ы В А Ю:

1. Провести защиту итоговых индивидуальных проектов в период с 03.04.2023 по 13.04.2023 в секциях смешанного состава.
2. Утвердить:
 - 2.1. состав экспертов по оценке итоговых индивидуальных проектов (Приложение 1);
 - 2.2. график проведения защиты итоговых индивидуальных проектов, обучающихся 9-х классов.
3. ..., методисту школы:
 - 3.1. организовать защиту проектов обучающимися 9-х классов;
 - 3.2. оформить результаты защиты индивидуальных итоговых проектов протоколом.
4. ..., классным руководителям 9-х классов, обеспечить явку обучающихся на защиту итоговых индивидуальных проектов в соответствии с утвержденным графиком.
- 5.
6. Контроль за исполнением данного приказа возложить на С.В. Пинигину, заместителя директора (по направлению методической работы), С.В. Кузьмину, заместителя директора (по направлению учебно-воспитательной работы).

Директор МБОУ СОШ № 4
Выписка верна
Заместитель директора по УВР



Е.В. Харитонова

С.В.Пинигина

Приложение 2
к приказу № 202-О
от 23.03.2023

График проведения защиты итоговых индивидуальных проектов,
обучающихся 9-х классов

Дата проведения 14.04.2023г. в 12.50

№	ФИО	Тема проекта	Руководитель проекта
1.	Абсаламова Айна	История пенсий в России	Руденко Р.Н.
2.	Ахмедова Алина	История появления векселя	Руденко Р.Н.
3.	Гасанова Нармин.	Самые дорогие монеты мира	Руденко Р.Н.
4.	Невоструев Владислав	Значимость спорта в жизни человека	Свиридов Г.А
5.	Цицулина Елена	Применение пищевой соды в жизни человека	Данилова Н.В.
6.	Малютяк Сергей	Язык-средство выражения мыслей	Гумерова Р.М.
7.	Горынцева Василиса	Химия в повседневной жизни	Данилова Н.В

Состав экспертной комиссии: Кузьмина С.В., Гербыш Н.С., Руденко Р.Н., Сидоренко И.С., Кувшинова М.В.

9 К класс

Дата проведения 8.04.2023г. в 09.40

№	ФИО	Тема проекта	Руководитель проекта
1.	Бородай Елизавета	Актуальны ли афоризмы Грибоедова сегодня	Сидоренко И.С.
2.	Бусс Виктория	Время в химии. Скорость химической реакции- от чего она зависит.	Данилова Н.В
3.	Фроленко Николай	Памятные монеты России	Руденко Р.Н.
4.	Моевский Богдан	Искусство чертежного шрифта	Кувшинова М.В.
5.	Мамедов Даниель	Как достичь успеха и стать чемпионом	Гарчиханов А.П.
6.	Михайлова Марина	Проблемы Антарктиды	Кузьмина С.В.
7.	Мухамедьянова Елизавета	Особенности юридической ответственности несовершеннолетних	Байдина Е.Л.
8.	Батаева Полина	Гидролиз солей	Данилова Н.В

Салат

Венегрет

Состав: свекла, огурец соевое, горошек
зайчоний, лук репчатый, капуста
квашеная, картошка варёная,
масло подсолнечное.

Нам необходимо узнать сколько кальция содержится в овощах.

1. Свекла (100г):

В 100г свеклы содержится 37 мг Ca.

2. Огурцы солёные (100г):

100г - 23 мг Ca

3. Горошек зелёный (100г):

100г - 26 мг Ca

4. Капуста квашеная (100г):

100г - 48 мг Ca

5. Картофель варёный (100г):

100г - 10 мг Ca

6. Лук репчатый (50г):

$$\frac{100г - 31 мг}{50г - x} \quad x = \frac{50 \cdot 31}{100} = 15,5 \text{ мг Ca}$$

7. Масло подсолнечное (75г):

100г - Ca не содержится.
75г -

$$\text{Всего находится: } 37 + 23 + 26 + 48 + 10 + 15,5 = 159,5 \text{ мг Ca.}$$

Итого: 159,5 мг Ca.

Содержание фосфора (P) в:

100г огурцов - 224мг

100г капусты - 31мг

100г свеклы - 43мг

100г лука - 58мг, а нам требуется 50г, т.о.

100г - 58мг

50г - x мг

$$x \text{ мг} = \frac{58 \text{ мг} \cdot 50 \text{ г}}{100 \text{ г}} = 29 \text{ мг}$$

Значит в 50г лука содержится 29мг фосфора.

100г картофеля - 50мг

В подсолн. масле и зел горошке не содержится Са.

Получается, что всего в салате "Венегрет"

содержится примерно $224 + 31 + 43 + 29 + 50 = 377 \text{ мг P}$

Итого: 377мг P содержится в салате.

В соку в своём натуральном состоянии содержится сахара 10% (в кг) сахара и сахара на фруктах, уйдя, что нужно (в %) сахара 25%.

В соке сахара фруктах от 14 до 17 кг в соке натурального фрукта сока 1030 кг.

Содержание сахара (в кг) содержания сахара в соке фрукта, от 6% - 25%.

Составлено уравнение:

$$100\% - 1100 \text{ кг}$$

$$25\% - x \text{ кг}$$

$$x = \frac{1100 \text{ кг} \cdot 25\%}{100\%} = 275 \text{ кг}$$

Энергия, на фруктах надо фрукта 275 кг.

Меню на фруктах

Исторические фрукты (в кг) в фруктах на 1000 фруктов

Макарона - 34 кг

Сыр - 275 кг

Кефир (сок) - 32 кг

Творожная - 12 кг

Ванильный сок - 17 кг



1) Содержание Са в 200г макароны:

$$100г - 34мг$$

$$200г - x мг$$

$$x мг = \frac{34 мг \cdot 200г}{100г} = 68 мг$$

2) Содержание Са в 100г хлеба (рж.):

$$100г - 32 мг$$

$$100г - x мг$$

$$x мг = \frac{100г \cdot 32 мг}{100г} = 32 мг$$

3) Содержание Са в 20г сыра:

$$100г - 85 мг$$

$$20г - x мг$$

$$x мг = \frac{85 мг \cdot 20г}{100г} = 17 мг$$

4) Содержание Са в 100г баранины:

$$100г - 12 мг$$

$$100г - x мг$$

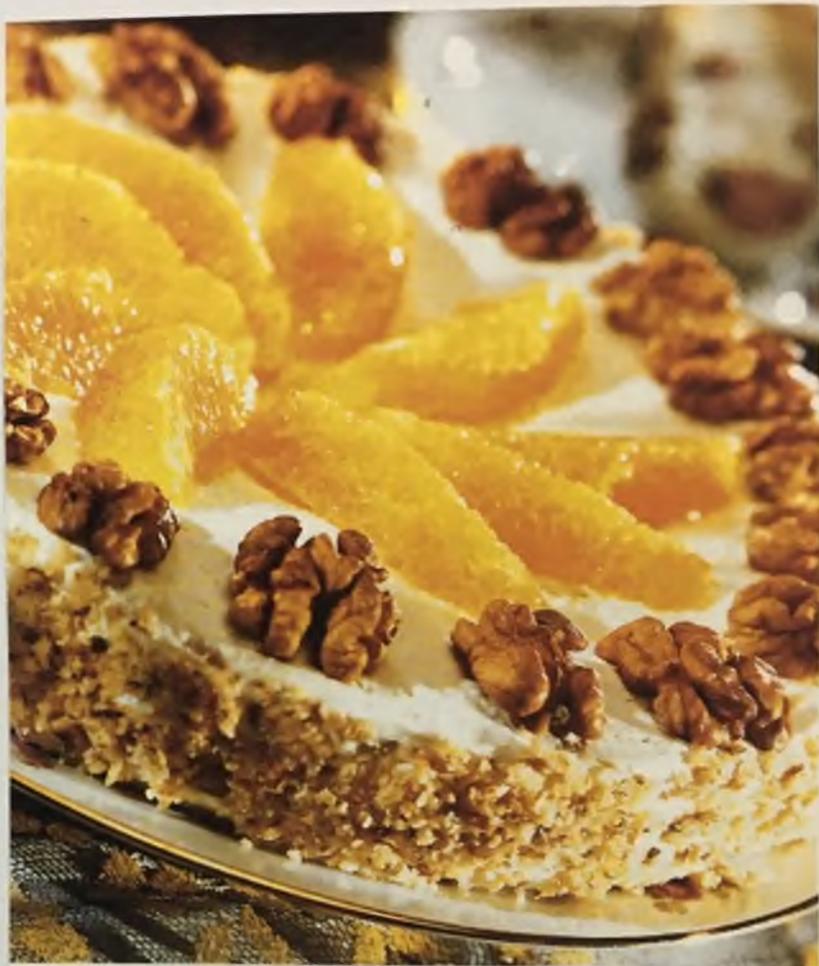
$$x мг = \frac{12 мг \cdot 100г}{100г} = 12 мг$$

5) Содержание Са в 200г вишневого сока:

$$100г - 17 мг$$

$$200г - x мг$$

$$x мг = \frac{200г \cdot 17 мг}{100г} = 34 мг$$



Сейчас найду содержание Са во всем меню на ужин: $34 мг + 12 мг +$

$$+ 17 мг + 32 мг + 68 мг = 323 мг$$

Вывод: 323 мг Са включает в себя мое меню. А всего нужно было - 275 мг. Значит на 48 мг Са я употребила больше, чем нужно.

Суточная норма кальция $Ca = 1000 \text{ мг}$.

I. За ужином должно поступать 25% от суточной нормы Ca .

$$1000 \text{ мг} - 100\%$$

$$x \text{ мг} - 25\%$$

$$x = \frac{1000 \text{ мг} \cdot 25\%}{100\%} = 250 \text{ мг}$$

II. Меню на ужин с достаточным содержанием кальция:

1) Крупа овсяная

$$100\text{г} - 80 \text{ мг}$$

2) Какао с молоком

$$100\text{г} - 91,25 \text{ мг}$$

3) Бутерброд хлеб/масло/сыр (50/5/15)

а) хлеб пшеничный в.с.

$$100\text{г} - 20 \text{ мг}$$

$$50\text{г} - x$$

$$x = \frac{50\% \cdot 20 \text{ мг}}{100\%} = 10 \text{ мг}$$

б) масло сливочное, несолен.

$$100\text{г} - 12 \text{ мг}$$

$$5\text{г} - x$$

$$x = \frac{5\% \cdot 12 \text{ мг}}{100\%} = 0,6 \text{ мг}$$

в) сыр, Российский*

$$100\text{г} - 740 \text{ мг}$$

$$15\text{г} - x$$

$$x = \frac{15\% \cdot 740 \text{ мг}}{100\%} = 111 \text{ мг}$$

$$\text{Бутерброд } 70\text{г} - 121,6 \text{ мг}$$



III. В сумме, за ужин в организм должно поступить 271,65 мг Ca .

ТВОРЧЕСКАЯ РАБОТА.

Определение количества золота в
ювелирном изделии.

Дано:

$$m_{\text{сн}} = 1,45 \text{ г}$$

$$m(\text{Au}) = 585$$

n-?

Решение:

$$m = \frac{m_{\text{сн}} \cdot m(\text{Au})}{1000} = \frac{1,45 \cdot 585}{1000} \approx 0,84825 \approx 0,8$$

$$n = \frac{m}{M_r} = \frac{0,8}{197} \approx 0,0040609 \approx 0,40609 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

$$\text{Ответ: } 0,40609 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

Ca

Na



Zn

ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА

ЦЕЛЬ РАБОТЫ: изучить изменение окраски индикаторов в зависимости от среды.

Оборудование: индикаторы, ложка, 70% уксус, шампунь, одеколон, отбеливатель

Ход работы:

1) Берём кусок индикатора, ложим его в какую-либо жидкость и распознаём среду.

2) Результат записываем.

Работа:

- 1)  - 70% уксус, первая реакция - красно-розовая.
- 2)  - одеколон, первая реакция - бесцветная.
- 3)  - шампунь, первая реакция - бесцветная.
- 4)  - отбеливатель, первая реакция - синяя.

1) Кислотная среда.

2) Нейтральная среда.

3) Кислотная среда.

4) Щелочная среда.