

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
школа-интернат №3 «Технологии традиционных промыслов народов
Севера» г. Поронайска

*Паспорт учебного кабинета
Химии и Биологии*

*Ответственный за кабинет:
учитель химии и биологии
Соколова А.И.*

Занятость кабинета на 2021-2022 учебный год.

Ответственный – Соколова А.И.

	1 урок	2 урок	3 урок	4 урок	5 урок	6 урок	7 урок
Понедельник	Биология 8 класс	География 9 класс	География 8 класс	География 7 класс	Биология 6 класс	Биология 9 класс	
Вторник	Химия 8 класс	Химия 9 класс	География 5 класс	Биология 6 класс	Химия 10 класс	Биология 11 класс	География 7 класс
Среда	География 6 класс	География 8 класс	Окр. мир. 1,3 класс	География 10 класс	География 7 класс		
Четверг	География 11 класс	География 9 класс	Химия 9 класс	Химия 8 класс	География 7 класс		
Пятница	Окр. мир. 2,4 класс	Химия 11 класс	География 9 класс	Биология 9 класс	Биология 7 класс	Биология 8 класс	Биология 5 класс
Суббота							

Расписание проведения кружков.

Дни	Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница
Время	Краеведение 10 класс		Краеведение 2,3 класс	Краеведение 4 класс	

Расписание звонков

- 1 урок – 8.30 м. – 9.15. (10)
- 2 урок – 9.10. – 9.55. (20)
- 3 урок – 10.15. – 11.00. (20)
- 4 урок – 11.20. – 12.05. (10)
- 5 урок – 12.15. – 13.00. (10)
- 6 урок – 13.10. – 13.55. (10)
- 7 урок – 14.00. – 14.45.

Санитарно – гигиенические требования:

- 1.Ежедневная влажная уборка (обслуживающий персонал)
- 2.Регулярное проветривание класса.
- 3.Генеральная уборка класса.

Правила пользования учебным кабинетом.

- 1.Режим работы: (кабинет должен быть открыт за 15 минут до начала занятий)
- 2.Учащиеся находятся в кабинете только в присутствии учителя.
- 3.Кабинет должен содержаться в чистоте и порядке.
- 4.Учитель несет ответственность за санитарное состояние кабинета.

График проветривания кабинета.

Сквозное проветривание учебного помещения осуществляется до начала занятий, во время перемен и после их окончания.

Длительность сквозного проветривания учебного помещения определяется погодными условиями согласно таблице.

Наружная температура	Длительность проветривания помещения, минуты		
	В малые перемены	В большие перемены	
От + 10 до + 6	4-10	25-35	
От + 5 до 0	3 – 7	20-30	
От 0 до - 10	2-5	15-25	
От – 5 до - 10	1-3	10-15	
Ниже - 10	1-1,5	5 -10	

Продолжительность непрерывного применения технических средств обучения на уроках.

Классы	Длительность просмотра 1мин.			
	Диафильмов, диапозитивов	Кино-видеофильмов	Учебных телепередач	Воспроизведение звукозаписи.
1 -2	7-15	15-20	15	до 15
3 -4	15-20	15-20	20	
5 -7	20-25	20-25	25-30	до-20
8- 11		25-30	25-30	до-20

**ПОСТОЯННОЕ ОБОРУДОВАНИЕ КАБИНЕТА ХИМИИ И
БИОЛОГИИ.**

№п/п	наименование	количество
ОБОРУДОВАНИЕ КАБИНЕТА		
1.	Демонстрационный стол	1
2.	Стул учительский	1
3.	Стол ученический	12
4.	Стул ученический	24
5.	Доска (трехстворчатая)	1
6.	Вытяжной шкаф	1
7.	Мультимедиа проектор.	1
8.	Компьютер.	1
ОБОРУДОВАНИЕ ЛАБОРАНТСКОЙ.		
9.	Стол учительский	1
10.	Стул учительский	2
11.	Шкаф для хранения реактивов	1
12.	Шкаф для хранения посуды	1
13.	Сейф для хранения реактивов	1
14.	Шкаф для хранения книг	1

СРЕДСТВА ИНДИВИДУАЛЬНОЙ ЗАЩИТЫ.

Название	количество
халат	1
защитные очки	1
защитные перчатки	1
покрывало для тушения огня	1
огнетушитель	1

Аптечка первой помощи.

Необходимый перечень препаратов и средств первой помощи в аптечке:

1. Бинт стерильный, 1 упаковка.
2. Бинт нестерильный, 1 упаковка.
3. Вата гигроскопическая стерильная.
4. Йодная настойка для обработки кожи возле раны, в ампулах или темном флаконе, 25 - 50 мл.
8. Пероксид водорода с массовой долей вещества 3% как кровоостанавливающее средство, 50 мл.
9. Водный раствор аммиака 10%-ный. Давать нюхать с ватки при потере сознания и при отравлении парами брома.
10. Жгут.
11. Пластырь
12. Ножницы.
13. Зелёнка.

УЧЕБНО-НАГЛЯДНЫЕ ПОСОБИЯ.

ВИД	НАИМЕНОВАНИЕ	
Коллекции	Металлы	
	Коллекция пластмасс	
	Стекло и изделия из стекла	
	Нефть и важные продукты ее переработки	
	Минералы и горные породы	
	Модели кристаллических решёток	
Таблицы	<i>Неорганическая химия</i>	
	Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева	
	Виды химической связи (ф. А4)	
	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе Д.И. Менделеева	
	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов главных подгрупп	
	Растворимость кислот, солей, оснований в воде и среда растворения	
	Растворимость кислот, солей и оснований в воде	
	<i>Органическая химия</i>	
	Теория химического строения органических соединений	
	Классификация органических соединений	
	Номенклатура органических соединений	
	Виды изомерии	
	Гибридизация орбиталей (ф. А4)	
	Промышленный органический синтез	
	Стенды	Правила поведения учащихся в кабинете химия
		Оказание первой медицинской помощи
Выполняй опыты по инструкции		
Конструкция Периодической системы		
Алгоритм характеристики веществ		
Алгоритм описания свойств элементов по положению в периодической таблице		
Алгоритм решения расчетных задач		
Алгоритм решения экспериментальных задач		
Условные обозначения, названия и единицы физических величин		
Соотношение некоторых физико-химических величин и их единиц		
Окраска индикаторов в разных средах		
Химические знаки		
Электрохимический ряд напряжений металлов		
Портреты		Менделеев Дмитрий Иванович
	Ломоносов Михаил Васильевич	
	Бутлеров Александр Михайлович	

ПРИБОРЫ

	Название	Количество
Общего назначения	Сушилка для посуды - большая	1
	Сушилка для посуды - маленькая	1
	Аппарат для дистилляции воды	1
	Фарфоровая посуда	10
	Набор посуды для ученического эксперимента	10
	Пробирки	20
	Подставки для пробирок	10
	Химические стаканы стекл. ёмк. 100мл	5
	Химические стаканы стекл. ёмк. 50мл	10
	Колбы плоскодонные стекл ёмк. 150 мл -	10
	Колбы конические стекл. ёмк. 250 мл	10
	Набор стеклянных трубок	10
	Набор пробок (пробка - капельница, пробка глухая, пробка со штапелем)	10
	Мензурки . стеклянная 110 мл	10
	Мензурки . стеклянная 500 мл	15

Реактивы.

Название	Перечень
«Кислоты»	Азотная кислота($\rho=1,42$), Борная кислота, Муравьиная кислота, Ортофосфорная кислота, Серная кислота($\rho=1,84$), Соляная кислота ($\rho=1,19$), Уксусная кислота (технич.), Бутановая кислота, Бензойная кислота
Простые вещества	Натрий металлический, Алюминий металлический (гранулы), Бром (ампулы), Железо восстановленное (порошок), Йод кристаллический, Цинк металлический(гранулы)
Набор №6С «Органические вещества»	Гексан, Глюкоза, Формалин, Кислота муравьиная
Набор № 13вс «Галогениды»	Литий хлористый, Калий хлористый Магний хлористый, Натрий хлористый, Цинк хлористый Аммоний хлористый, Барий хлористый, Железо (III) хлорид 6-водный, Кальций хлористый, Медь двуххлористая 2-водная, Алюминий хлористый 6-водный

Набор №14вс "Сульфаты сульфиты, сульфиды"	Аммоний серноокислый, Алюминий серноокислый, Купорос медный, Натрий серноокислый Магний серноокислый
НАБОР № 17С «Нитраты» (Без азотнокислого серебра)	Алюминий азотнокислый 9-водный, Аммоний азотнокислый, Барий азотнокислый, Калий азотнокислый, Натрий азотнокислый
Реактивы VII группы	Аммиак водный 25%, Аммония дихромат Калия гидроксид (кали едкое), Калия дихромат, Калия хромат, Калия роданидт, Кобальта (II) сульфат, Кобальта (II) хлорид Кальция гидроксид, Кальция оксид, Кальция фторид, Кровяная жёлтая соль Кровяная красная соль, Лития гидроксид Натрия дихромат, Натрия хромат Натрия гидроксид (едкий натр), Натрия оксид, Натрия сульфид, Натрия фторид, Никеля (II) сульфат, Никеля (II) хлорид, Свинца (II) ацетат, Свинца (II) оксид, Хрома (III) сульфат, Хрома (III) хлорид, Цинка хлорид, Анилин, Анилина Сульфат, Гексахлорбензол, Дихлорэтан, Изоамиловый спирт, Углерод 4-хлористый, Уксусноизоамиловый эфир, Хлороформ, Хлористый метелен, Фенол
Набор 22вс «индикаторы»	Метиловый оранжевый, фенолфталеин

ГРУППЫ ХРАНЕНИЯ РЕАКТИВОВ

Номер группы	Общие свойства вещества данной группы	Примеры веществ из Типового перечня для средней школы	Условия хранения в школе
1.	Взрывчатые вещества	В Типовых перечнях не значатся	Вносить в здание школы запрещено
2.	Выделяют при взаимодействии с водой легковоспламеняющиеся газы	Литий, натрий, кальций металлический, карбид кальция	В лаборантской в шкафу под замком или вместе с ЛВЖ
3.	Самовозгораются на воздухе при неправильном хранении	В Типовых перечнях не значатся	
4.	Легковоспламеняющиеся жидкости	Диэтиловый эфир, ацетон, бензол, этиловый спирт, толуол, циклогексан, изобутиловый спирт и др.	В лаборантской в металлическом ящике или в специальной укладке
5.	Легковоспламеняющиеся твердые вещества	Сера черенковая, фосфор красный	В лаборантской в шкафу под замком
6.	Воспламеняющиеся (окисляющиеся) реактивы	Калия перманганат, азотная кислота ($\rho=1.42$ г/мл), нитраты калия и натрия	В лаборантской в шкафу, отдельно от 4 и 5 групп
7.	Повышенной физиологической активности	Бром, йод, бария оксид, кали едкое, кальция оксид, кальция гидроксид, натр едкий, свинца оксид, аммония дихромат, бария нитрат и хлорид и др.	В лаборантской в сейфе (надежно запирающемся металлическом ящике)
8.	Малоопасные вещества и практически безопасные	Натрия хлорид, сахароза, мел, борная кислота, магния сульфат, кальция сульфат и др.	В классе в запирающихся шкафах или в лаборантской в шкафах

**Норма расходов на проведение демонстрационный эксперимент,
лабораторных опытов, практических работ.**

Реактивы	Норма расхода на д.э.	Норма расхода на учебное место при проведении п.р., л.о.
Перманганат калия	0,01г.	0,01г (п.р. 10 класс) 2 г (п.р. 8 класс)
Серная кислота	10 мл. 5%-го раствора 5мл. 98% (конц.)	5мл. 5%-го раствора в 8-9 классах 5мл. 5%-го раствора в 10 - 11 классах
Соляная кислота	10 мл. 5%-го раствора 5мл. 36% (конц.)	5мл. 5%-го раствора в 8-9 классах 5мл. 5%-го раствора в 10 - 11 классах
Ацетон	10 мл.	5 мл.
Красный фосфор	5 г	2 г

Федеральный перечень учебников.

УМК по химии:

Химия. Неорганическая химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных организаций. / Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.- М.: Просвещение, 2018.

Химия. Неорганическая химия. Органическая химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных организаций. / Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.- М.: Просвещение, 2017

Химия. Органическая химия. 10 класс: учебник для общеобразовательных организаций. / Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.- М.: Просвещение, 2012

Химия: основы общ. химии: учеб. для 11 кл. общеобразовательных организаций. / Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.- М.: Просвещение, 2012

Наличие рабочих учебных программ.

2021-2022 учебный год

- 1.Рабочая учебная программа по предмету « Химия» во II ступени -8,9 классы.
2. Рабочая учебная программа по предмету «Биология» в III ступени – 10,11 классы.
- 3.Рабочая учебная программа по предмету « Химия» в III ступени –10,11классы.
- 4.Рабочая учебная программа по предмету «Биология» во II ступени – 5 -9 классы.
5. Рабочая учебная программа по предмету «Биология» в III ступени – 10,11 классы.
6. Рабочая учебная программа по окружающему миру для 2,4 классов, I ступень

Журнал регистрации инструктажа на рабочем месте.