Методическая разработка урока по теме: «Кремний и его соединения» в 9 классе

Составитель: **Черненко Марина Валерьевна**, учитель химии МБОУ г. Иркутска СОШ № 21

Тема	«Кремний и его соединения»			
класс	9			
Вид урока	Урок открытия нового знания			
Цель	обеспечить условия для развития познавательного интереса и использования кремния на территории Иркутской области			
Задачи урока	Образовательные:			
	обеспечить усвоение химических и физических свойств кремния и его соединений, их получение,			
	распространение в природе, их значение для человека.			
	Развивающие:			
	обеспечить условия для развития познавательного интереса			
	и интеллектуальных способностей			
	Воспитательные:			
	формировать умение ставить цели, выделять главное, планировать свою			
	деятельность при работе в группе			
Планируемые	Личностные: ученики смогут			
образовательные	Обеспечить условия для развития познавательного интереса; Сформировать способность к самооценке на основе			
результаты	критерия успешности.			
	Метапредметные: к концу урока ученики смогут			
	умело обращаться с лабораторным оборудованием, текстом учебника, дополнительной литературой; проводить			
	наблюдения, систематизировать и обобщать знания, делать выводы. Совершенствовать умение слушать,			
	участвовать в коллективном обсуждении проблемы, работать в группе и строить продуктивное взаимодействие			
	Предметные: ученики смогут успешно			
	усвоить химические и физические свойства кремния его соединений, их получение, распространение в			
	природе, их значение для человека; свободно и правильно излагать свои мысли в устной форме.			
Литература	Учебник: Химия: 9 класс: учебник / Н.Е. Кузнецова, И.М. Титова, Н.Н. Гара. – 9-е изд., стереотипМ.:			
литература	Вентана-Граф, 2020. – 318			
Оборудование	Компьютер, мультимедийный проектор, презентация «Кремний и его соединения», коллекция «Горные породы			
оорудование	и минераллы», таблица химических элементов Д.И.Менделеева,			
	Для «Витрины драгоценностей» на столах у ребят лежат открытки с изображением драгоценных минералов-опал,			

	яшма, аквамарин, аметист, кварц, горный хрусталь. Для «Ателье по ремонту испорченного настроения» открытки-картинки с изображением серых камней-булыжников. На доске две пробковые таблицы с надписью «Витрина драгоценностей» и «Ателье по ремонту испорченного настроения» Листы с критериями успешности Карточки с блиц опросом	
Технология	Технология проблемного обучения	
т ехнология	i v	
	Подводящий диалог опирается на логическое мышление учеников. На этапе постановки проблемы учитель	
	пошагово подводит к теме урока, на этапе воспроизведения знаний ученики создают продукт и представляют его	
	классу. Используются элементы личностно-ориентированного обучения, поэтапного формирования умственных	
	действий	
Методы	Коммуникативный метод обучения, включающий в себя проблемное изложение материала, ведение учебного	
организации	диалога, самооценку.	
деятельности	Познавательный метод, нацеленный на восприятие, осмысление, запоминание нового материала.	
учителя и	Преобразовательный метод, формирующий навык применения умений и знаний на практике.	
обучающихся	Контрольный метод с целью выявления качества усвоения знания и дальнейшей коррекции	

«Удовольствие пролетит, оно – себе, труд оставит след долгой радости – он другим...» Д.И. Менделеев

Химия – фундаментальная наука о природе. Мир состоит из веществ, обладающих структурой и свойствами. Главная проблема химического производства — создание веществ с необходимыми человеку свойствами, с минимальным ущербом для природы.

Технологическая карта урока

Содержание	Деятельность учителя	Деятельность обучающихся	Планируемые результаты, УУД
1. Постановка цели и задач урока. Мотивация у	чебной деятельности учаш	ихся (7минут)	
Что объединяет эти изображения? (Все они состоят из	Показывает презентацию.	Сами формулируют тему	П: Целостный
веществ, в состав которых входит кремний	Определяет тему занятия	урока и цели. Записывают	взгляд на мир
Сформулируйте тему урока. (Кремний и его соединения)	в сотрудничестве с	тему урока.	К:
Какие ассоциации у вас возникают при слове	обучающимися. Создает	Записывают свои	Сотрудничество

		,
условия для	ожидания от урока:	с собеседниками,
выстраивания	(цели урока языком	использование
индивидуальной	ученика), например,	речевых средств
траектории.	Смогу рассказать о	общения.
	использовании кремния в	Р: Планируют
Вопрос: Что Вы ждёте	древности»	пути достижения
от этого урока?	«Смогу предположить	целей
	применение кремния по	Л: Повышение
По ходу урока	его физическим и	интереса к уроку
сформулируйте	химическим свойствам»	из-за
возможные пути	«Смогу рассказать	поставленной
решения поставленной	гостям нашего города о	проблемы
перед химическим	музеях, где показаны	
_	богатства Сибири»	
<u> </u>		
_		
Объявляет ребятам, что		
<u> </u>		
заполняются две		
таблицы с надписью		
«Витрина		
драгоценностей» и		
«Ателье по ремонту		
1 2		
<u> </u>		
Опрашивает учащихся по	Отвечают на вопросы	П: Анализируют
1 2	•	задание для
		работы.
	Учащиеся заполняют	Р: Управляют
	· ·	СВОИМ
	, i	поведением и
	по учебнику, (стр	деятельностью.
	2 2/\ 1	
	201 учебник	
	выстраивания индивидуальной траектории. Вопрос: Что Вы ждёте от этого урока? По ходу урока сформулируйте возможные пути решения поставленной перед химическим производством проблемой Объявляет ребятам, что в конце урока заполняются две таблицы с надписью «Витрина драгоценностей» и «Ателье по ремонту испорченного настроения» аний (3 минуты)	выстраивания индивидуальной траектории. Вопрос: Что Вы ждёте от этого урока? По ходу урока сформулируйте возможные пути решения поставленной перед химическим производством проблемой Объявляет ребятам, что в конце урока заполняются две таблицы с надписью «Витрина драгоценностей» и «Ателье по ремонту испорченного настроения» Ний (З минуты) Опрашивает учащихся по вопросам (цели урока языком ученика), например, Смогу рассказать о использовании кремния в фревности» «Смогу предположить применение кремния по его физическим и химическим свойствам» «Смогу рассказать гостям нашего города о музеях, где показаны богатства Сибири» Опрашивает учащихся по вопросам Отвечают на вопросы Учащиеся заполняют таблицу «Аллотропы кремния» самостоятельно

3. Что такое аллотропия? Приведите примеры. Вы обратили внимание, что когда мы говорим о содержании в природных условиях элемента кремния, то упоминаем только его соединения, но не простое вещество. Кремний в свободном виде в природе, в отличие от углерода (алмаз, графит, фуллерены) не встречается, он входит в состав кремнезёма, образующего минералы кварц, горный хрусталь, аметист. Входит в состав различных силикатов (асбест) и алюмосиликатов (гранит, глина, слюда) 3. Первичное усвоение новых знаний (18 минут) Кремний – это один из распространенных в земле элементов По положению кремния в П: Осуществлять Показывает презентацию. (25% массы). Главная часть находится в соединениях ПСХЭ дают Рассказывает о поиск кремния с кислородом и др. металлами – силикатных информации, характеристику элемента распространении кремния породах. Соединения, в состав которых входит оксид в земной коре, о его кремния и его просматривая биологической роли. алюминия, называются алюмосиликатами. Таковы белая соединений. презентацию и глина, слюда, полевой шпат. Значительная часть кремния Сообщает работая с представлена оксидом кремния (IV) – кремнезема. историю открытия Работа учащихся в учебником. Окрашивание оксида кремния (IV) различными примесями кремния группах Р: Уметь образует драгоценные и полудрагоценные камни- опал, агат, Проводит фронтальный 1 rpynna: яшма, аметист. опрос по строению Работают с учебником и самостоятельно коллекцией. Выполняют В.И. Вернадский говорил, что «никакой организм не может обнаруживать и кремния. существовать без кремния». При недостатке кремния в задания. Рассматривают формулировать организме человека нарушается баланс обмена веществ, так физические. свойства, **учебную** Проблема Давайте пофантазируем как более 70 других элементов просто не усваиваются. Фиксируют результаты, проблему – лишим природные воды устанавливают причинно Уметь понимать кремния?! Силикатную промышленность составляют производства следственные связи. смысл различных строительных материалов, стекла и керамики из Делают выводы поставленной природных силикатов. Травы, кустарники, цели А на базе предприятий Иркутской области ЗАО "Кремний" деревья, бессильные 2 rpynna: (г. Шелехов), и Республики Бурятия("Бурал-Сарьдаг", Работают с учебником, Л: Саморазвитие устремиться вверх, Восточные Саяны), организована глубокая переработка оказались бы изучают химические Самоопенка кварцевого сырья месторождений особо чистых кварцитов, свойства, записывают стелющимися и проект "Солнечный кремний" запущен в марте 2021 года и уравнения химических ползучими растениями. успешно снабжает энергией Восточную Сибирь. Общее количество реакций.

зелёной массы

ОАО "Иркутский релейный завод" производит

1(A)II\		2		
фотоэлектрические преобразователи тока (ФЭП);	уменьшилось бы.	3 группа		
ОАО "Ангарский электромеханический завод" - кварцевую	Уменьшилось бы и	На основании положения		
крупку для производства систем энергоснабжения	количество	кремния в ПСХЭ		
"солнечной" энергетики.	вырабатываемого	характеризуют строение		
В п. Мишелевка на территории бывшего фарфорового	растениями кислорода, а	атома кремния и		
завода, создают уникальные изделия из керамики по	это привело бы к	предполагают		
традициям знаменитой «Хайты». Посуда, хрупкие сувениры	уменьшению наземных	химические свойства		
— возвращают интерес к утраченному ремеслу.	животных и человеческой			
Многим туристам, отдыхающим в Таиланде, удалось	цивилизации. Но 3 мг	4группа		
побывать на экскурсии в музее минералов Тампере. Теперь,	кремния на 1 л воды	На основании положения		
чтобы увидеть нечто подобное, необязательно отправляться	предотвращают эту	кремния в ПСХЭ		
в Королевство улыбок. В Смоленщине под Иркутском	печальную картину!	предположить химические		
открылся уникальный музей сибирских самоцветов.		свойства оксида кремния,		
Экспозиция принадлежит ОАО «Байкалкварцсамоцветы». В	Организация работы с	записать уравнения		
музее посетители могут увидеть уникальные минералы,	учебником и коллекцией	реакций		
добытые в Прибайкалье, а также посмотреть процесс	«Горные породы и	-		
обработки камней: белый кварц-горный хрусталь и	минералы»: по группам	5 группа		
молочные, серые, дымчатые опал, агат, яшма, халцедон.	с групповым заданием	Предположить область		
		применения кремния и его		
		соединений исходя из их		
		свойств		
Физкультминутка: Слово, - действие				
	ние с имитацией построени	я замка; «Ух, ты! Какой бл	естящий камушек	
Наклонились подобрали камушек, одной рукой, второй рукой;				
5. Первичная проверка понимания (5 минут)				
Блиц-опрос	Создает условия для	Выполняют тестовое	Р: Планируют	
Выберите из трех предложенных вариантов ответов один	проведения тестового	задание с выбором ответа,	работу с	
правильный	самоконтроля (первичное	в это время староста	тестовым	
•	усвоение знаний).	группы оценивает	заданием	
	,	одноклассников,	К: Самооценка	
		учитывает самооценку	Взаимопроверка	

С помощью таблицы

систематизирует знания

обобщает и

Заполняют Листы с

критериями успешности

К критическое

мышление

Л Самоценка

6. Закрепление (5 минут)

Итак, сегодня на уроке мы познакомились с кремнием,

узнали о его строении, свойствах и получении. Давайте

обратимся к таблице ПСХЭ. Что вы можете рассказать о

кремнии, как о химическом элементе?	учеников		
Кремний существует в виде двух простых веществ (каких?),			
как называются такие соединения?			
Задача химии – создание веществ с полезными свойствами,			
убедились ли вы, что Кремний стоит добывать?			
7. Рефлексия (2	2 минуты)		
Возвращаемся к вопросу, который прозвучал вначале урока.	Организует обсуждение	Анализируют таблицы по	П: Усвоение
(Что ты ожидал от урока?)	результатов.	мере заполнения и делают	знаний по теме
		выводы	Р: Умение
Получил ли ты ожидаемое?	Напоминает ребятам		анализировать
Что нового ты узнали?	про две таблицы с		результаты своей
Если бы ты был автором школьной программы, как бы	надписью «Витрина		деятельности
объяснил ученикам необходимость изучения этой темы?	драгоценностей» и		Л:
Где во время работы ты чувствовал себя успешным и у	«Ателье по ремонту		Способность к
тебя всё получилось хорошо?	испорченного		самооценке на
	настроения» и просит		основе критерия
	обратиться к открыткам и		успешности
	заполнить ими таблицы.		учебной
	Объявляет оценки		деятельности

8. Информация о домашнем задании, инструктаж о его выполнении (1 мин)

С помощью компьютера подготовьте сообщение на одну из тем: «Кремний-основа драгоценных камней», «История открытия стекла», «Керамика. Строительные материалы из керамики», «М.В. Ломоносов: «Пою перед тобой в восторге похвалу не камням дорогим, ни злату, но Стеклу», «Строительные материалы: цемент, бетон, железобетон»

Приложение: 1

Оценивание в группах

учебном задании		
Отметка блиц - опроса		
Самооценка		
Общий балл		

Приложение 2: Блиц опрос

рлиц о	npoc	
1	Какое вещество,	а) силикат;
	соединение кремния не	б) корборунд;
	уступает по твёрдости	в) кремнезём.
	алмазу?	
2	Отметьте область	а) солнечная батарея;
	применения кремния	б) щелочная батарея;
		в) солевая батарея.
3	Где в природе содержится	а) боксит;
	кремний?	б) песок;
	_	в) известняк.
4	Почему кремний	а) улучшает кровотворение;
	называют «Скалой»	б) участвует в обмене
	нашего здоровья?	веществ;
		в) придаёт гладкость и
		прочность костям человека
5	В состав, каких продуктов	а) рис;
	входит кремний?	б) свекла;
		в) паслёновые.