Практическая работа по ППК

«Использование библиотеки цифрового образовательного контента в учебной деятельности»

ФИО учителя	Маскевич Анна Витальевна					
Образовательная	Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная					
организация	школа №10 имени Заслуженного учителя Российской Федерации С.Н. Шепелева» города Лиски					
	Воронежской области					
Предмет, класс	Химия, 8 класс					
Тема урока	Химические уравнения					
Тип урока	Комбинированный урок. Урок открытия новых знаний, обретения новых умений и навыков					
Цели урока	Деятельностная: научить детей новым способам нахождения знания, ввести новые понятия,					
	термины.					
	Содержательная: сформировать систему новых понятий (химические уравнения, коэффициент),					
	расширить знания учеников использовать химическую символику для составления формул					
	веществ и уравнений химических реакций, раскрыть смысл законов сохранения массы веществ.					
Задачи урока	Образовательные: формировать знания о химических уравнениях, умения составлять схему					
	химических реакций, умение расставлять коэффициенты в схемах реакций,					
	Развивающие: продолжить развивать умения доказывать гипотезу, совершенствовать навыки					
	работы с источниками информации, умения составлять и читать схемы химических реакций,					
	анализировать, сравнивать, умение организовывать работу в парах, группах.					
	Воспитательные: воспитывать положительное отношение к собственному труду, формировать					
	познавательную деятельность и творческую активность.					
Информационно-	ЦОК Урок по ссылке https://lesson.edu.ru/lesson/b72d5bbf-065c-4c51-be9d-56349d4e4f7a					
технические ресурсы	Ноутбуки.					
Методы и формы	Системно- деятельный подход, проблемный, исследовательский; индивидуальная, парная,					
обучения	групповая.					

Основные понятия	Реагенты, продукты, химические уравнения, коэффициент, закон сохранения состава вещества,
темы	реакция, формула.

Планируемые результаты						
Предметные	Метапредметные УУД	Личностные				
Ученик научиться	Уметь выделять главное, структурировать	-осознавать неполноту знаний, проявлять				
- формировать понятия: химическое	учебный материал,	интерес к новому содержанию;				
уравнение, коэффициент, реагенты,	- объяснять значение новых слов,	- оценивать собственный вклад в работу				
продукты и д.т;	- использовать знания в новой ситуации	группы;				
- составлять химические уравнения;	-слушать одноклассника, учителя, уметь	- уважительно относиться к учителю и				
-	обосновывать свое мнение	одноклассникам.				
	- самостоятельно определять цель					
	деятельности, искать пути решения					
	проблемы и средства достижения цели;					
	-проводить эксперимент, делать выводы					
	по результатам работы;					

№	Этап	Время	Деятельность учителя	Деятельность ученика	Формирование УУД
1	Орг. момент	1мин	Приветствие учеников, проверяет готовность к уроку создает ситуацию успеха.	Готовятся к уроку.	- планирование, сотрудничество с учителем и сверстниками; - организация своей учебной деятельности; -мотивация учений
2	Актуализация опорных знаний и способов действий	2мин	«Галерея изображений» Рассмотрите изображения и ответить на вопрос: что объединяет эти картинки, и какое отношение они могут иметь к теме урока?	Отвечают на вопросы.	-умение осознанно и произвольно строить устную речь используя химическим язык; - самоопределение; Умение вступать в диалог, участвовать в коллективном обсуждении вопроса.
			Учитель обозначает тему урока «Химические уравнения» «Восстановите текст» предлагаю вспомнить теорию необходимую для успешной работы. Проверьте текст по правильному образцу.	Ученики записывают тему урока в тетрадь. Работа в группе. Проверяют по готовому трафарету.	
3	Этап целеполагания	4 мин.	Просмотреть видеоролик, выполнить лабораторную	Отвечают на вопросы.	-умение структурировать собственных знания;

			работу и ответьте на	Оформляют лабораторную	- умение проводить опыт и
			вопросы поставленные в	работу.	объяснять процессы,
			ролике.	Формулируют цель урока.	анализировать, обобщать.
4	Этап учебных	5 мин.	Сегодня мы будем учиться	Работают в группе.	
	действий по		составлять уравнения	Просматривают ролик,	
	освоению нового		реакции, согласно «Закону	останавливают спикер или	
	материала.		сохранения массы веществ»	ученик консультант повторяет	
			Просмотрите видеоролик и	алгоритм расставления	
			повторите алгоритм	коэффициентов в уравнении.	
			расставления		
			коэффициентов.		
		15 мин	Предлагаю отработать	Самостоятельно выполняют в	
			материал самостоятельно.	тетради, затем каждое задание	
			Выполните задания.	обсуждают в группе и	
				загружают 1 ответ, который	
				считают правильным.	
				Проводят самооценку.	
5	Этап первичной	3 мин.	Просмотрите ролик и	Работают группой. После	-умение воспринимать и
	проверки		объясните какое отношение	просмотра видеоролика	анализировать текст, видео,
	понимания		имеет к нашему уроку	отвечают на вопросы.	- формирование первоначальных
	изученного		К каким явлениям относится	Загружают ответ и проверяют	навыков в составлении хим.
			данный процесс?	результат	уравнений;
			Какие признаки указывают		- соблюдать дисциплину
			на принадлежность		- планировать учебное
			процесса к данному		сотрудничество;
			явлению?		

		10 мин.	Какие условия необходимы, чтобы данный процесс начался? Напишите уравнения взаимодействия с кислородом простых веществ, описанных в тексте. Например, в тексте говорится о железном порошке, следовательно, запишем уравнение взаимодействия железа с кислородом: 3Fe +2O2 = Fe3O4. Диагностическая работа. Выполните тест, содержащий как выбор нескольких ответов, так и ввод ответа.	Самостоятельно индивидуально выполняют работу, загружают ответы и проверяют результат.	
6	Домашняя работа	1мин.	Творческая работа. Прочитайте рассказ Н. Носова «Бенгальские огни» и выполните задание к тексту.		-волевое саморегулирование; -оценка своих возможностей; -адекватное реагирование на трудности.
	Рефлексия.	2мин.	Предлагает высказать свое мнение об уроке. Ребятам	Оценивают свою работу на уроке и поднимают карточку определенного цвета.	Оценивание своей деятельности на уроке.

		предлагается поднять		
		карточки		
		Зеленого цвета – у меня все		
		получается.		
		Желтый цвет- у меня есть		
		трудности, но я справлюсь.		
		Красный цвет- я допускаю		
		ошибки и мне нужна		
		помощь.		
Подведение	2мин.		Комментируют свою оценку.	
итогов.		Выставление оценок	Я умею делать	
			Я допускаю ошибки и мне	
			нужна помощь	