## Технологическая карта урока

ФИО учителя: Хрунина Маргарита Анатольевна

Класс: 8 «А»

УМК: Кузнецова Н.Е., Титова И.М., Гара Н.Н. Химия 8 класс

Предмет: Химия

Тема: Сущность, признаки и условия протекания химических реакций.

Тип урока: Урок открытия новых знаний.

Место и роль урока в изучаемой теме: Первый урок в главе «Химические реакции. Законы сохранения массы и энергии.»

Цель: Учащиеся научаться отличать физические явления от химических

Задачи:

- с помощью химического эксперимента изучить условия, сущность и признаки химических реакций;

- познакомиться с экзо- и эндотермическими реакциями;

- развивать умение анализировать, сравнивать, делать выводы.

## Ход урока

Этап урока	Деятельность учителя	Деятельность обучающихся		Формируе	мые УУД	
			познавательные	регулятивны	коммуникативн	личностные
				e	ые	
Актуализация	Организует деятельность по	Слушают вопросы	Давать определение	Слушать в	Воспринимать на	Понимать
знаний и	актуализации понятий	учителя.	МКИТКНОП	соответствии	слух вопросы	единство
постановка цели	«физические явления» и		«физические	с целевой	учителя и ответы	естественнон
урока	«химические явления».	Отвечают на	явления»,	установкой.	учащихся.	аучной
	Предлагает ответить на	вопросы учителя.	«химические			картины мира
	вопросы:	<i>V</i>	явления».	Дополнять,	Строить понятные	
		Контролируют		уточнять	для собеседника	
	- Что такое химия?	правильность ответов	Обобщать понятия.	ответы	речевые	
		учащихся		одноклассник	высказывания	
	- Что такое явление, какие		Осуществлять	OB		
	группы явлений вы знаете?		сравнение и			
	- В чем главное отличие		классификацию.			
	химических явлений от		Устанавливать			
	физических?		межпредметные			
			связи.			
	- Дайте определение,					
	приведите примеры и укажите		Осознанно и			

	признаки химической реакции		произвольно строить речевые высказывания			
Постановка учебной проблемы. Этап мотивации учащихся к учебной деятельности.	Организует работу по выполнению и анализу выполнения задания на слайде (определите верные и неверные суждения): предлагает - озвучить правильный ответ; - сравнить свой ответ с озвученным правильным ответом; - установить причины допущенных ошибок	Отвечают на вопросы учителя	Анализировать объекты с выделением существенных и несущественных признаков. Осознанно и произвольно строить речевые высказывания	Осуществлять само- и взаимоконтро ль процесса выполнения задания. Обнаруживат ь отклонения и отличия от эталона	Строить продуктивное взаимодействие со сверстниками и взрослыми	Понимать границы собственного знания и «незнания»
Этап «открытия» нового знания.	Организует демонстрацию лабораторных опытов, оформление и обсуждение их результатов:  - предлагает вспомнить правила безопасной работы в химической лаборатории;  - предлагает пронаблюдать лабораторные опыты  - предлагает оформить результаты эксперимента в таблицах (раздаточный материал);  - предлагает обсудить результаты эксперимента Организует просмотр видео фрагментов лабораторных опытов.	Вспоминают и озвучивают правила безопасной работы в химической лаборатории.  Заполняют таблицу.  Обсуждают результаты эксперимента  Формулируют признаки химических реакций - главный и внешние.  Самостоятельно записывают в тетради признаки химических реакций .	Осознанно и произвольно строить речевые высказывания. Обобщать и интерпретировать информацию. Объяснять явления, выявленные в ходе эксперимента.	Слушать в соответствии с целевой установкой.  Дополнять, уточнять ответы одноклассник ов.  Преобразовы вать практическую задачу в познавательн ую	Строить понятные для собеседника речевые высказывания.  Владеть устной и письменной речью, монологической контекстной речью.  Адекватно использовать речевые средства	Грамотно обращаться с веществами в химической лаборатории и в быту Понимать значимость химической науки в практической жизни

Этап первичного закрепления.	Организует обсуждение сущности превращений, происходящих с веществами в	Анализируют схему образования воды (рис. 31 на с. 72	Понимать и интерпретировать информацию,	Принимать и сохранять учебную	Осознанно строить речевое высказывание.	Понимать значимость фундаментали
	процессе химической реакции, с помощью графических моделей (рис. 31 на с. 72 учебника, рис. 23 на с. 36 учебника)	учебника), сравнивают с ранее рассмотренной схемой разложения воды (рис. 23 на с. 36 учебника).  Формулируют и записывают в тетрадях определение химической реакции	представленную в схемах (аспект смыслового чтения).  Осуществлять сравнение, создавать обобщения, устанавливать аналогии	задачу.  Слушать в соответствии с целевой установкой.  Дополнять, уточнять ответы одноклассник ов	Слушать собеседника. Адекватно использовать устную и письменную речь	ных представлени й об атомно- молекулярно м строении вещества для формировани я целостной естественнон аучной картины мира
Рефлексия.	Организует решение тестовых заданий из ОГЭ по химии. Задания подобраны по изученной теме. Организует проверку, обсуждение выполненных заданий.	Самостоятельно решают тестовые материалы.  Применяют освоенные знания.	Создавать обобщения, устанавливать аналогии.  Строить логические рассуждения, устанавливать причинноследственные связи, делать выводы на основе имеющейся информации	Принимать и сохранять учебную задачу.  Слушать в соответствии с целевой установкой.  Дополнять, уточнять ответы одноклассник ов	Строить монологическое высказывание.	Понимать значимость химических знаний в практической жизни. Понимать общность естественных наук и единство естественнон аучной картины мира

Домашнее задание (дифференцированное)

§ 17 учебника.

- 2. Ответить на вопросы 1-4 после текста параграфа.
- 3. Выполнить задания 5 или 7 (по выбору учащегося)