


# Химические реакции



Учитель химии МОУ «СОШ № 9» Матвеева И.Н.

A surreal landscape with a large blue planet in the sky, a sun on the horizon, and a tree on a hill.

**Все что нас окружает состоит из веществ.  
Кажется, что они живут своей жизнью,  
таинственной и непостижимой.  
Взаимодействуя, они изменяют свои  
свойства и состав. Без этого  
взаимодействия невозможна жизнь и все  
многообразие веществ.**

**Сегодня мы продолжим знакомство с  
этим удивительным и волшебным миром.**

# ВЕЩЕСТВО.

Вещество может существовать в трех агрегатных состояниях : газообразном, жидком и твердом. Часто приходится встречаться со смесями. Смеси бывают однородными и неоднородными. Чистые вещества, на которые можно разделить смеси бывают двух типов: сложные и простые вещества. Для разделения смесей применяют: отстаивание, фильтрование, действие магнитом, выпаривание, дистилляцию, хроматографию. Каждое вещество обладает присущей только ему совокупностью свойств. С веществами могут происходить различные физические явления.....

Отгадай загадку и узнай о чем пойдет  
речь на сегодняшнем уроке



**Она**  
**идет,**  
**она**  
**прошла!**  
**Никто**  
**не скажет,**  
**что пришла!**

**Она - \*\*\*\*\* !**

Тема урока:

# Химические реакции



# цели урока:

- Повторить отличие химических явлений и физических
- Изучить внешние признаки химических реакций
- Узнать условия возникновения реакций

**ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ ИЛИ  
ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ**  
– это процессы, в результате которых  
из одних веществ образуются  
другие с новыми свойствами.





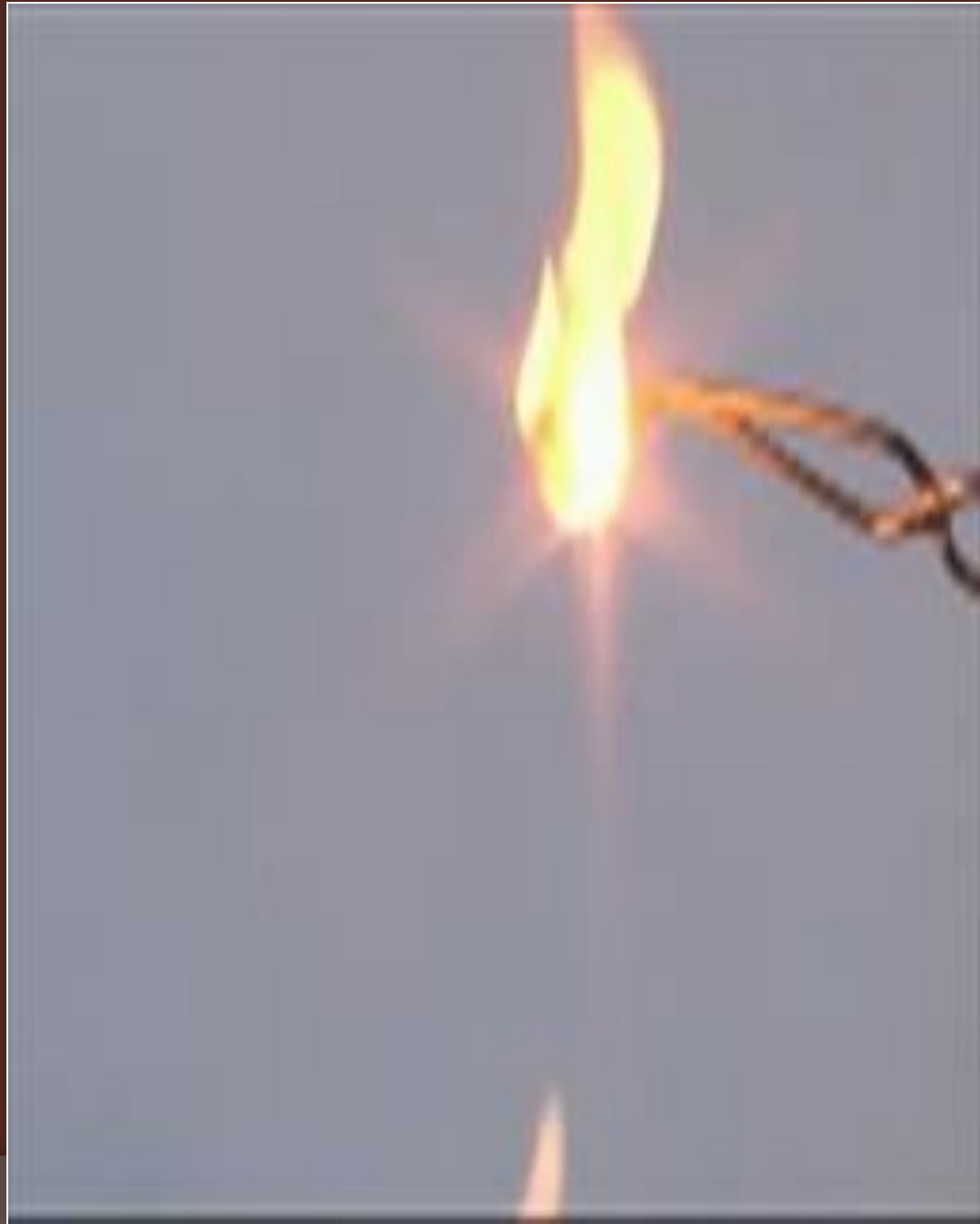














# внешние признаки химической реакции

- Выделение газа
- Образование осадка
- Изменение цвета
- Выделение (поглощение) тепла и света
- Появление или изменение запаха или вкуса

Когда происходит  
химическая реакция?

Какие условия  
необходимы для её  
возникновения?



# Условия возникновения химической реакции

- Смешивание веществ
- Соприкосновение веществ
- Нагревание
- Измельчение
- Растворение
- Время

# ПО ОТНОШЕНИЮ К ТЕПЛОТЕ

**Экзотермические  
реакции -**

**происходят с  
выделением  
тепла**

**Эндотермические  
реакции -**

**происходят с  
поглощением  
тепла**

# Выбери ответ :

Из перечисленных признаков укажите те, которые не соответствуют химическим реакциям:

- 1.Изменение формы
- 2.Выделение теплоты
- 3.Изменение окраски
- 4.Выделение пара
- 5.Изменение объема
- 6.Появление запаха

Химические явления это :

- 1.Испарение воды
- 2.Потемнение серебряных изделий
- 3.Горение угля
- 4.Плавление парафина
- 5.След карандаша на бумаге
- 6.Ржавление железа

Химическая реакция не произойдет  
если :

- 1.Агрегатное состояние веществ разное
- 2.Вещества не соединить
- 3.Вещества нагреть

# Проверим свои знания !

На листке с тестом запишите свою фамилию. Правильные ответы обведи кружком.

Желаю удачи!



# домашнее задание

- Параграф 26 ,
- Упр. 1 - 4 стр. 95 - 96

Уходя с урока, не забудь оценить своё эмоциональное состояние, свои успехи на уроке.

Для этого ответь на вопросы «да» или «нет».

**СПАСИБО ЗА УРОК !**

# Рефлексия

-Оцените ваше отношение к уроку, ответив на вопросы «да» или «нет»:

1. Доволен ли ты тем, как прошел урок?
2. Было ли тебе интересно на уроке?
3. Сумел ли ты приобрести новые знания и умения?
4. Ты был активен на уроке?
5. Домашнее задание будешь выполнять с удовольствием?