

## Чек-лист

Воспользуйтесь предложенными материалами и выполните задания.

Задание 1. Придумайте, как дать определение понятию.

Задание 2. Подберите информацию для демонстрации информации.

Задание 3. Составьте графический диктант.

Задание 4. Подберите задания для проверки знаний.

 <p>Соберите определение понятия «Оксиды»</p>	
<h3>РЕАКЦИИ ГОРЕНИЯ</h3>   <p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=bBYYBsTqk pM&amp;feature=youtu.be">https://www.youtube.com/watch?v=bBYYBsTqk pM&amp;feature=youtu.be</a></p>	<h3>Графический диктант</h3> <ul style="list-style-type: none"><li>1. Химические реакции, в результате которых образуется одно новое вещество, называются реакциями горения.</li><li>2. В результате реакции горения метана выделяется большое количество теплоты.</li><li>3. Вещества могут гореть не только в кислороде, но и в других газах.</li><li>4. При пожарах для тушения горящих предметов чаще всего используют кислород.</li><li>5. Древесина, каменный уголь, торф и нефть являются жидким топливом.</li></ul>
<h3>Тест</h3> <ul style="list-style-type: none"><li>Выполните тестовые задания «РЕАКЦИИ ГОРЕНИЯ»</li></ul> 	 <p>Соберите определение понятия «Оксиды»</p>

## Найди лишнее

1. CaO, NaOH, Na<sub>2</sub>O, FeO.
2. SO<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, HNO<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>.

Найдите лишнее вещество. Запишите правильный ответ и обоснуйте его.

## Физические свойства



- Перечислите физические свойства оксидов

## Разгадайте кроссенс

## Тест

- Выполните тестовые задания «ОКСИДЫ»



Запишите свой результат

## ВИДЕОУРОК



## Упражнение на соответствие

Формула соли	Название соли
1. CaSO <sub>4</sub>	А. хлорид бария
2. Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Б. сульфат кальция
3. BaCl <sub>2</sub>	В. сульфат лития
4. Li <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Г. нитрат железа (III)

Установите соответствие между формулой и названием соли.  
Запишите ответ в виде соотношения цифр и букв (например: 1Б, 3в...)

## Тест

- Выполните тестовые задания «СОЛИ»



Запишите свой результат



СЕРНАЯ КИСЛОТА



ФОСФОРНАЯ КИСЛОТА



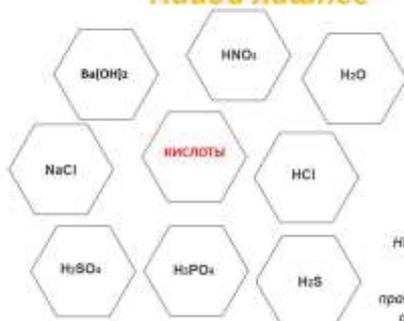
СОЛЯНАЯ КИСЛОТА



водород

=SO<sub>4</sub>-сульфат  
 -NO<sub>3</sub>-нитрат  
 -Cl-хлорид  
 =PO<sub>4</sub>-фосфат  
 =CO<sub>3</sub>-карбонат  
 Кислотные остатки

## Найди лишнее



Найдите лишнее вещество. Запишите правильный ответ и обоснуйте его.

Кислоты - тэо лсонжеы евщсетав, оссотяище зи тамово оводорад, просбонхы аземащътяс ан таомы емтлала и икслонтгоо соаткта.



Расшифруйте понятие. Запишите правильный ответ

## Тест

- Выполните тестовые задания «КИСЛОТЫ»

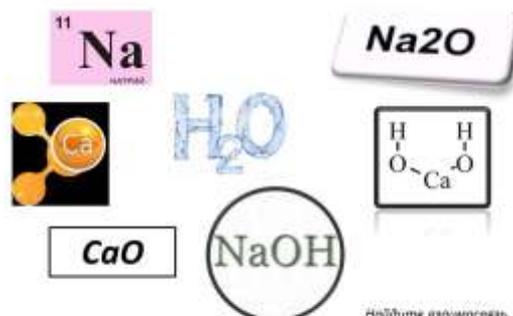
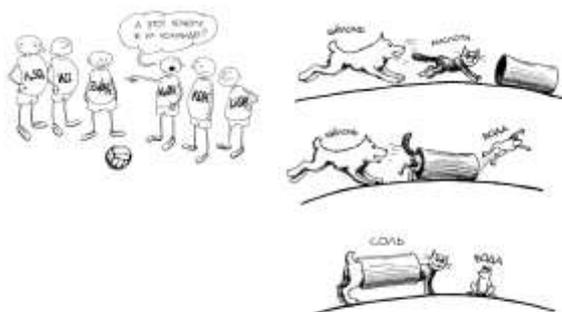


Запишите свой результат

- Сложные вещества, состоящие из атомов металлов и гидроксогруппы, называются

Os, Sc, Ni, Os, V, N, Ni, Ir, Я

Расшифруйте слово, которому дано определение



Найдите взаимосвязь между веществами

## Лови ошибку

1. Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и гидроксогруппы.
  2. Валентность гидроксогруппы (-OH) равна II.
  3. Щелочи – это нерастворимые основания.
  4. Водные растворы этих веществ изменяют цвет лакмуса на красный.
  5. Примером вещества этого класса не является едкий натр.
- *Найдите ошибку в утверждениях. Запишите правильный ответ. (No вопроса. Неправильное слово – правильный ответ)*

## Тест

- *Выполните тестовые задания «ОСНОВАНИЯ»*



Запишите свой результат

ОСНОВАНИЯ

КИСЛОТЫ

ОКСИДЫ

СОЛИ

ПОИТИТЕ

ГРАФИЧЕСКОЕ ВОЗВРАЩЕНИЕ

НАЙДИ ЛУЧШЕЕ

ПРОБЕРЬ СЕБЯ!