

УРОК – ПУТЕШЕСТВИЕ КЛАССИФИКАЦИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Цель: обобщить, закрепить и дополнить
знания по теме «Сложные
вещества».

Девиз: Будем химию учить, будем
химию любить!

1. Покупаем билеты

Игра «Кто лишний?»

1. Al, Ca, S, Fe

2. H, Cl₂, O₂, Na

3. Cu, CuO, H₂, P

4. H₂O, CO₂, CuO, HNO₃

5. Na₂SO₄, H₂SO₄, CuCl₂, KNO₃



2. ЗАПИШИТЕ ФОРМУЛЫ РАСПРЕДЕЛИВ сложные вещества по 4 классам.

оксид меди(II)

серная кислота

алюминия

нитрат цинка

оксид алюминия

кислота

фосфат натрия

азотная кислота

соляная кислота

сероводород

сульфат

вода

фосфорная

карбонат кальция

оксид углерода(IV)

ПОЕХАЛИ!!!



**Я активный элемент, всегда люблю
компанию**

**Свободой я не дорожу и с кем –
нибудь в контакт вхожу.**

**Для жизни нужен каждому – и малому,
и старому,**

**Гемоглобином разношусь, и в воздухе
я нахожусь.**

**Как вы думаете, какой это элемент? И
какую он образует компанию?**



CuO



Fe₂O₃



Cr₂O₃



NO₂

Станция «Оксидная»

1. Что такое оксиды? Игра «Четвёртый лишний».

CuO, CaO, CO₂, FeO

CO₂, P₂O₅, ZnO, SO₃

ZnO, CaO, Al₂O₃, BeO

Следующая станция ..., а название её покажут нам вот эти девчата.

1. Переели! Как тут быть?

Оля быстро вам поможет
Пищу всю переварить.



О л я

2. Уля в жаркую погоду

Газирует людям воду



у л я

3. И в жару, и в холод

Рая воду пьёт всегда

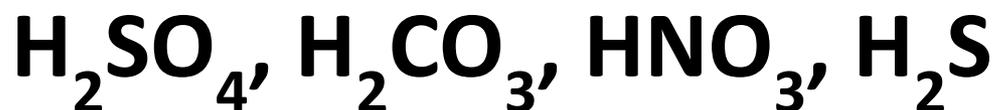


Р а я



1. Что такое **Станция «Кислотная»**? Назовите известные вам кислоты. По каким признакам их классифицируют?

«Четвёртый лишний».



Что общего в составе кислот? Что нам поможет распознать эти вещества среди других классов?

О! Этот волшебный хамелеон!

В воде, как всегда,

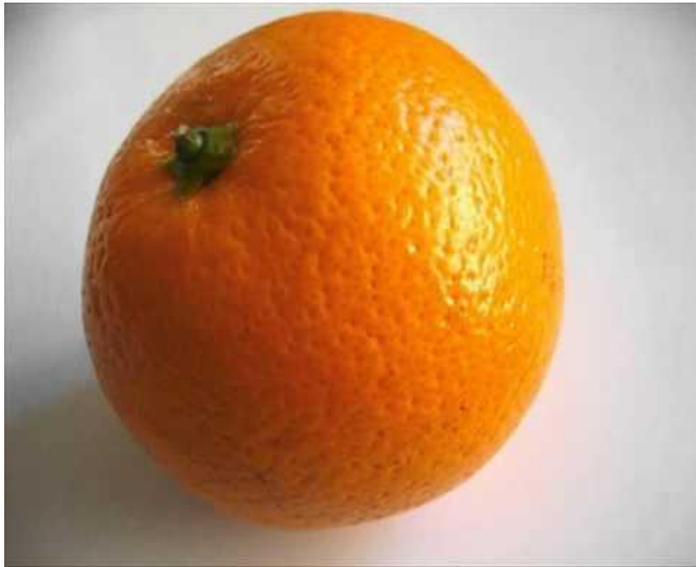
фиолетовый он,

В кислотах, смущаясь,

краснеет,

А в щелочах злобно синееет.



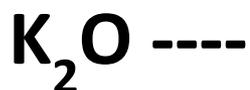


**От щелочи я жёлт, как в лихорадке
Краснею от кислот, как от стыда,
Ну а в воде со мною всё в
порядке:
Как апельсин, оранжевый всегда.**



СТАНЦИЯ «ОСНОВАНИЯ»

1. «Составь формулу». Для данных оксидов составьте соответствующие формулы оснований.



2. Что такое основания? На какие типы их можно разделить? Что общего в составе всех оснований?



Станция «Солевая».

1. «Кто быстрее». Составьте формулы солей, образованных металлами и

	HCl	H₂SO₄	HNO₃	H₃PO₄
Na				
Al				
Fe (111)				

Назовите эти соли.

2. Какие вещества называются солями?
Соли - это производные, каких веществ.

Назовите соли: **CaCO₃**, **NaCl** – где они

МОЛОДЦЫ!

**Отвечали как
бойцы!**

**Всем спасибо
за урок!**



А

**теперь звенит
звонок!**