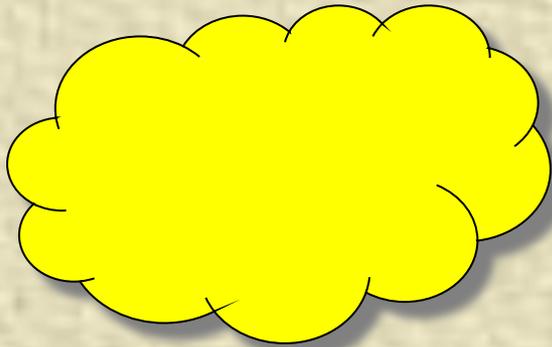
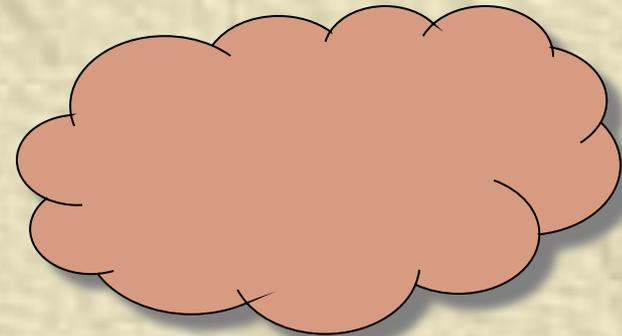


Путешествие на подводной лодке «Генезис»

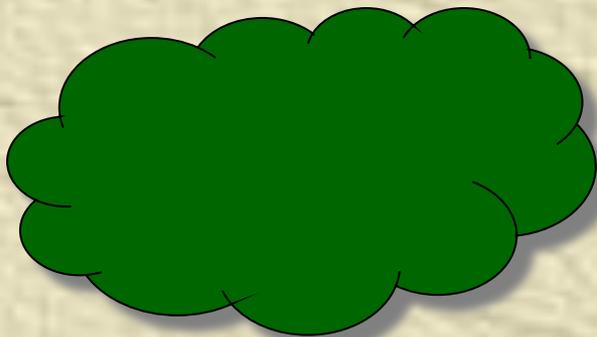
оксидония



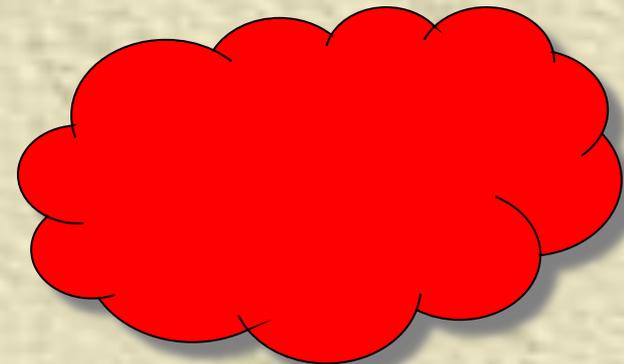
*основайские
острова*



кислотостан



соляндия



**Обобщающий урок по теме:
«Основные классы
неорганических соединений.
Генетическая связь между
классами неорганических
соединений.»**



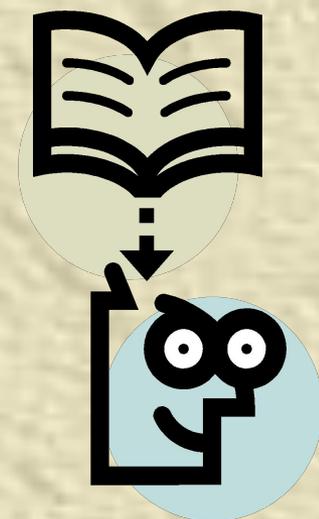
Урок разработала учитель
химии МКОУ Бучальской СОШ
Четвернина А.Л.

Девиз урока!

Все знать,

изведать,

испытать!



Путешествие на подводной лодке «Генезис»



Оксидон
ия

Соляндия

Основайские острова



Кислотостан

Задание № 1.

Пользуясь нижеприведённой таблицей, распределите по группам следующие соединения:

**KOH , SO_3 , HCl , $BaCl_2$, P_2O_5 , $NaOH$,
 $CaCO_3$, H_2SO_4 , HNO_3 , MgO , $Ca(OH)_2$,
 Li_3PO_4 , K_2CO_3 , CaO , $Cu(OH)_2$, H_2CO_3 .**

Оксиды	Основания	Кислоты	Соли
SO_3	KOH	HCl	$BaCl_2$
P_2O_5	$NaOH$	H_2SO_4	$CaCO_3$
MgO	$Ca(OH)_2$	HNO_3	Li_3PO_4
CaO	$Cu(OH)_2$	H_2CO_3	K_2CO_3

Путешествие на подводной лодке «Генезис»



Оксидон

Соляндия

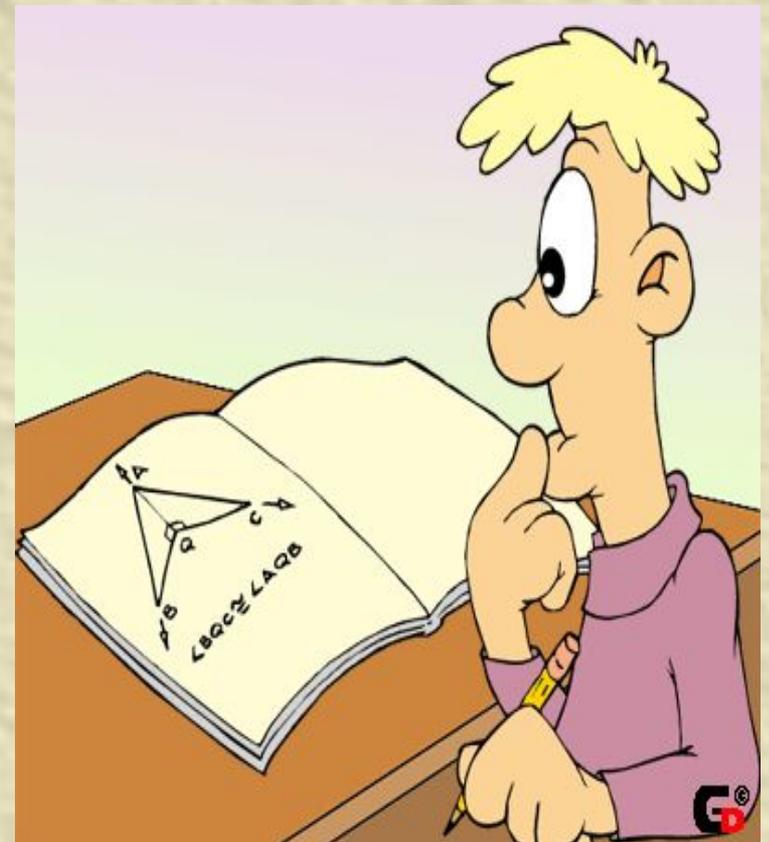


Основайские острова

Кислотостан

**основных и кислотных оксидов.
Приведите для каждого формулу
соответствующего ему
гидроксида**

- CaO -
- SiO_2 -
- FeO -
- CO_2 -
- Li_2O -
- N_2O_5 -



Задание № 3.

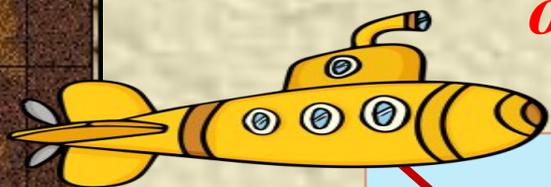
«Доска Почёта»

Оксид кальция	Оксид фосфора(V)	Оксид меди (II)	Оксид железа(III)
Оксид серы (VI)	Оксид лития	Оксид алюминия	Оксид бария

Работа боцмана

- $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{LiOH}$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{SiO}_2 + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{CO}_2\uparrow$

Проложите маршрут лодки по оксидам, чтобы пройти через рифы



CuO	H₂SO₄	NaOH	KCl
SO₂	Na₃PO₄	N₂O₅	Ca(OH)₂
H₂S	Fe₂O₃	K₂CO₃	CO₂
CH₄	CaSO₄	Zn	Na₂O



Путешествие на подводной лодке

«Генезис»

Оксидония



Соляндия

Основайские острова

Кислотостан

**Из предложенного списка веществ
выбрать основания, и отдельно
расположить щёлочи и
нерастворимые основания.**

**NaOH, HCl, LiOH, Cu(OH)₂, H₂SO₄, Fe(OH)₃,
CaO, CO₂, Ca(OH)₂, Al(OH)₃, HNO₃, AgCl,
Ba(OH)₂ Mg(OH)₂**



Задание № 6.

Составьте формулы оснований и соответствующих им оксидов:

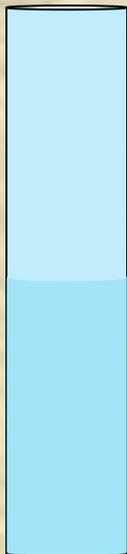
Образец:

- гидроксид калия - ***KOH*** – оксид калия ***K₂O***
- гидроксид бария - ***Ba(OH)₂*** – оксид бария ***BaO***
- гидроксид лития - ***LiOH*** – оксид лития ***Li₂O***
- гидроксид меди (II)- ***Cu(OH)₂*** – оксид меди (II) ***CuO***

Путешествие на подводной лодке «Генезис»



Распознать, в какой из пробирок
находится кислота, а в какой
основание.



Индика
торная
бумага

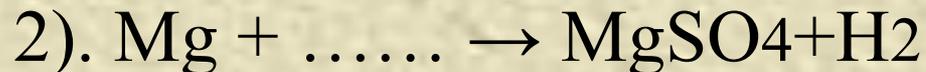
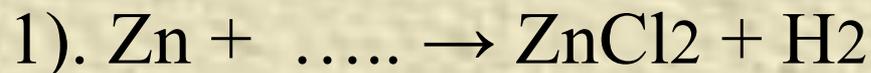
?

?

Задание № 7.

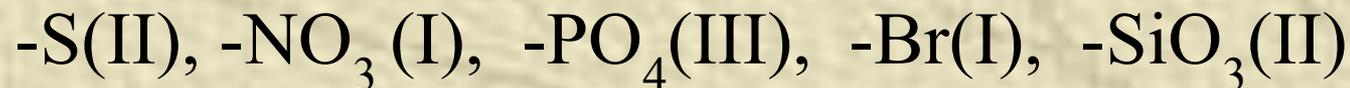
Задание 1. Какие вы запомнили кислоты?

Задание 2. Восстанови запись, укажи тип реакции:



Задание 3.

Записать формулы кислот по формулам кислотных остатков:



Физкультминутка

- SO_2
- K_2SO_4
- CO_2
- H_2SO_4
- $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$
- $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$



Путешествие на подводной лодке «Генезис»

Оксидония

Соляндия

Основайские острова

Кислотостан



$MgCl_2$

CaO

FeS

$NaOH$

CuS

BaO

$FeCl_3$

$Ca(OH)_2$

$MgSO_4$

HCl

KNO_3

$AgCl$

*Помоги
перейти
ручей, выбрав
соли*

Задание № 8.

« Третий лишний »

назвать лишнее соединение в каждой строчке:



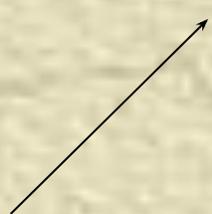
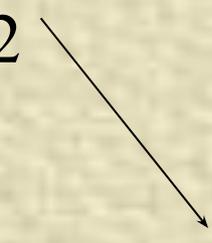
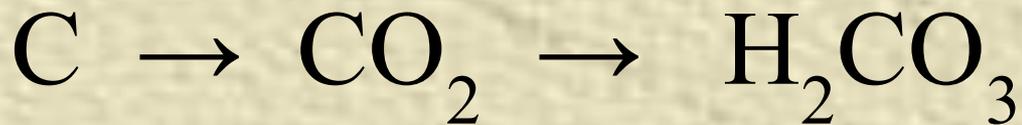
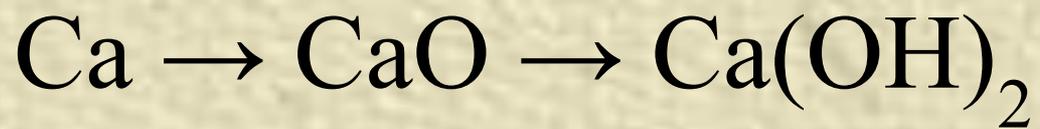
Ответ: третий лишний в этих рядах – CuO , HCl , Mg , NaOH

Задание № 9.

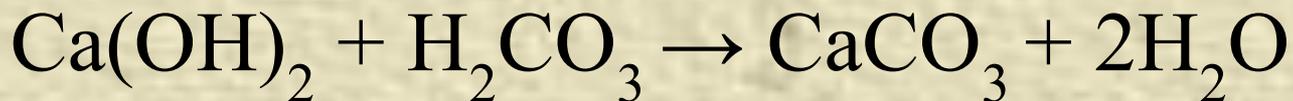
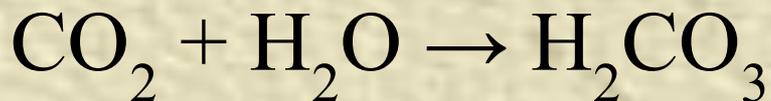
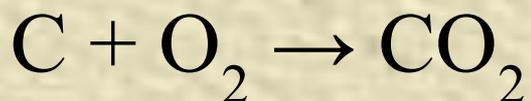
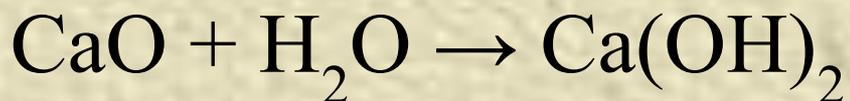
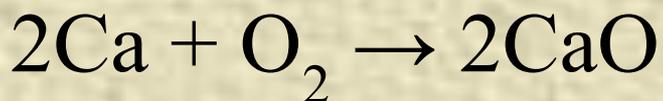
Химический диктант

- *Сульфат меди-*
- *Нитрат алюминия-*
- *Сульфид цинка-*
- *Хлорид магния-*
- *Фосфат натрия-*
- *Карбонат бария-*

Осуществите цепочку превращений:



Проверь себя:



Генетическая связь — ЭТО СВЯЗЬ, КОГДА ИЗ
одного класса соединений можно получить
другой класс соединений.



Рефлексия состояния



1



2



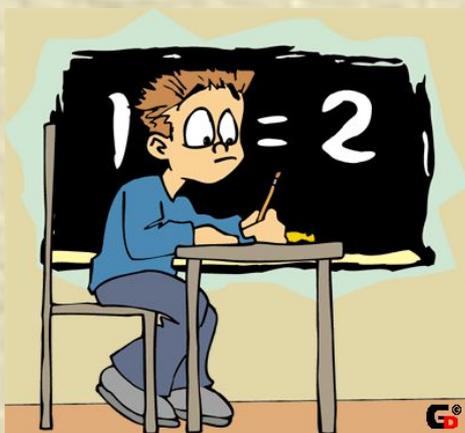
3



4



5



Спасибо за урок!

