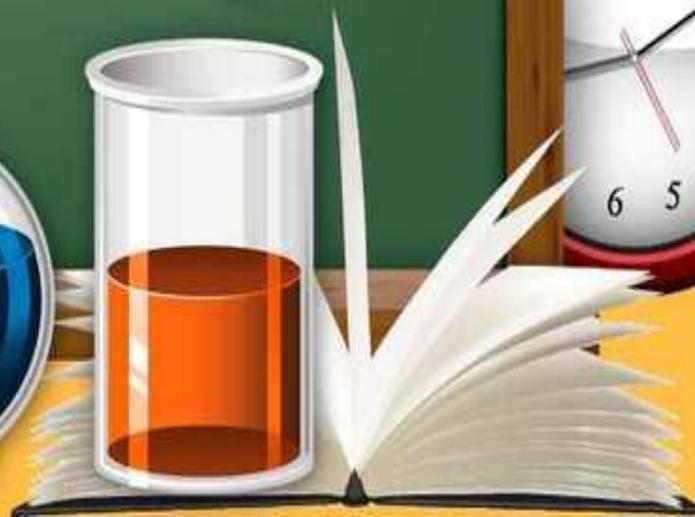
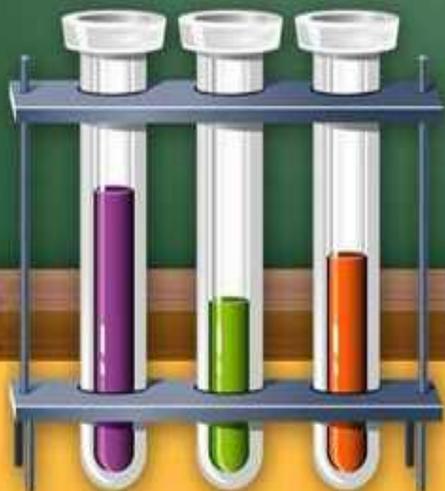


**Основные классы
неорганических
соединений
(повторение)**



Показать, какое у Вас настроение.



отличное



нормальное



плохое



Море Звука
Рифы Формул
Остров Терминология
Бухта Распределения

Река Превращений
Поток Уравнений

CaSO₄; SO₂; HNO₃; NaCl;
Fe₂(SO₄)₃; KNO₃; MgO; Ca₃(PO₄)₂;
H₂CO₃; Fe(OH)₃; HgO; H₂O

РИФЫ ФОРМУЛ

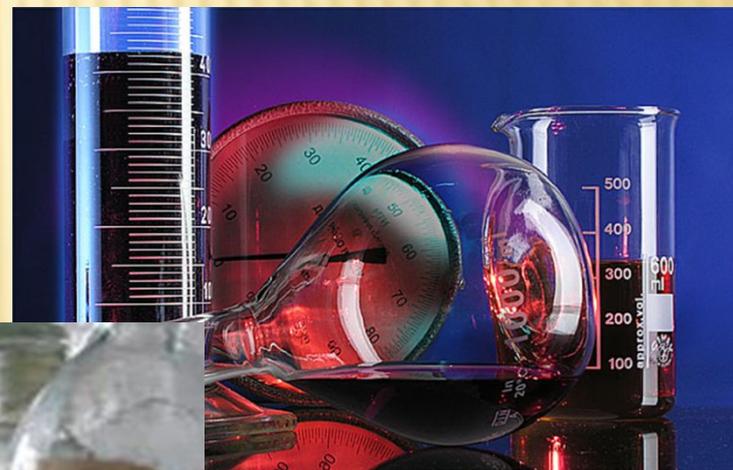
1. Оксид железа (II)
2. Нитрат алюминия
3. Серная кислота
4. Гидроксид натрия
5. Гидроксид кальция
6. Хлорид бария
7. Соляная кислота
8. Оксид меди (II)
9. Фосфорная кислота
10. Оксид углерода(IV)
11. Сульфит калия
12. Карбонат алюминия



ОСТРОВ ТЕРМИНОЛОГИЯ

BaSO_4 , HCl , $\text{Mg}(\text{OH})_2$,

Al_2O_3



Важнейшие классы неорганических соединений

```
graph TD; A["Важнейшие классы  
неорганических соединений"] --> B["Оксиды"]; A --> C["Кислоты"]; A --> D["Основания  
(гидроксиды)"]; A --> E["Соли"];
```

Оксиды

Кислоты

Основания
(гидроксиды)

Соли

ОКСИДЫ

СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
ОБРАЗОВАННЫЕ
АТОМАМИ ДВУХ
ЭЛЕМЕНТОВ, ОДНИМ ИЗ
КОТОРЫХ ЯВЛЯЕТСЯ
КИСЛОРОД

Примеры: P_2O_5 Al_2O_3 BaO CO_2

КИСЛОТЫ

СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ ОДНОГО
ИЛИ НЕСКОЛЬКИХ
АТОМОВ ВОДОРОДА,
СОЕДИНЁННЫХ С
КИСЛОТНЫМ ОСТАТКОМ

Примеры: H_2SO_4 HCl H_2S H_2CO_3 H_3PO_4

ОСНОВАНИЯ

СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ АТОМОВ
МЕТАЛЛОВ,
СОЕДИНЁННЫХ С ОДНОЙ
ИЛИ НЕСКОЛЬКИМИ
ГИДРОКСИЛЬНЫМИ
ГРУППАМИ.

Примеры: Ca(OH)_2 NaOH Fe(OH)_3 Ba(OH)_2

СОЛИ

СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ
АТОМОВ МЕТАЛЛА,
СОЕДИНЁННЫХ С
КИСЛОТНЫМИ
ОСТАТКАМИ.

Примеры: $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ MgSO_3

Бухта Распределения

*Распределите вещества на оксиды,
основания, кислоты и соли:*

Na_2CO_3 ; CuO ; $\text{Zn}(\text{OH})_2$; KOH ; KCl ; Cl_2O_7 ; BaO ;
 FeCl_3 ; $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$; H_2SO_3 ; H_2CO_3 ; LiOH ; K_3PO_4 ;
 $\text{Fe}(\text{OH})_3$; HgO ; MgCl_2 ; Al_2O_3

Оксиды:

Основания:

Кислоты:

Соли:

ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ

Оксиды: CuO , Cl_2O_7 , BaO , HgO ,
 Al_2O_3

Основания: $\text{Zn}(\text{OH})_2$, KOH , LiOH ,
 $\text{Fe}(\text{OH})_3$

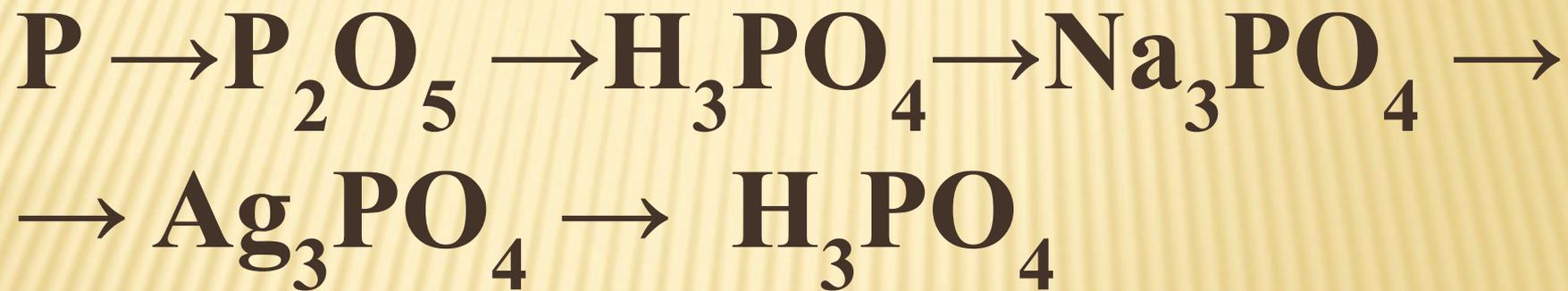
Кислоты: H_2SO_3 , H_2CO_3

Соли: Na_2CO_3 , KCl , FeCl_3 , $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$,
 K_3PO_4 , MgCl_2

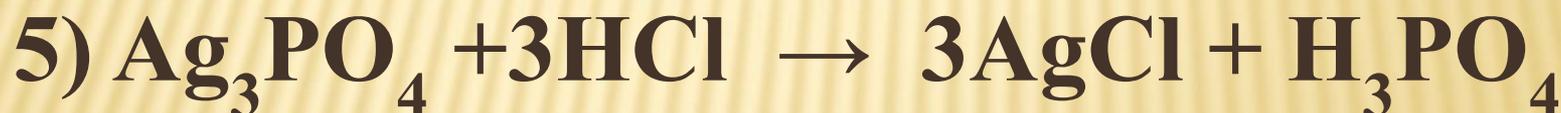
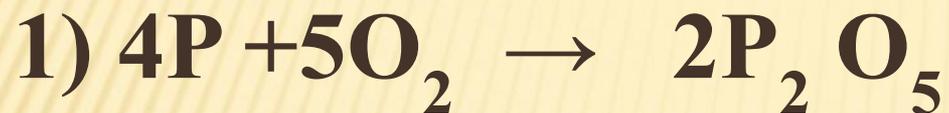
ФИЗИЧЕСКАЯ МИНУТКА «СООТВЕТСТВИЕ ДВИЖЕНИЮ»

Класс соединений	Действие
<i>Кислота</i>	Правая рука
<i>Основание</i>	Левая рука
<i>Кислотный оксид</i>	Правое ухо
<i>Основной оксид</i>	Левое ухо
<i>Соль</i>	Хлопок

РЕКА ПРЕВРАЩЕНИЙ



ПРОВЕРЬ СВОЙ ОТВЕТ!



ПОТОК УРАВНЕНИЙ

Дописать уравнения и определить тип реакций:





1) реакция *обмена*;

2) реакция *замещения*;

3) реакция *соединения*;

4) реакция *разложения*.



ПУТЕШЕСТВОВАЛИ ПО МАРШРУТУ

Море Звук

Рифы Формул

Остров Терминология

Бухта Распределения

Река Превращений

Поток Уравнений

«ЛЕСТНИЦА УСПЕХА»

Попробуйте определить, насколько хорошо вы усвоили пройденные темы «Основные классы неорганических веществ» по «Волшебной лестнице знаний» (Выберите ступень соответствующую усвоению знаний).

Гора успеха

Всё понял, могу помочь другим

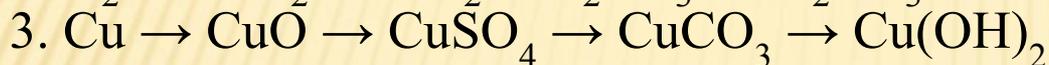
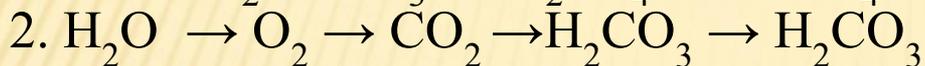
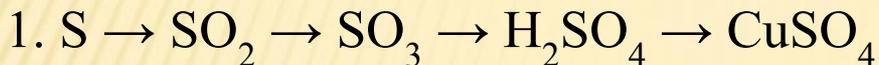
Всё понял



Ничего не понял

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

1. Карточка. Осуществить превращения. Указать тип реакций.



2. Выполнить тест.

1) Из предложенного перечня выберите основной оксид

а) K_2O б) SO_3 в) CO_2

2) В результате взаимодействия с водой Na_2O образуется

а) основание б) кислота в) соль

3) Какая из веществ в быту называется поваренной солью

а) Na_2CO_3 б) $NaNO_3$ в) $NaCl$ г) Na_3PO_4

4) Какой металл не реагирует с соляной кислотой

а) Mg б) Ag в) Fe

5) Что из перечисленного подходит гидроксиду натрия

а) щелочь б) двухосновная в) нерастворима в воде

б) Вещества какой пары могут реагировать между собой

а) $CO_2 + HCl$ б) $CaO + HCl$ в) $CaO + NaOH$

