

Мы едем, едем, едем...



Урок- путешествие по теме
«Основные классы
неорганических соединений»

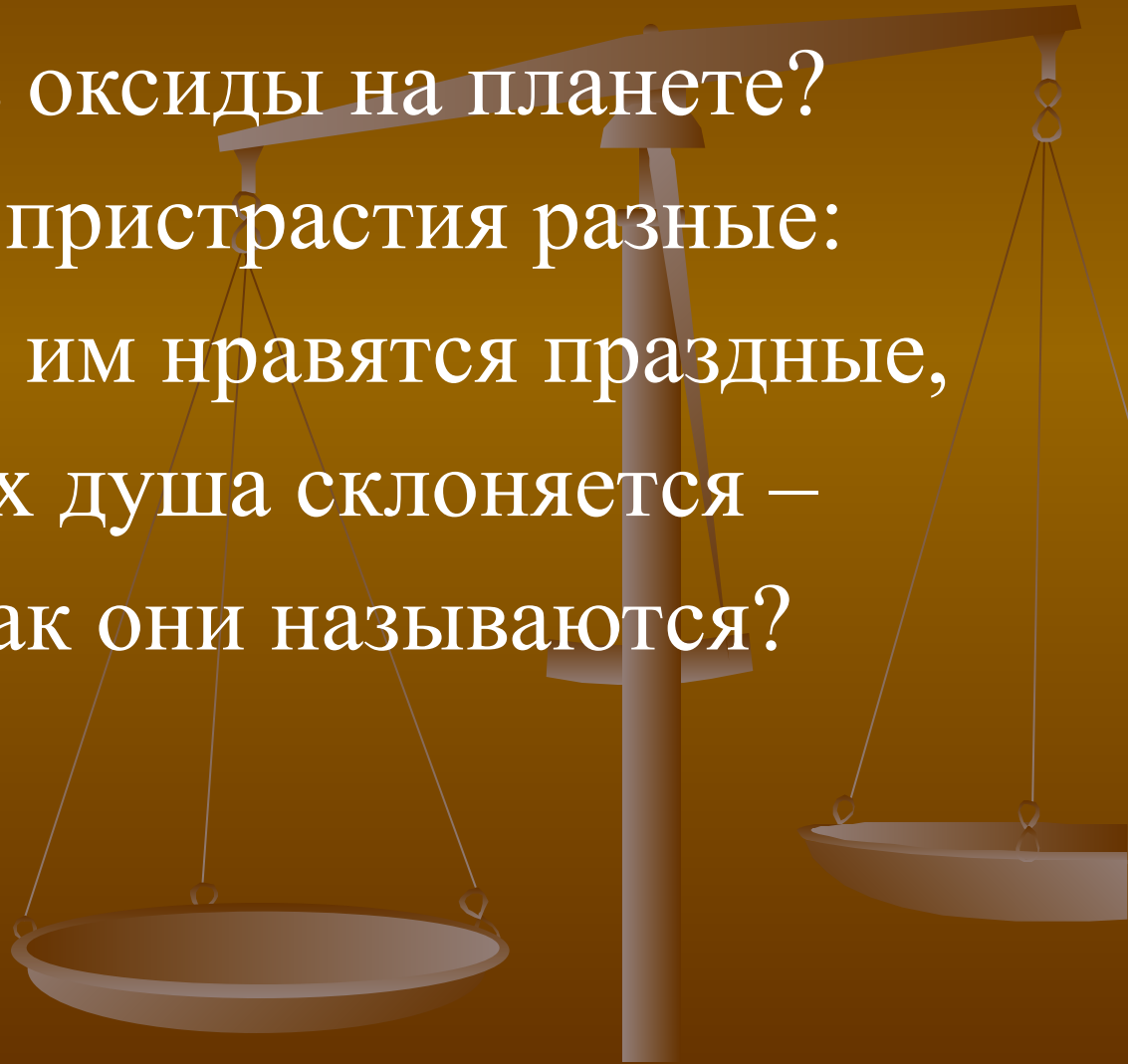
Задание «Найти родственников»



Станция
“ОКСИДЫ”



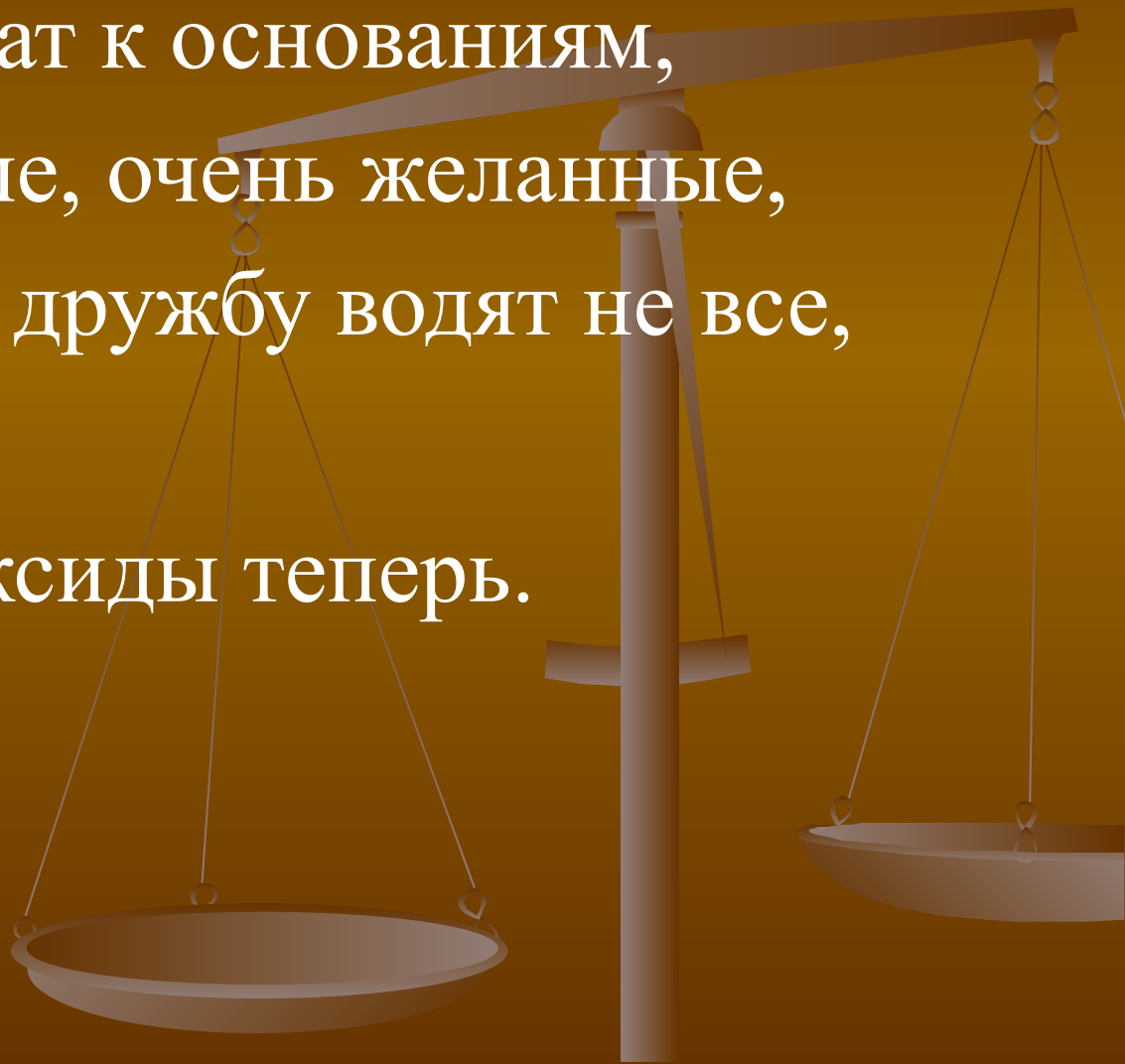
- Известно ли вам, дети
- Какие есть оксиды на планете?
- У оксидов пристрастия разные:
- То кислоты им нравятся праздные,
- То к воде их душа склоняется –
- Скажите, как они называются?



Основные оксиды.



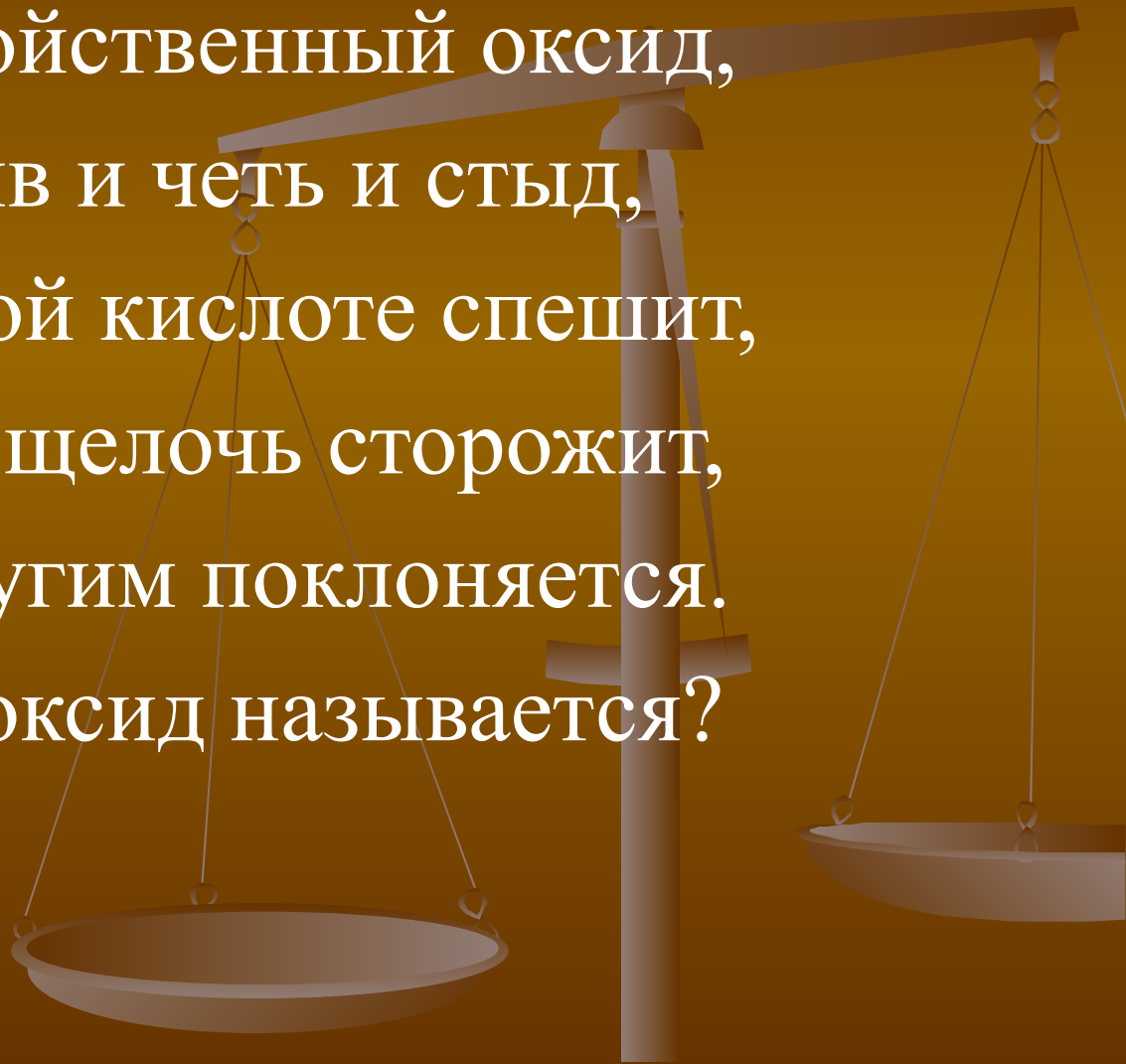
- А эти спешат к основаниям,
- Растворимые, очень желанные,
- Но с водой дружбу водят не все,
- Уж, поверь.
- Назовите оксиды теперь.



Кислотные оксиды.



- Бывает двойственный оксид,
- Он, позабыв и честь и стыд,
- То к сильной кислоте спешит,
- То где – то щелочь сторожит,
- И тем и другим поклоняется.
- Как такой оксид называется?



Амфотерный оксид.



Задание «Лото»



Станция
«ОСНОВАНИЯ»



Практическое задание.

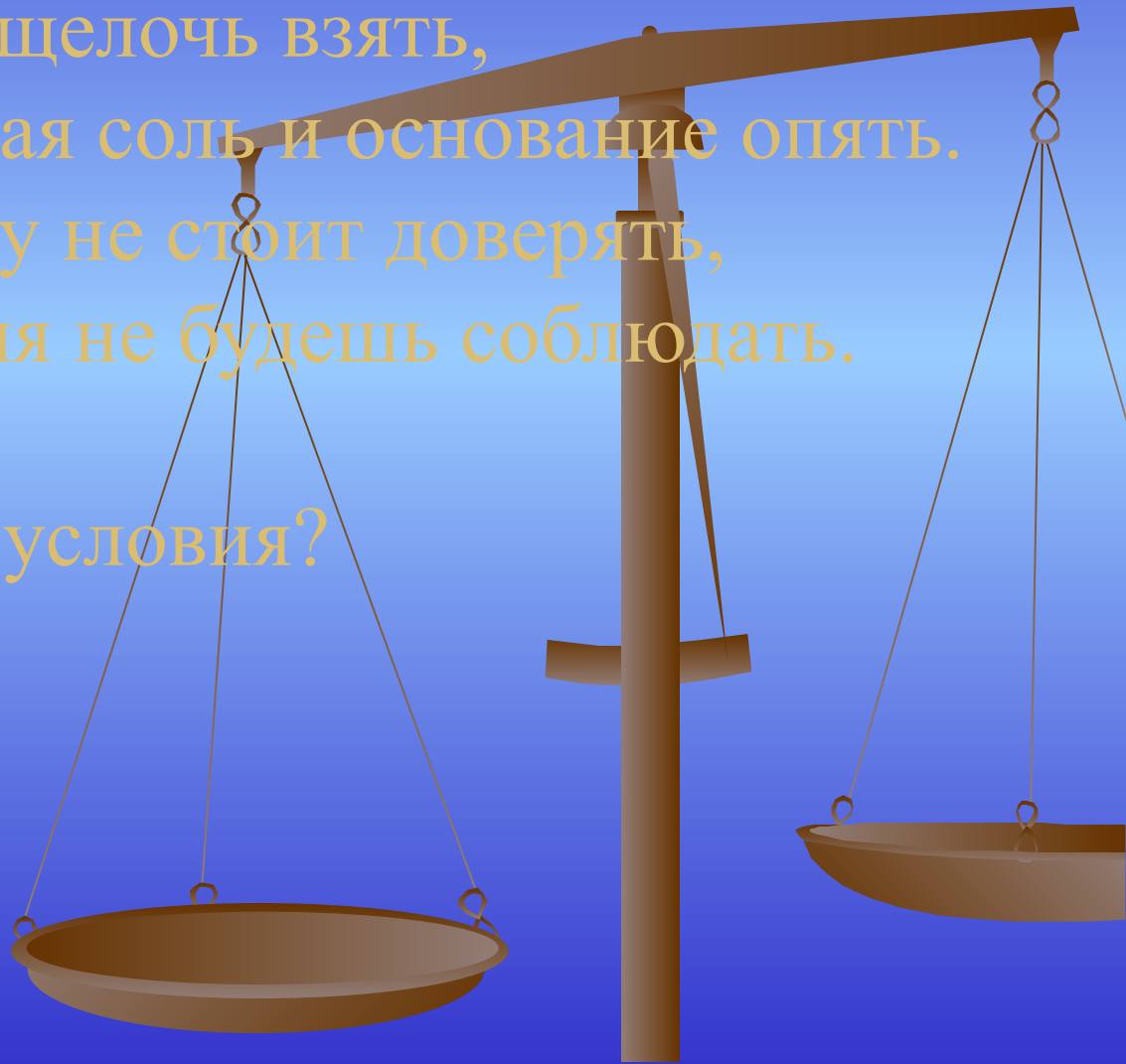


Изучим свойства оснований поскорей.
Начнем эксперимент со щелочей.
Сольем сначала щелочь с кислотой,
Из них получим только соль с водой.



А если с солью щелочь взять,
Получится другая соль и основание опять.
Но правилу сему не стоит доверять,
Коль два условия не будешь соблюдать.

Вопрос: Какие это условия?



Теперь возьмём оксид кислотный
И растворимый гидроксид,
И под водой на дне стакана –
Очередная соль лежит.



Возьмём любой нерастворимый гидроксид,
Который с кислотой любезничать спешит,
А в результате – соль с водою.



Ну и последнее, о чем хочу я доложить:
При нагревании их можно разложить.



Станция
«КИСЛОТЫ»



Задание.



Кислота, кроме азотной,
И металл до водорода,
Образуют соль охотно
И, конечно, водород.



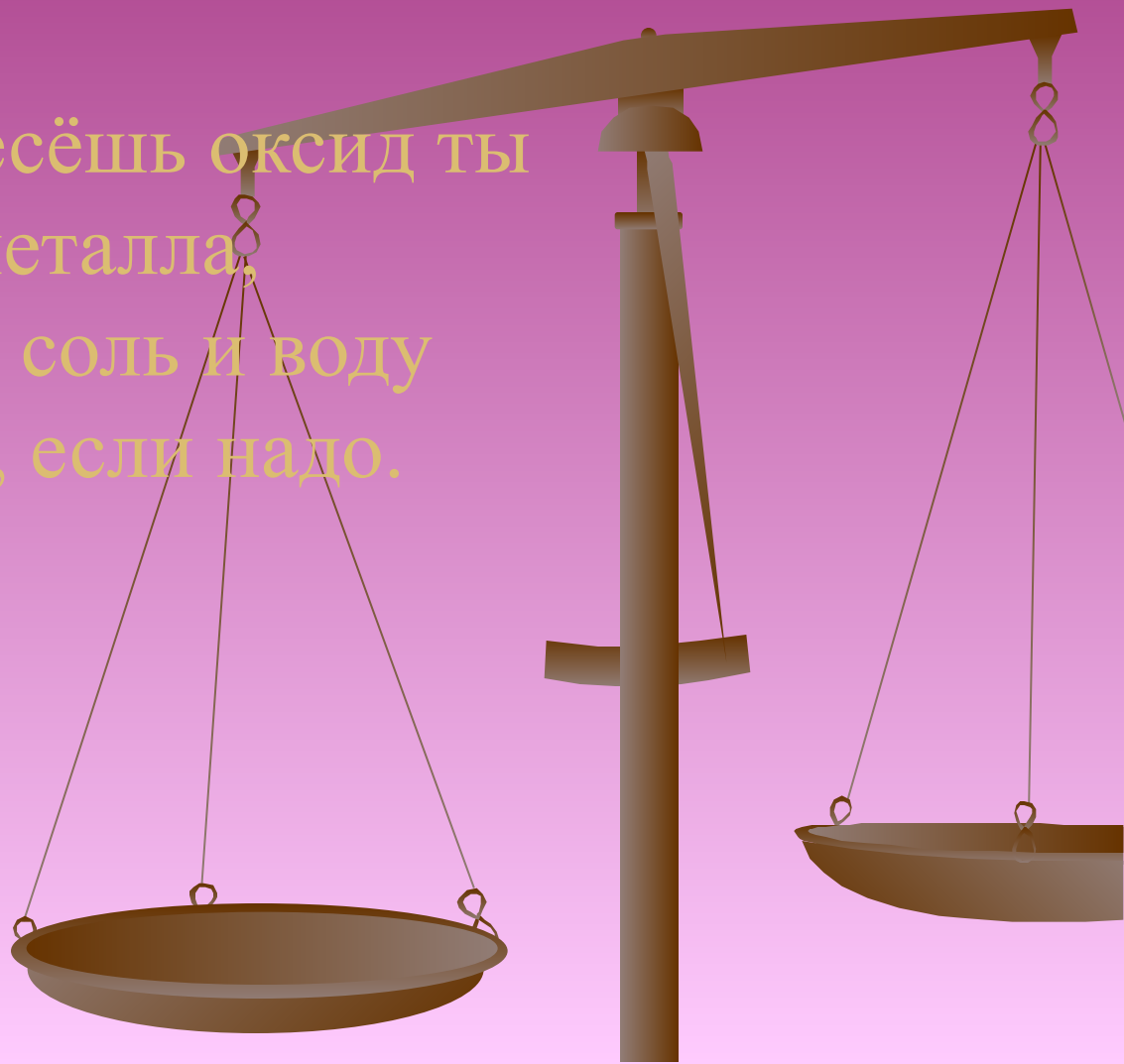
Кислота и синий лакмус –
Лакмус сразу станет красным.
Обнаружим так кислоты
В день хороший и ненастный.



Кислота и основание
Образуют соль и воду.
Именно вот это свойство
Взяли все кислоты в моду.



В кислоту внесёшь оксид ты
Настоящего металла,
Без сомненья, соль и воду
Ты получишь, если надо.



Станция
«СОЛНЦЕ»



О, Соль! Как много в этом звуке
Для сердца химика слилось,
Как много в нем отозвалось.



Задание «Назови вещество»



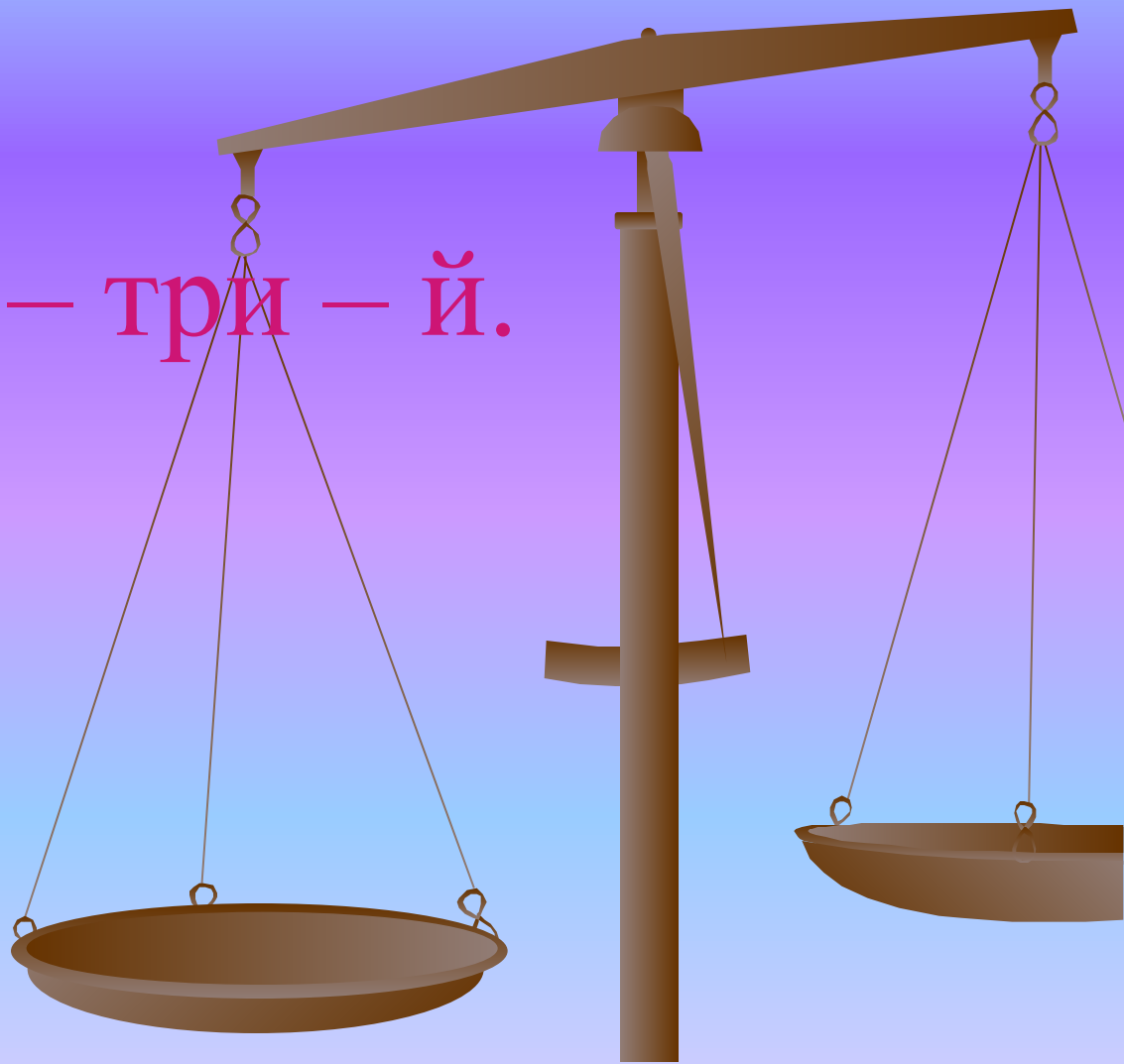
Калейдоскоп загадок.



Первый слог – предлог известный.
Слог второй трудней найти:
Часть его составит цифра,
К ней добавьте букву Й.
Чтобы целое узнать,
Нужно вам металл назвать.



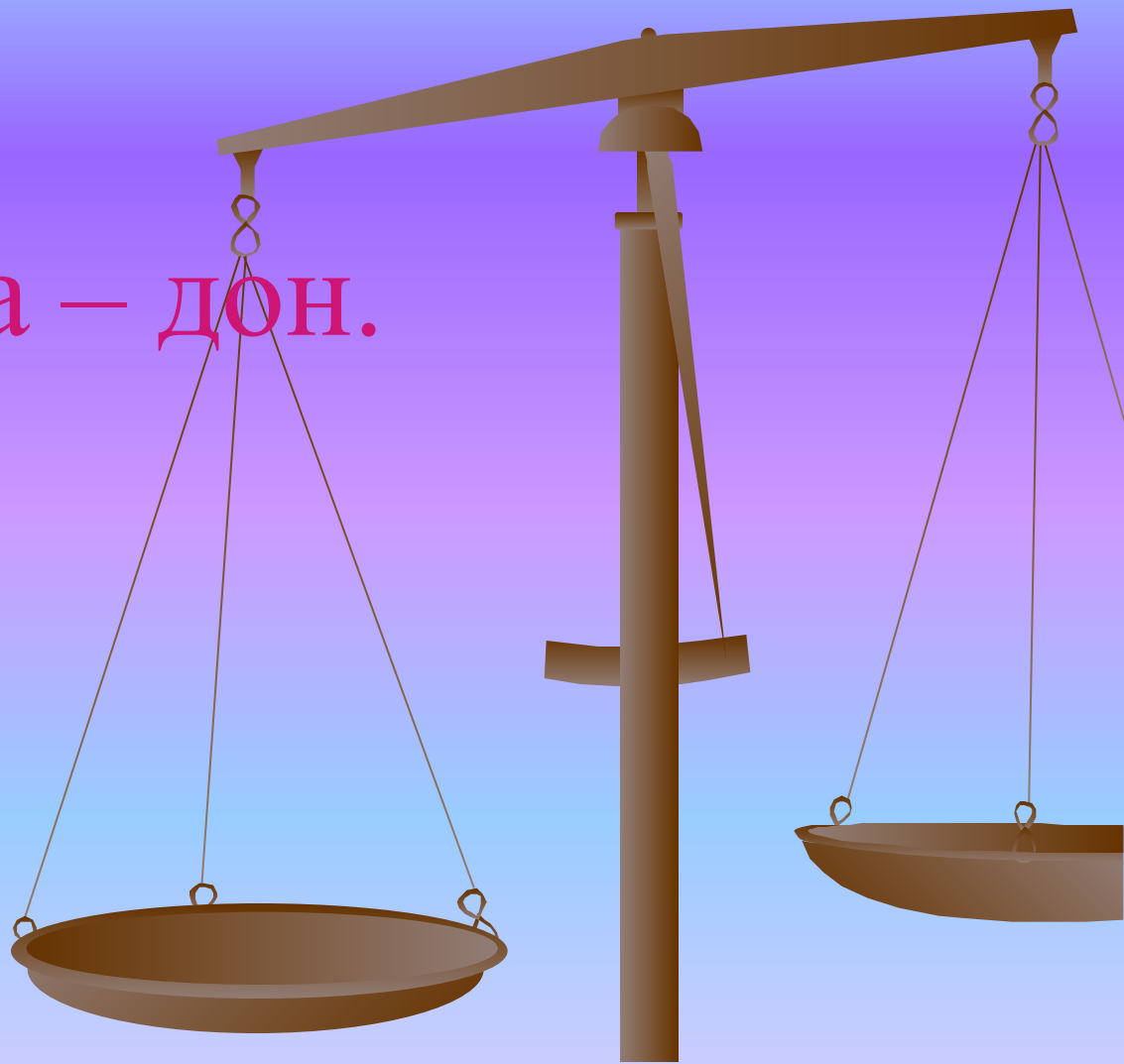
На – три – й.



Я – газ, простое вещество,
Двузначен номер мой.
А слог мой первый – божество,
Река – вот слог второй.



Ра – дон.



Первый мой слог означает крушение,
Крохотен слог мой второй.
Рождаюсь лишь только в зелёных растениях.
Ответьте – кто я такой.



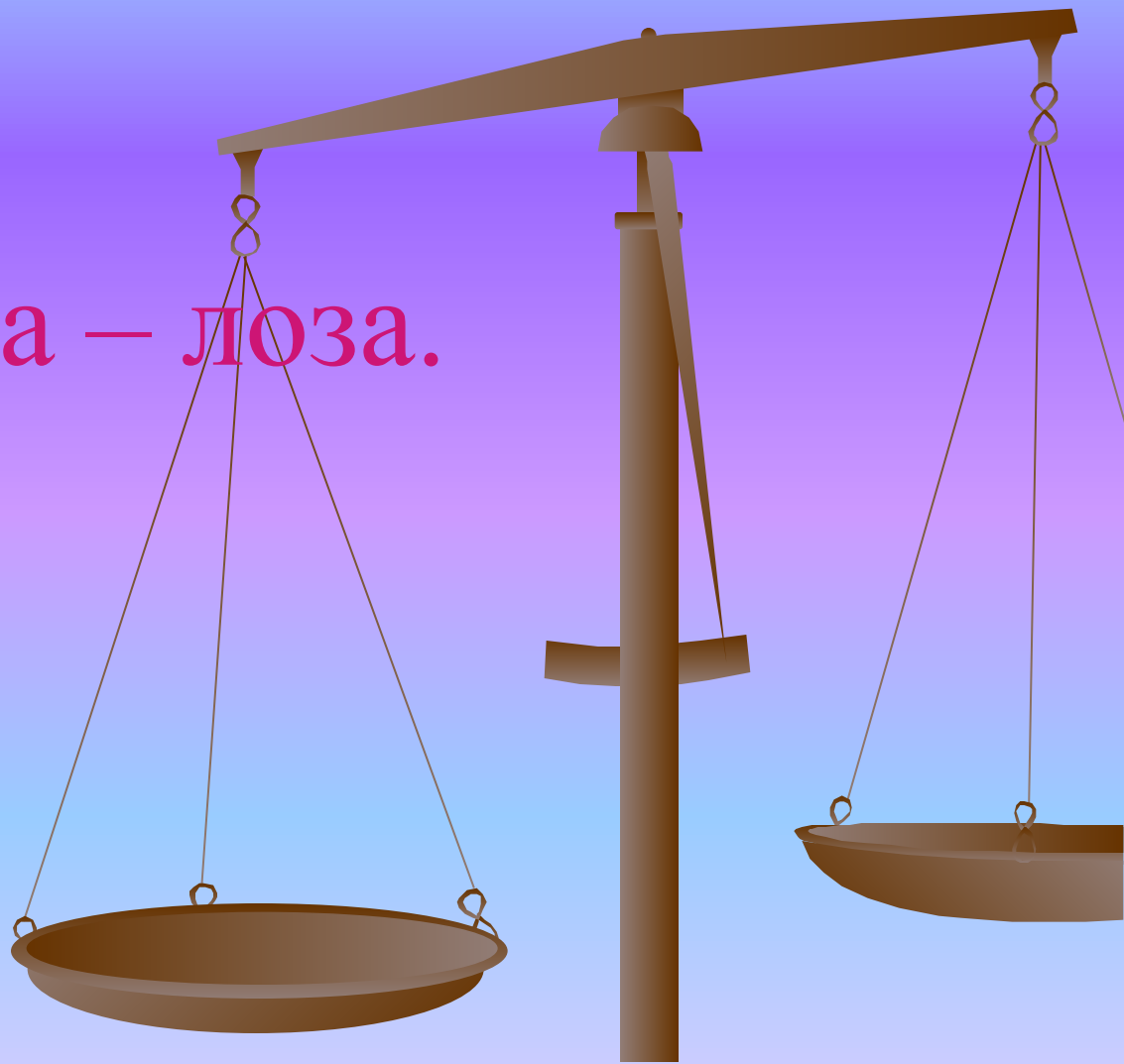
Крах – мал.



В ярком пламени рождаюсь,
Я невзрачна и сера.
Если ж буквы переставить,
Гибким стеблем стану я.



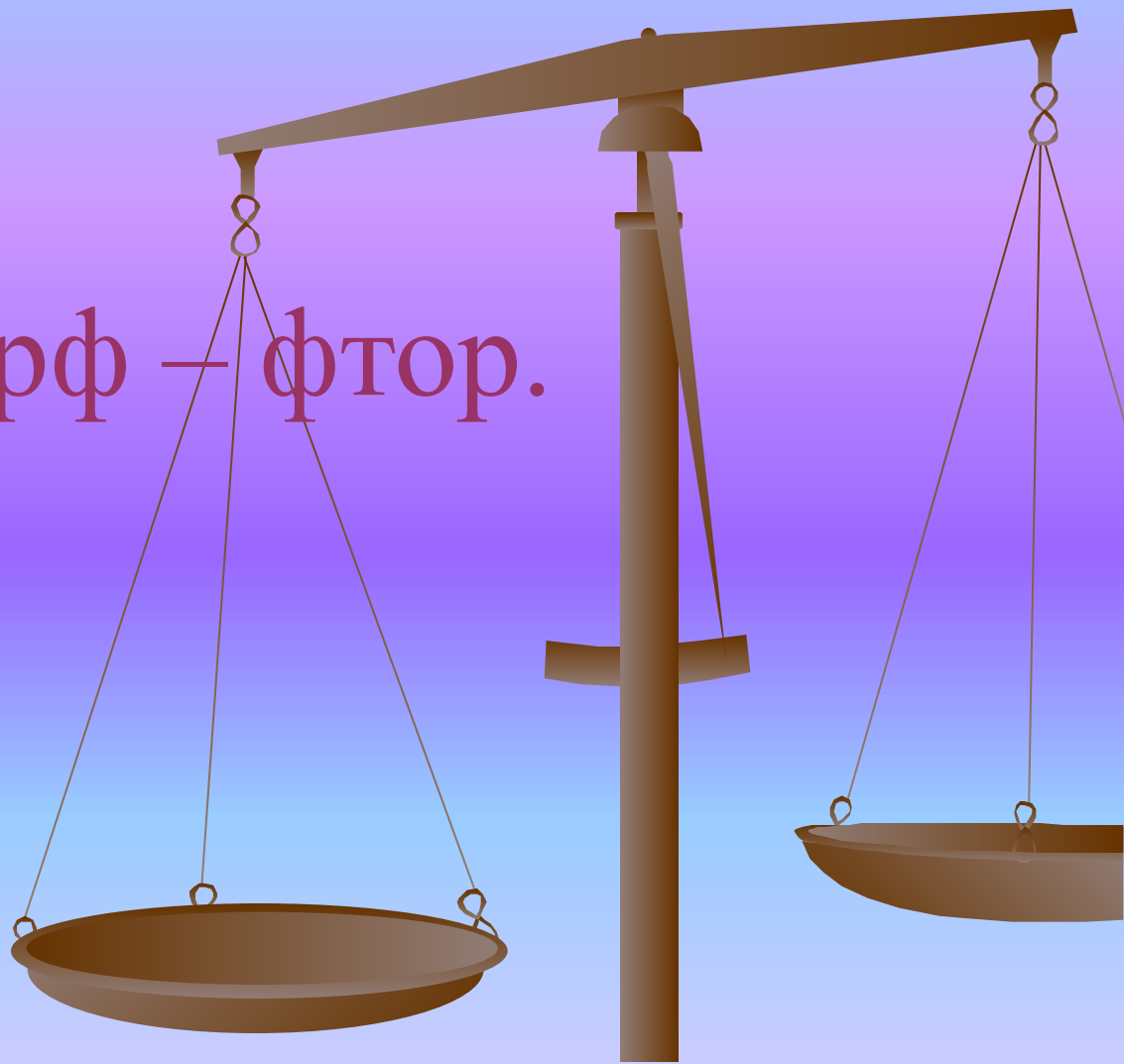
Зола – лоза.



Горючий продукт я,
«Живу» на болотах.
Но есть одна буква
В названье коротком.
Прыжок её быстрый —
И всё изменилось:
Я стал элементом.
Так чудо свершилось!



Торф – фтор.



Корабли меня обходят;
Знает лоцман наизусть.
Если Л на Д заменят,
То металлом окажусь.



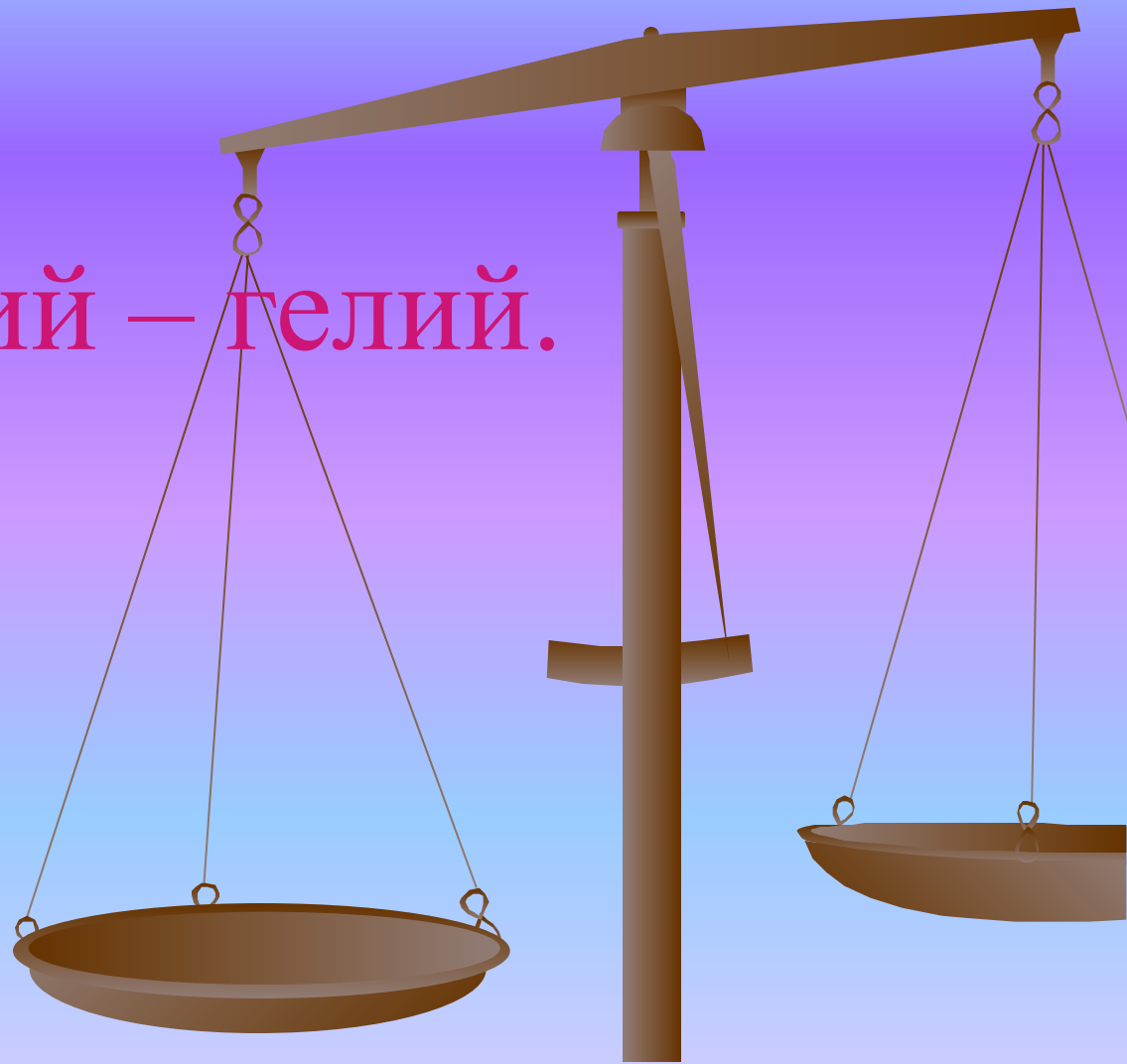
Мель — медь.



С КА – активный я металл,
С ГЕ – я очень легкий газ.
Чтобы нас ты разгадал,
Глянь в систему ещё раз.



Калий – гелий.



Я – металл, меня ты знаешь.
Мощь громадная во мне.
Если *Б* ко мне добавишь,
Небо скрою в снежной мгле.



Уран- буран.

