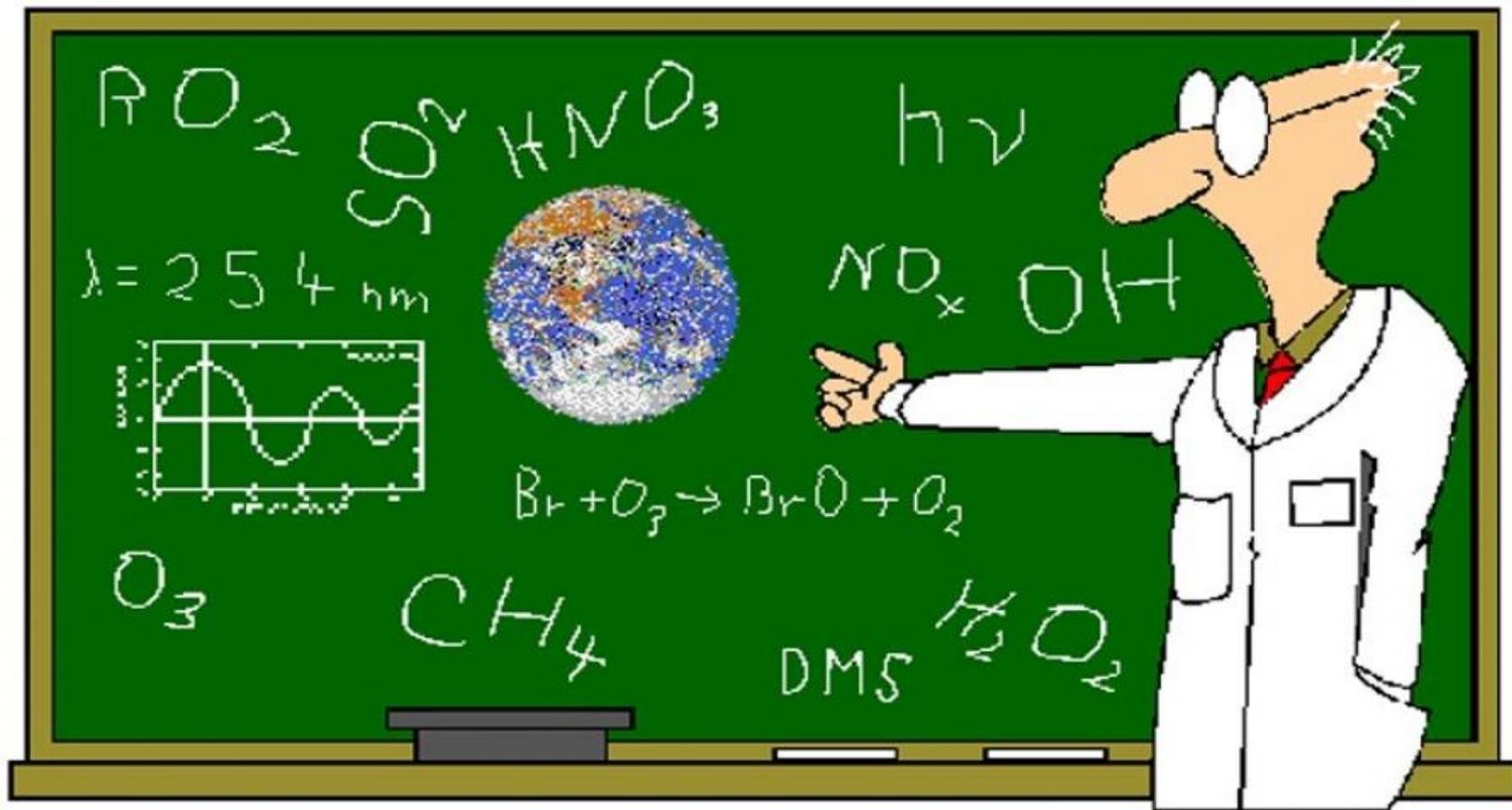


Обобщающий урок по теме «Основные классы неорганических веществ»

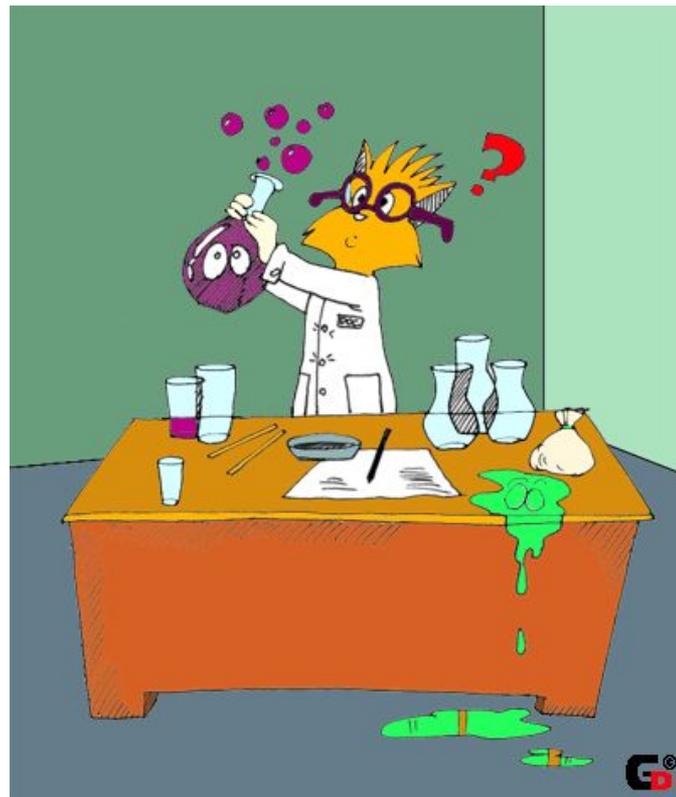


Вспомним теорию

Какие вещества вы знаете?

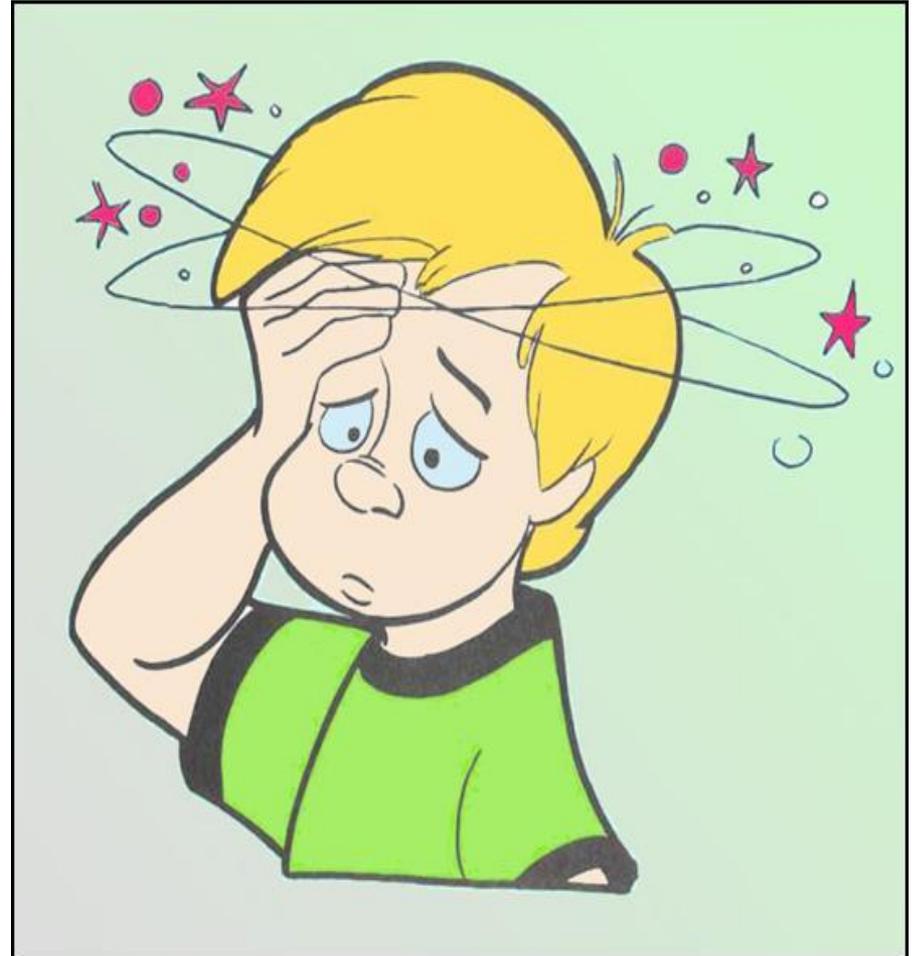
Какие вещества называются сложными?

Что такое оксиды, кислоты, основания и соли?

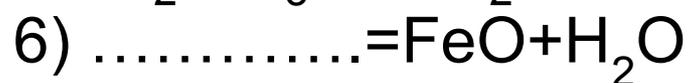
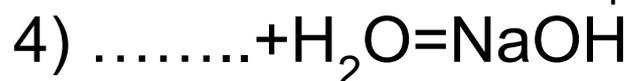
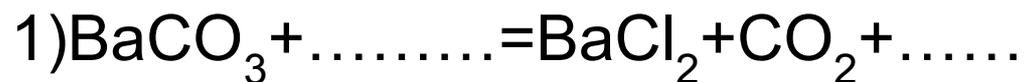


Распределить вещества по классам

BaO , HNO_3 , CuSO_4 , NO ,
 H_2SiO_3 , AlPO_4 , HCl ,
 SO_3 , NaOH , K_2S , Fe_2O_3 ,
 Rb_2O , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, Cl_2O_7 ,
 $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$, H_2SO_3 , HBr



Восстановить запись



Посчитаем

Формула	Mr	M, г/моль	m, г	v , моль	N
CO ₂			88г		
NaOH				2 моль	

Знаете ли вы?



Кислоты в растительном мире. Многие растения содержат кислоты и используют их как «Химическое оружие» Мухоморы в качестве ядовитых токсинов «используют» иботеновую кислоту. Это вещество так ядовито, что мухомору незачем прятаться. Однако лоси жуют мухоморы и не погибают от этого. Скорее – наоборот: мухоморами они лечат какие-то свои «хвори». Ботаникам известно более 800 видов растений, вырабатывающих синильную кислоту. Многие растения выделяют кислоты, угнетая ими другие виды растений. В волосках крапивы содержится жгучая муравьиная кислота.

Кислоты в животном мире

- Если вы присядете вблизи муравейника, то надолго запомните жгучие укусы его обитателей. Муравей впрыскивает в ранку от укуса яд, содержащий муравьиную кислоту. Муравьиной кислотой обусловлено жжение крапивы, ее выделяют некоторые гусеницы. Тропический паук стреляет во врагов струйкой жидкости, содержащей 84% уксусной кислоты. Плоские тысячножки используют пары синильной кислоты. Некоторые жуки выстреливают струйкой разбавленной серной кислоты.
- В желудке человека содержится соляная кислота

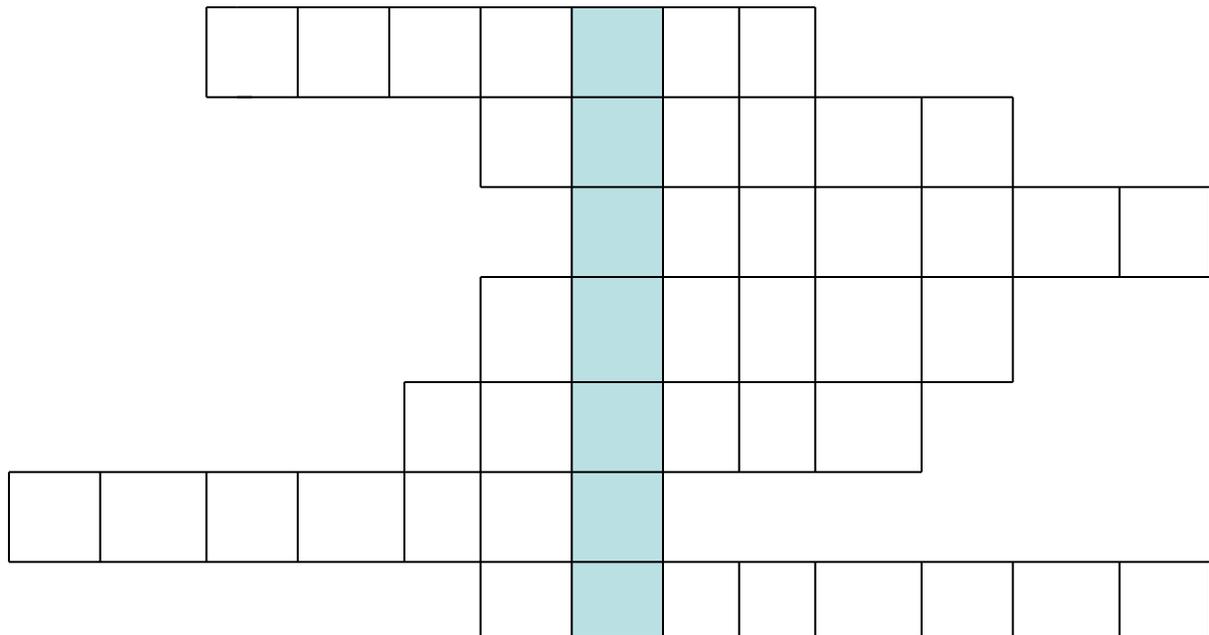


Фтороводородная кислота



- HF – Фтороводородная кислота (плавиковая)
Плавиковая кислота обладает оригинальными свойствами: она легко реагирует со стеклом и химически растворяет его, поэтому хранить кислоту приходится не в стеклянной посуде, а в полиэтиленовой. Представьте, что получится, если какой-то химик перельёт эту кислоту в стеклянную колбу ! Самые важные кислоты.

Вписать названия солей, образованных следующими кислотами:
кремниевой, азотистой, сероводородной, соляной,
фтороводородной серной и угольной. Получите название класса
веществ.



- - Перед тем, как зажечь свечи, обмакните их в соленую воду. Свечи будут гореть ровнее, особенно, если положить около фитиля несколько кристалликов соли.



Оксиды и гидроксиды



Важнейший из оксидов – окись кремния, или кварц, на долю которого приходится 12% массы земной коры.

Гидроксид кремния – опал.

К минералам этой группы относятся соединения некоторых элементов с кислородом (окислы) и гидроксильной группой OH (гидрокислы)



- Римские легионеры времен Цезаря часть жалования получали солью.



- Любимое блюдо животных – соль. Травоядным животным жизненно необходим источник ионов натрия.



Крестики-нолики

Na_2O	FeO	N_2O
CaO	CuO	SiO_2
CO_2	SO_3	P_2O_5

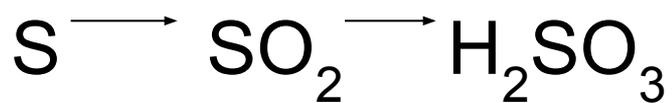
HCl	H_2CO_3	HF
H_2SO_4	HNO_3	H_2S
H_3PO_4	HBr	HI

Al	NO	HCl
CaF_2	Al_2O_3	O_2
$\text{Al}(\text{OH})_3$	N_2	AlCl_3

Cl_2	Na_3PO_4	HCl
S	SO_2	H_2SO_3
Zn	BaS	CuO

Домашнее задание

Осуществить превращения:



Подготовиться к контрольной работе.

Желаю удачи!!!

