

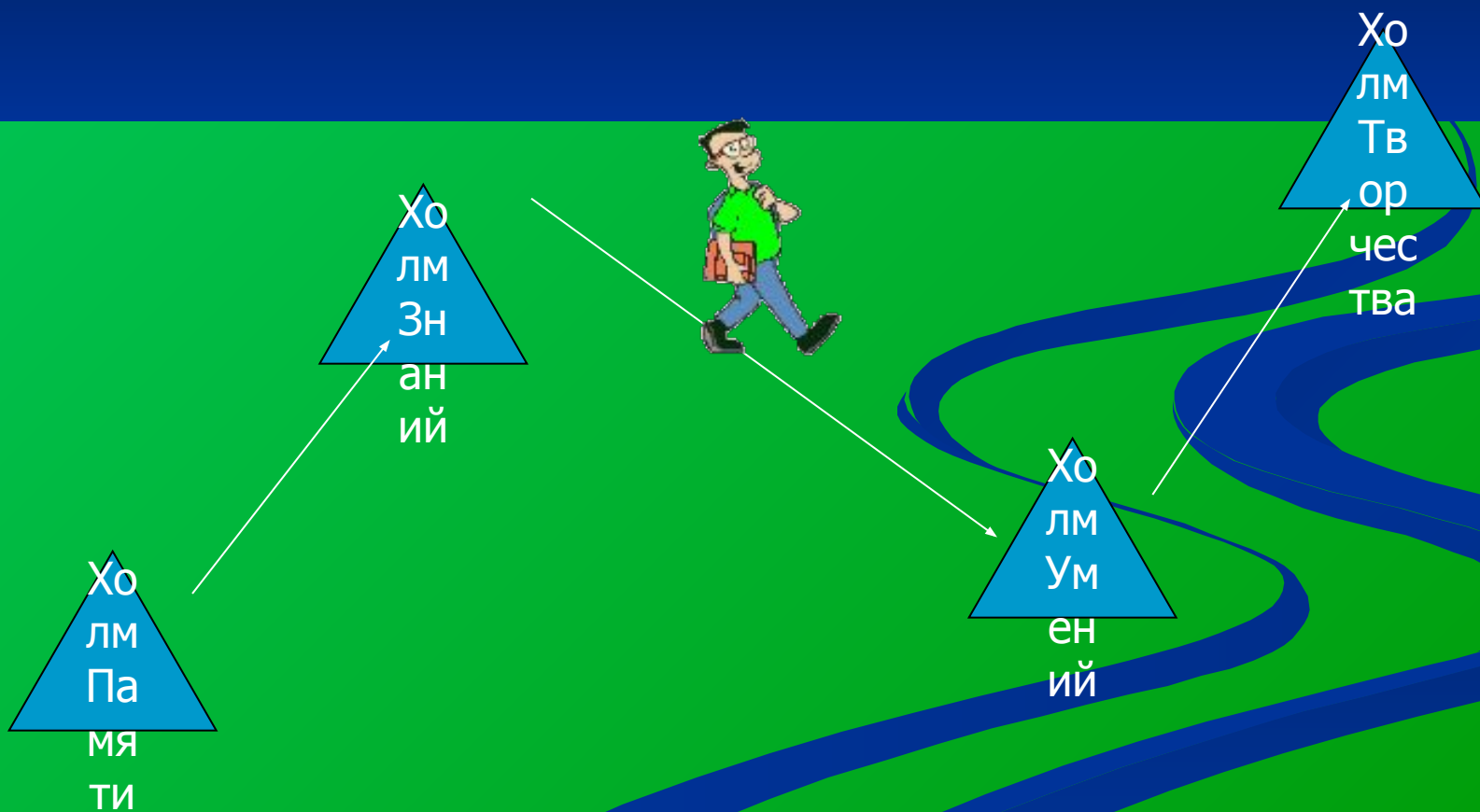
Тема «Химические раскопки по классам неорганических соединений»

8 класс

Учитель: Михалкина О. В.



Раскопки по холмам



Цель урока:

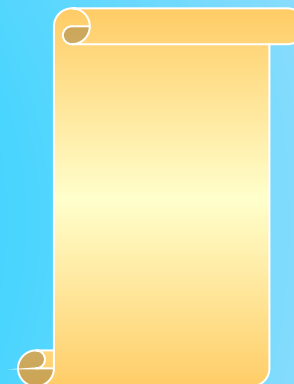
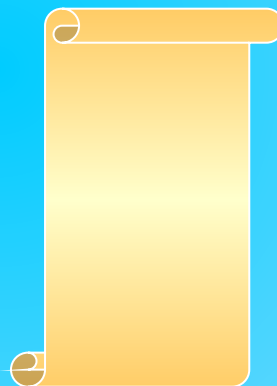
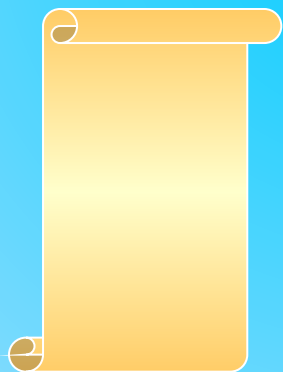
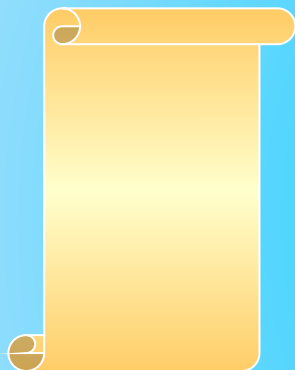
- 1) повторить и систематизировать имеющиеся у вас знания об основных классах неорганических веществ,
- 2) их свойства и способы получения,
- 3) закрепить умения составлять формулы веществ, уравнения химических реакций.



Эмоциональное состояние



Холм Памяти



Чада мои!
Дозвольте поведать
вам о государстве нашем,
ежели оно вам по сердцу.
Государство наше таково,
что формулы веществ наших
состоят только из двух элементов.
И главным является кислород.
А теперь аз есмь желяю знати:
ведаете ли вы, как именуется оно?
Огласите его и приведите примеры
формул сие!
К сему руку приложил
Углекислый газ.

Други мои!
Стержень сиречь
основу государства
нашего составляют
два дружных элемента:

О и Н,
их союз именуется
гидроксогруппой.

Вас же, други мои,
аз смиренно прошу
изречь ответы
на оные вопросы:

Как именуется
государство наше?
Чем отличаются
формулы наши
от формул солей?

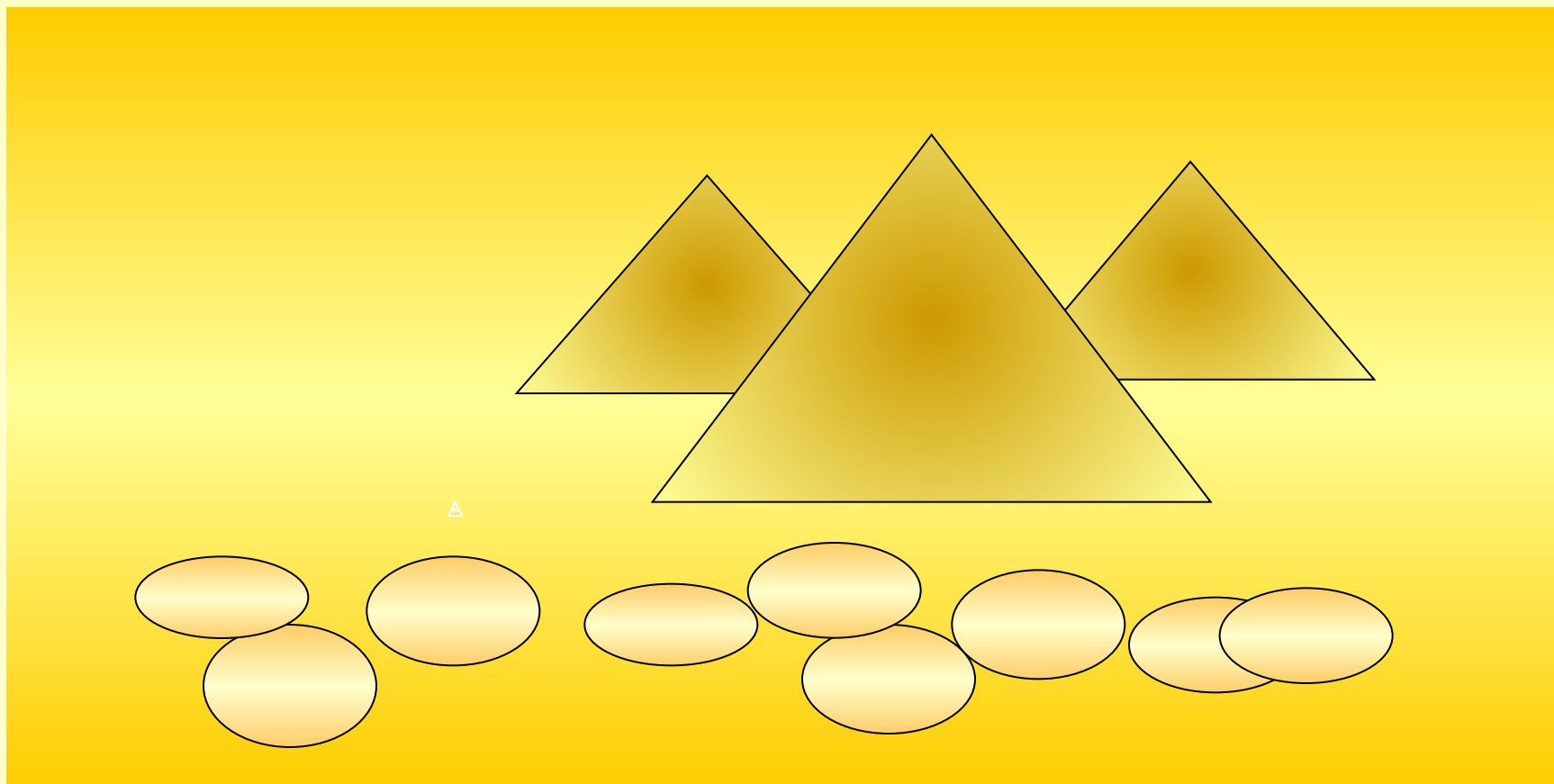
Огласите растворимые
вещества государства нашего.

К сему руку приложил
Гидроксид натрия.

Сие государство,
коим аз владею безраздельно,
славится повсюду.
Государь есть водород.
Все, что соблаговоляет
стоять после него
. остатки кислотные.
Нижайше просим вас
изречь ответы
на нижеуказанные вопросы:
Как именуется наше государство?
Чем отличны формулы
наши от формул солей?
Огласите ваши примеры.
К сему руку приложила
Азотная кислота

Да будет вам известно,
братие и други наши.
что государство сие
савно своей
нерушимой дружбой с соседями.
Слава о веществах наших
облетела весь свет
а посему вы без труда
поведаете нам ответы
на наши вопросы:
Что именуют солями?
Огласите ваши примеры.
Что общего в формулах наших
и формулах кислот, оснований?
К сему руку приложил
Хлорид натрия.

Холм Знаний



Химические автографы

- $\text{Al}(\text{OH})_3$, CO_2 , MnO_2 , HNO_3 , H_2SiO_3 ,
- Na_2HPO_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, CaCO_3 , KOH , CaO ,
- HBr , FeO , PbOH , $\text{Ca}(\text{OH})\text{Cl}$, HClO_4 ,
- K_2NaPO_4 , MgO , $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$, NaHCO_3 ,
- KClO_3 , SO_2 , VO_2 , H_2SO_4 , NaOH , HJ ,
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$, H_2S , LiOH , ZnO , H_3PO_4 .

Карточки задания

карточка №1

Классификация оксидов



Основные	амфотерные	кислотные



Карточка №2

Классификация оснований



Растворимые основания	Нерастворимые основания



Карточка №3

Классификация солей



Кислые соли	Основные соли	Средние соли	Двойные соли



Карточка №4

Классификация кислот



Основность	Кислород-содержащие	Бескислородные
Одноосновные		
Двухосновные		
трехосновные		



Ярмарка-распродажа

- $1. \text{KClO}_4$ (3)
- $2. \text{H}_2\text{S}$ (1)
- $3. \text{Zn} + \text{HCl}$ (4)
- $4. \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ (4)
- $5. \text{CaCO}_3 + \text{HCl}$ (5)
- $6. 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ (5)
- $7. \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ (3)
- $8. \text{H}_2 + \text{Cl}_2$ (4)
- $9. \text{NaH}$ (2)
- $10. \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ (5)
- $11. \text{Na} + \text{H}_2\text{O}$ (4)
- $12. \text{NaCl}$ (1)
- $13. \text{H}_2\text{SO}_4$ (2)
- $14. \text{KMnO}_4$ (5)
- $15. \text{H}_2 + \text{S}$ (3)
- $16. \text{CO}_2$ (1)



Холм Умений

С помощью характерных реакций
распознайте предложенные вещества:

Na_2S
 O_4

$NaCl$

NaO
 H

Na_2C
 O_3

Холм Творчества



Викторина

- 1. Какой вкус имеют основания?
- 2. Если растереть в ступке таблетку фенолфталеина и добавить несколько гранул щелочи, то между ними реакция не наблюдается. Что надо сделать, чтобы реакция произошла?
- 3. Какую кислоту называют «купоросным маслом»?
- 4. Как обуглить дерево без огня?
- 5. Как очистить яйцо, не разбивая скорлупы?
- 6. Формула «веселящего газа».
- 7. Он всегда получается, когда что-то окисляется.
- 8. Какое соединение называют питьевой содой?
- 9. Что такое «царская водка»?
- 10. Какая кислота содержится в желудочном соке? Ее значение.