

О каком веществе идёт речь?

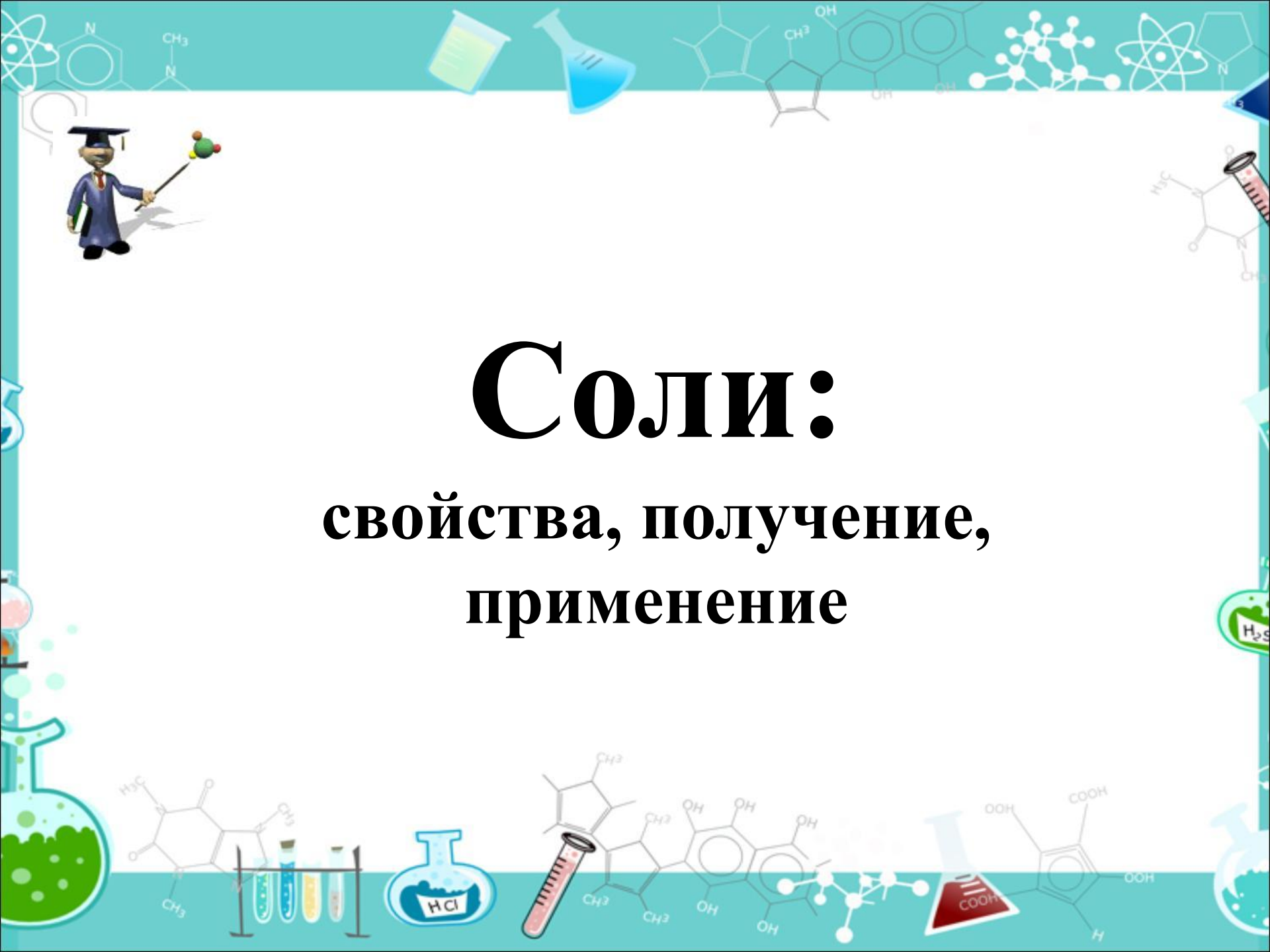
У травоядных животных потребность в этом веществе велика. В тех странах, где этого вещества мало, люди прибегали к различным способам чтобы ...

Меланезийцы каждое утро пили морскую воду, в Новой Зеландии пищу запивали морской водой, в Северной Америке индейские племена высушивали морскую капусту и добавляли её в пищу.



Соли:

свойства, получение,
применение





Ион
металла

Кислотный
остаток



Ион
металла

Кислотный
остаток

Соли – это сложные вещества, состоящие из ионов металла и кислотного остатка.

Найдите среди формул веществ-
формулы **солей**

CO_2

H_2SO_4

CaO

BaSO_4

K_2SO_4

$\text{Fe}(\text{OH})_3$

HCl

MgCO_3

H_2O

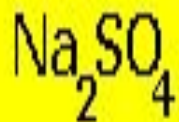
Классификация солей

СОЛИ

КИСЛЫЕ



СРЕДНИЕ



ОСНОВНЫЕ

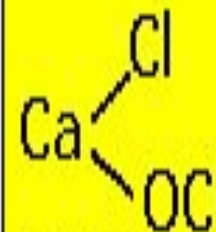


ДВОЙНЫЕ



содержат катионы
двух металлов

СМЕШАННЫЕ



содержат анионы
двух кислот

- **Средние (нормальные) соли** — все атомы водорода в молекулах кислоты замещены на атомы металла (КСl)
- **Кислые соли** — атомы водорода в кислоте замещены атомами металла частично (NaHCO₃)
- **Основны́е соли** — гидроксогруппы основания (ОН⁻) частично замещены кислотными остатками. ((CuOH)₂CO₃)



- **Двойные соли** — в их составе присутствует два различных катиона, получаются кристаллизацией из смешанного раствора солей с разными катионами, но одинаковыми анионами ($\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$)
- **Смешанные соли** — в их составе присутствует два различных аниона ($\text{Ca}(\text{OCl})\text{Cl}$)

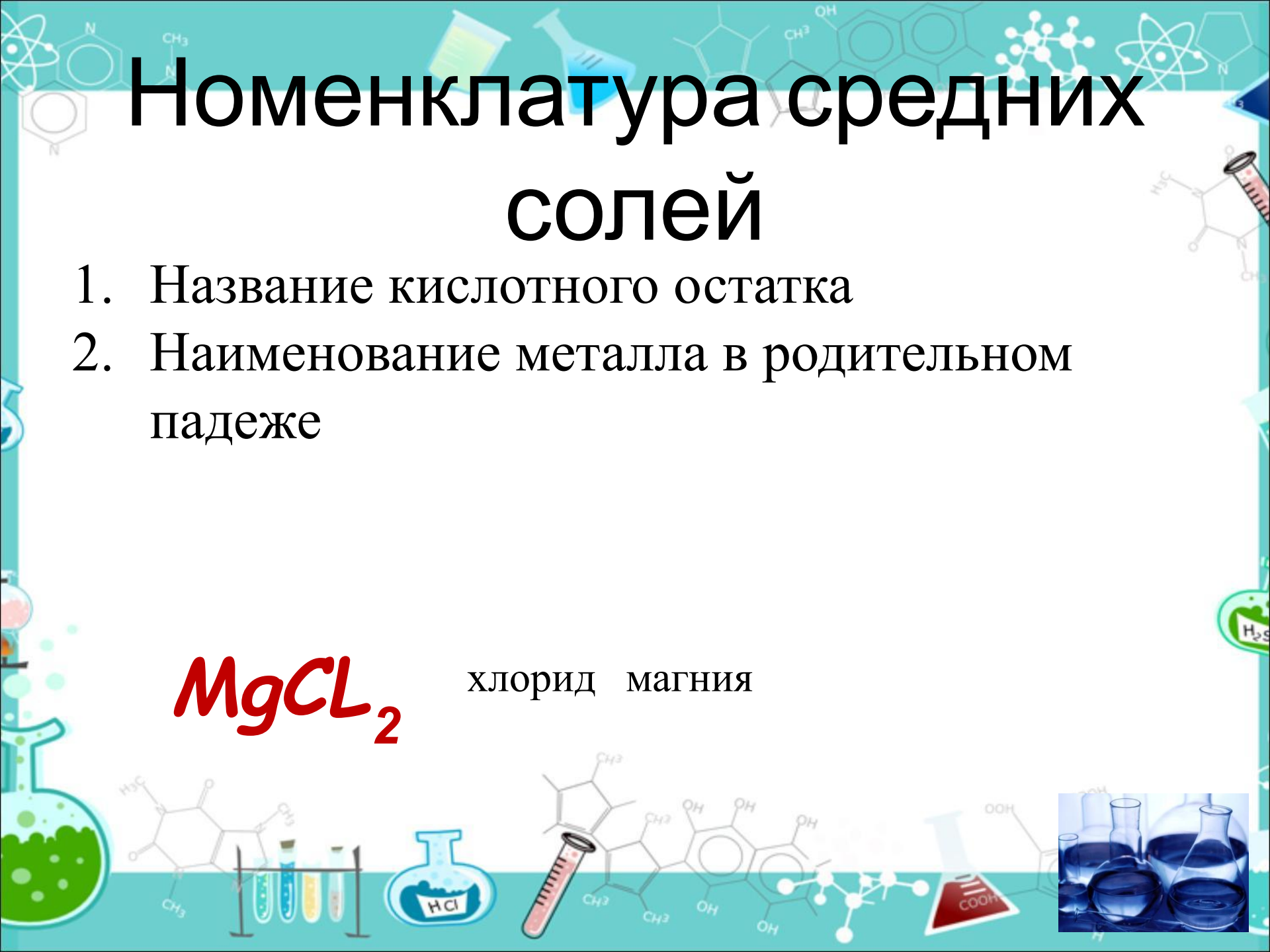


Номенклатура средних солей

1. Название кислотного остатка
2. Наименование металла в родительном падеже



хлорид магния



Номенклатура кислых солей

1. Указать название кислотного остатка
2. К названию кислотного остатка прибавить «гидро-»
3. Наименование металла **4** в родительном падеже



гидро сульфат
натрия

Номенклатура основных солей

1. Указать название кислотного остатка
2. К названию кислотного остатка прибавить «основной-»
3. Наименование металла в родительном падеже



основной хлорид
магния

Номенклатура двойных солей

1. Название кислотного остатка
2. Наименование металлов в родительном падеже

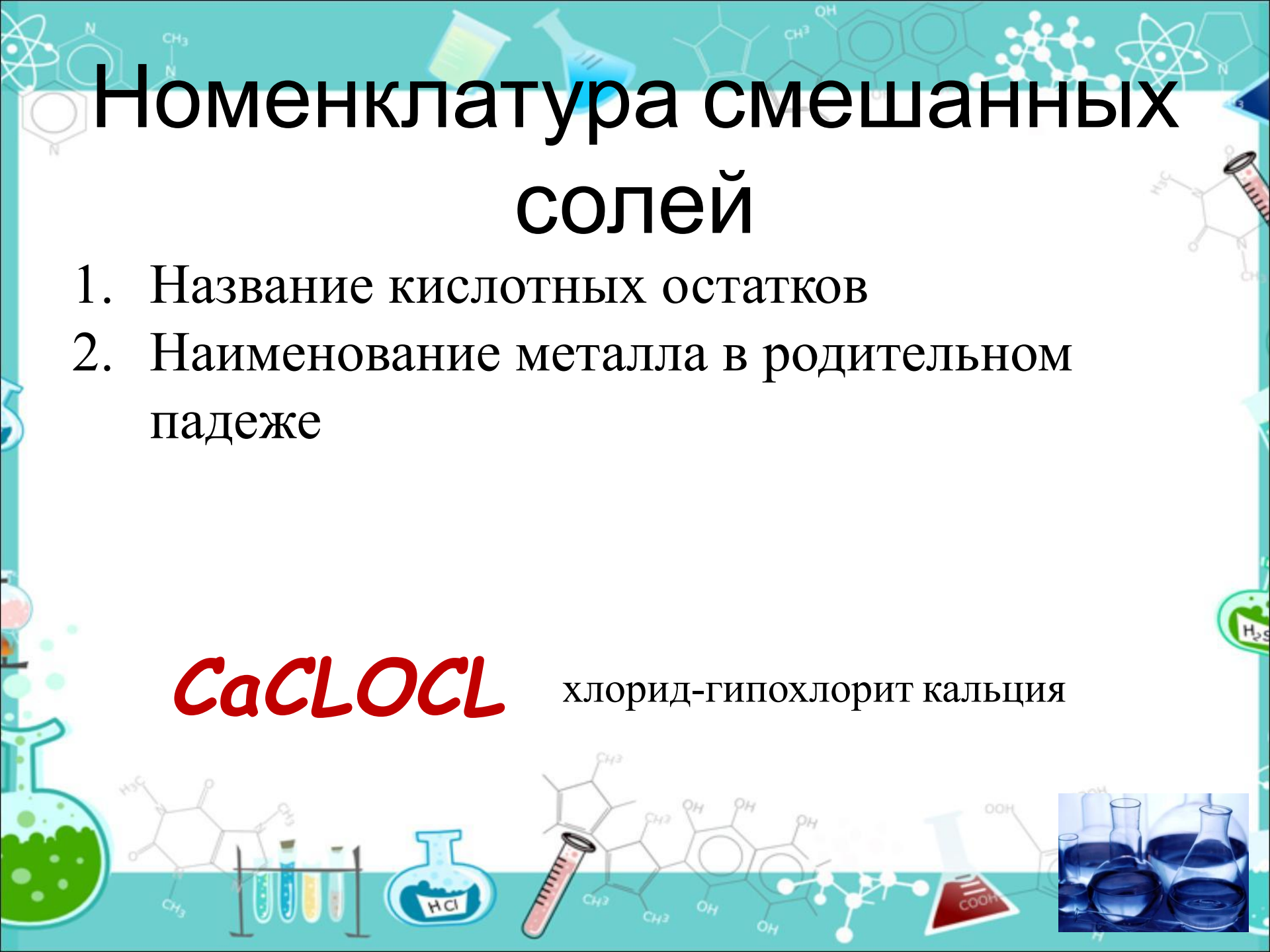
$\text{NaTl}(\text{NO}_3)_2$ нитрат таллия (I) -натрия

Номенклатура смешанных солей

1. Название кислотных остатков
2. Наименование металла в родительном падеже



хлорид-гипохлорит кальция



Составить формулы солей:

нитрита магния,
силиката натрия,
фосфата кальция.

Физические свойства

Соли – кристаллические вещества, в основном белого цвета. Соли железа – желто - коричневого цвета. Соли меди – зеленовато-голубого цвета.

По растворимости в воде соли делят
(смотри таблицу растворимости):

Растворимы

е

NaCl

Поваренная
соль

**Малораство
римые**

CaSO_4

Безводный
гипс

**Нерастворим
ые**

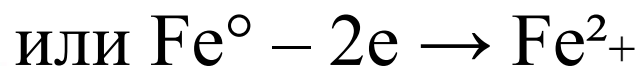
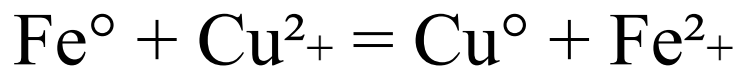
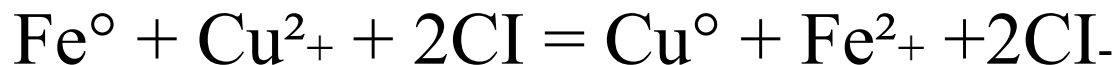
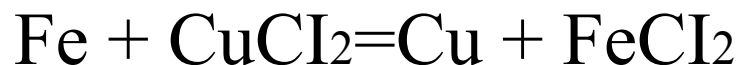
CaCO_3

Мел, мрамор,
известняк



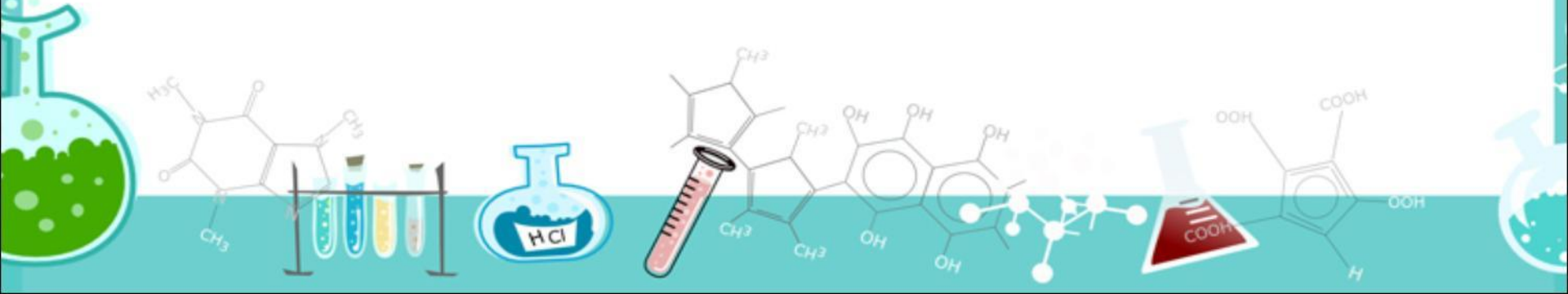
Химические свойства

1. Взаимодействие с металлами. *Каждый левее стоящий металл в ряду напряжений вытесняет последующий из раствора его соли.*



процесс окисления (восстановитель)

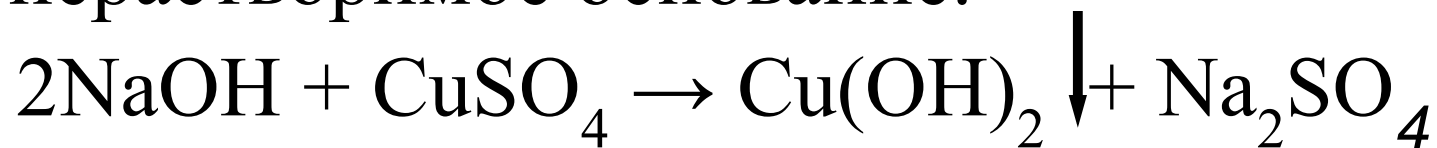
процесс восстановления (окислитель)



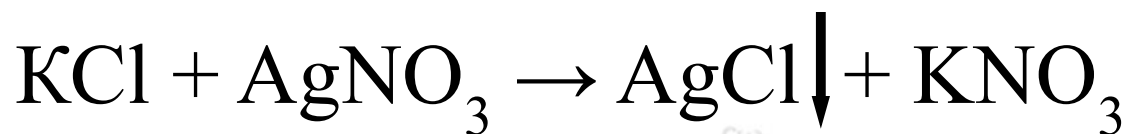
Химические свойства

2. Взаимодействие со щелочами:

В результате обязательно должно образоваться нерастворимое основание.

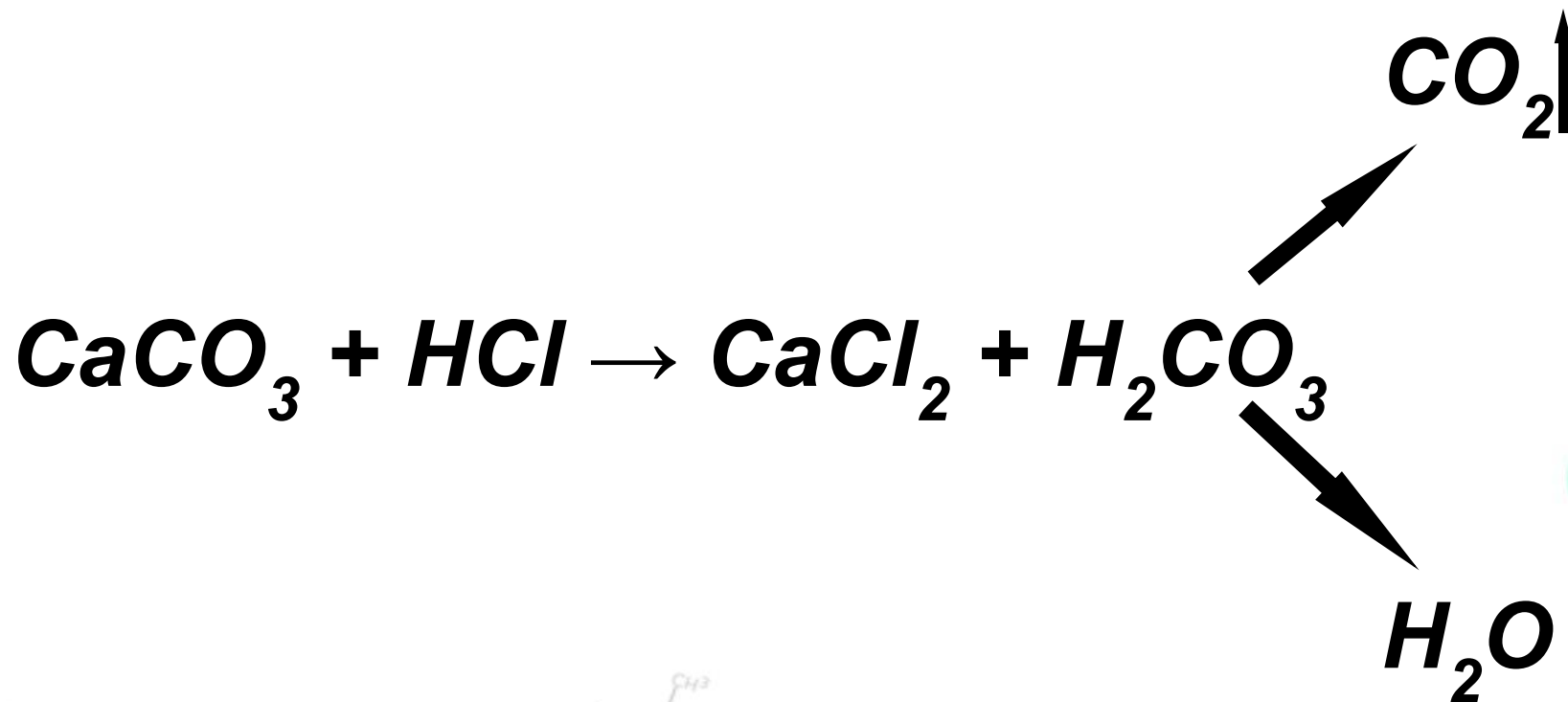


3. Взаимодействие солей между собой:



Химические свойства

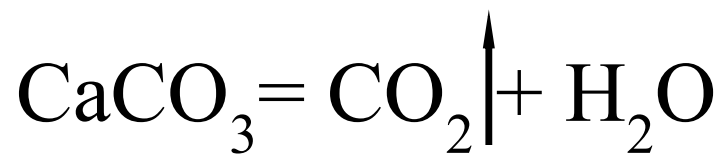
4. Взаимодействие с кислотами:



Сильные кислоты вытесняют более слабые из их солей!

Химические свойства

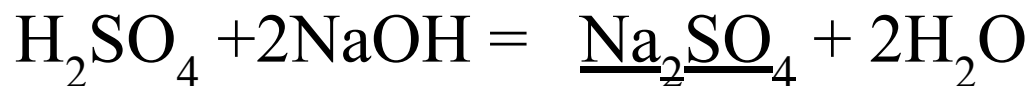
5. Разложение при нагревании:



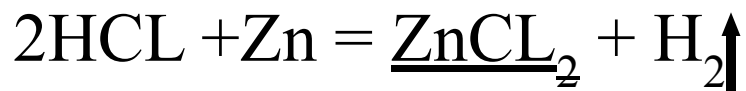
СПОСОБЫ

Основаны на химических свойствах оксидов,
ПОЛУЧЕНИЯ
ОСНОВАНИЙ, КИСЛОТ

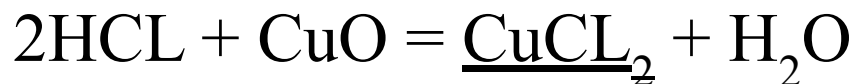
- 1. Кислота + основание = соль + вода



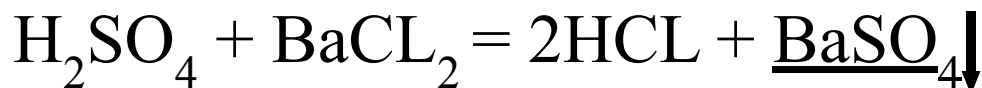
- 2. Кислота + металл = соль + водород



- 3. Кислота + основной оксид = соль + вода



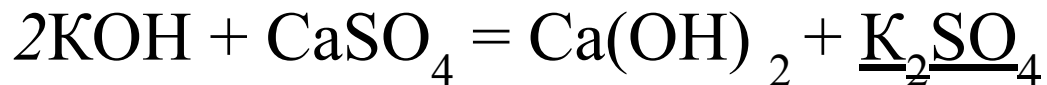
- 4. Кислота + соль = новая кислота + новая соль



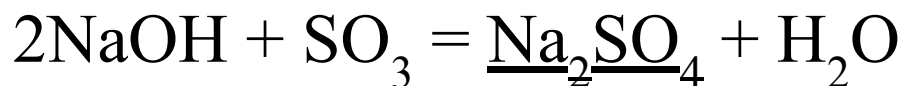
**Условия: в результате реакции должны получиться газ,
осадок или вода.**

Способы получения

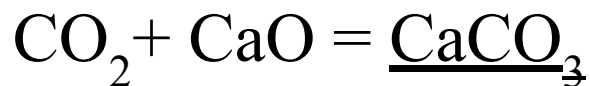
- 5. Основание + соль = новое основание + новая соль



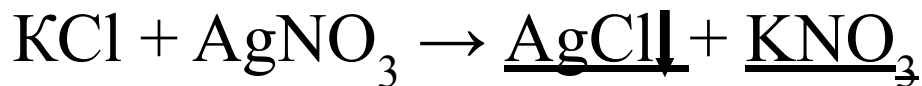
- 6. Основание + кислотный оксид = соль + вода



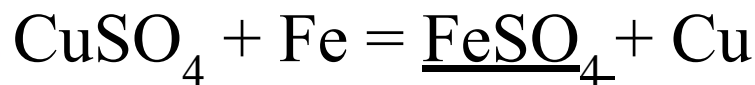
- 7. Кислотный оксид + основной оксид = соль



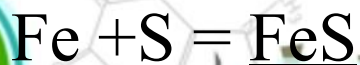
- 8. Соль + соль = новая соль + новая соль



- 9. Соль + металл = новая соль + металл



- 10. Металл + неметалл = соль



Применение солей

- Соли соляной кислоты. Из хлоридов больше всего используют хлорид натрия и хлорид калия.

Хлорид натрия (поваренную соль) выделяют из озерной и морской воды, а также добывают в соляных шахтах. Поваренную соль используют в пищу. В промышленности хлорид натрия служит сырьём для получения хлора, гидроксида натрия и соды.

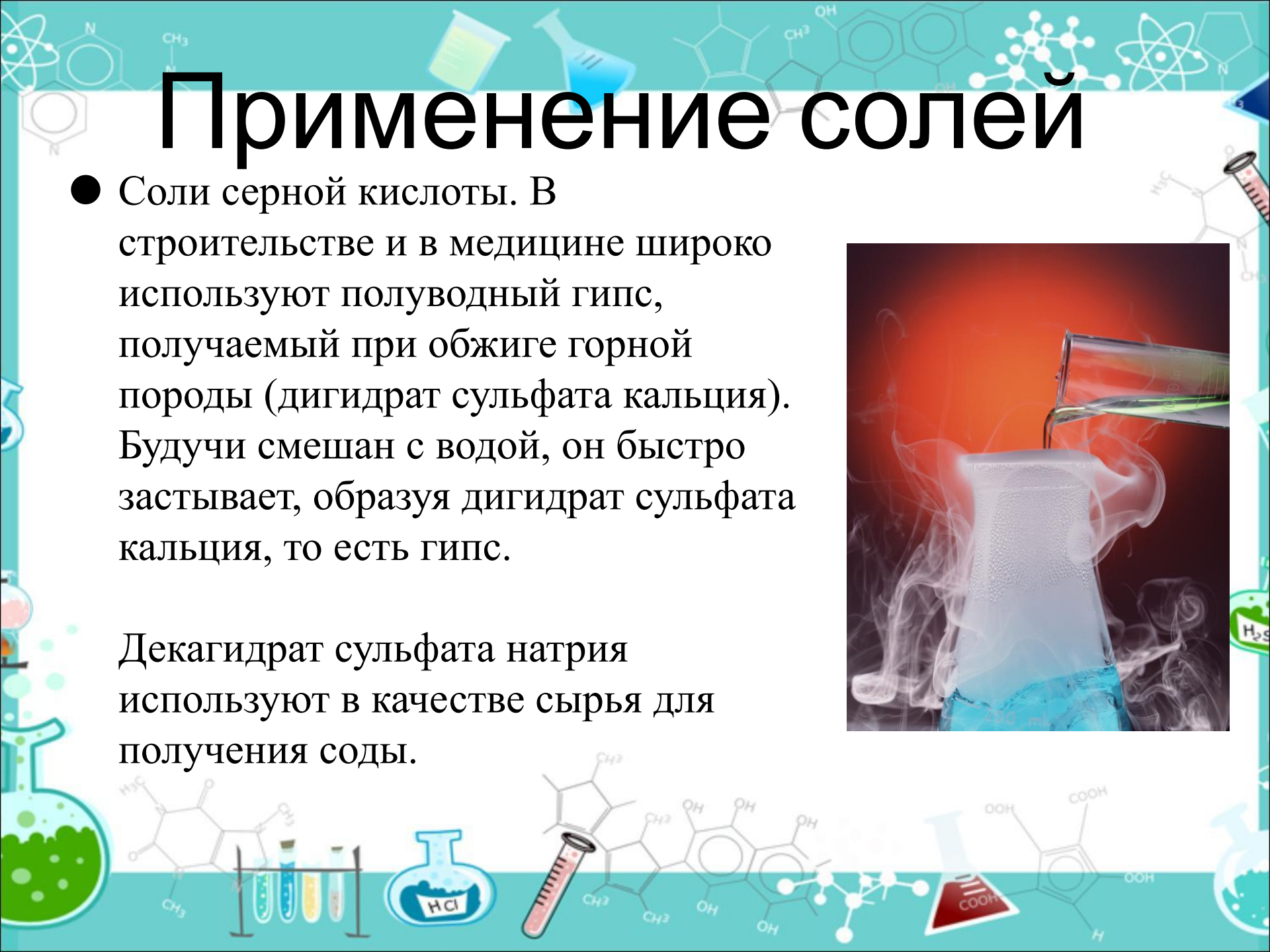
Хлорид калия используют в сельском хозяйстве как калийное удобрение.



Применение солей

- Соли серной кислоты. В строительстве и в медицине широко используют полуводный гипс, получаемый при обжиге горной породы (дигидрат сульфата кальция). Будучи смешан с водой, он быстро застывает, образуя дигидрат сульфата кальция, то есть гипс.

Декагидрат сульфата натрия используют в качестве сырья для получения соды.



Применение солей

- Соли азотной кислоты. Нитраты больше всего используют в качестве удобрений в сельском хозяйстве. Важнейшим из них является нитрат натрия, нитрат калия, нитрат кальция и нитрат аммония. Обычно эти соли называют селитрами.

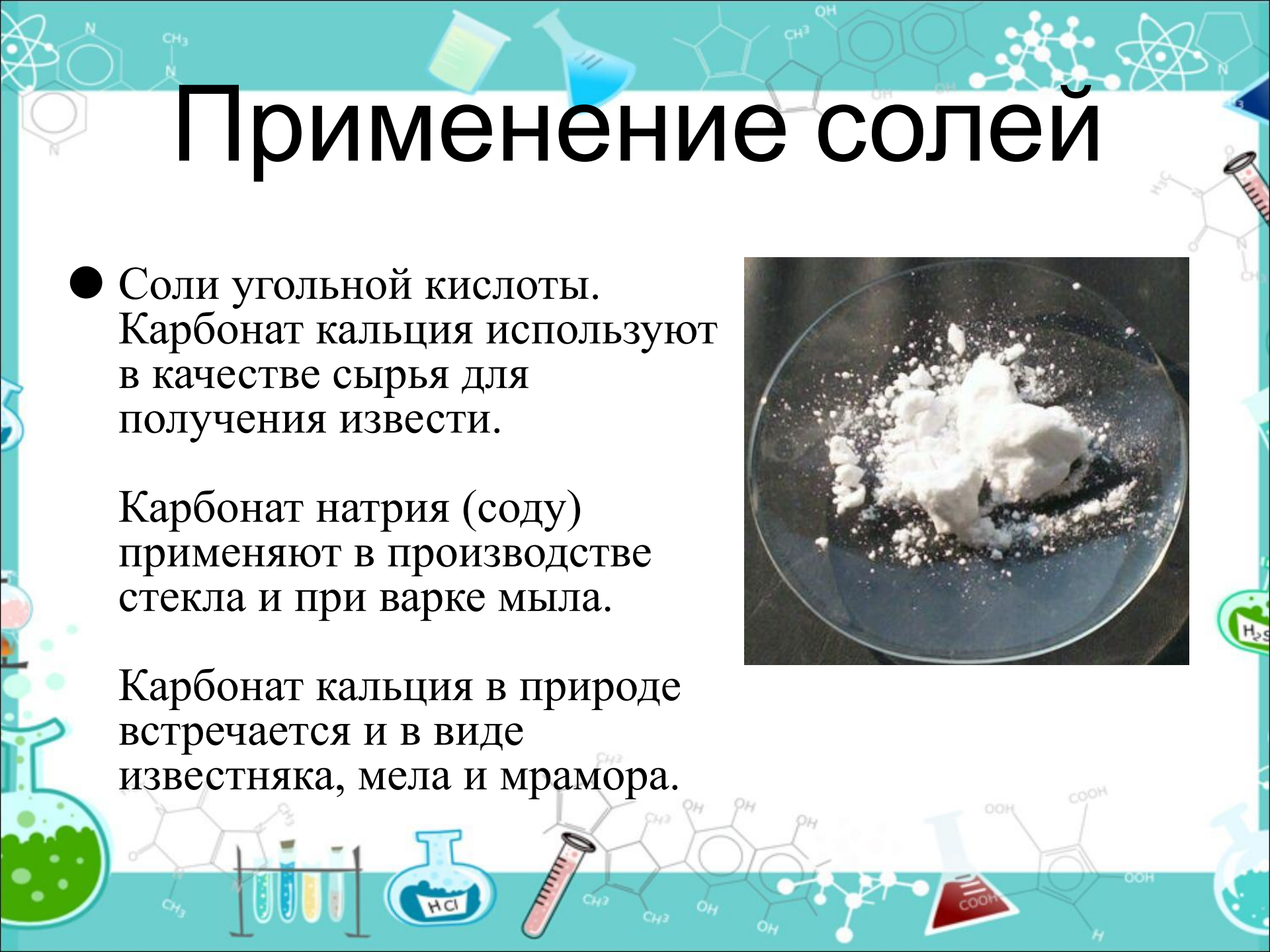


Применение солей

- Соли угольной кислоты. Карбонат кальция используют в качестве сырья для получения извести.

Карбонат натрия (соду) применяют в производстве стекла и при варке мыла.

Карбонат кальция в природе встречается и в виде известняка, мела и мрамора.



Розовое озеро в Сенегале

Это озеро имеет такой цвет из-за большого количества микроорганизмов и полезных ископаемых. Местные женщины проводят до 14 часов в день собирая там соль.



Самое большое солевое озеро в мире расположено на юге пустынной равнины Альтиплано, в Боливии, на высоте около 3700 м. Его площадь составляет 10,5 квадратных километров. В центре толщина соли достигает 10 метров. Это озеро содержит более 10 миллиардов тонн соли. Когда Salar de Uyuni покрывается водой, в нем отражается каждое облако.



Домашнее задание

1. Дать название солям



2. Составьте химические формулы солей по их названиям:

хлорид железа (II),

гидросульфид калия,

сульфид калия,

карбонат натрия.

Список используемых

ИСТОЧНИКОВ

- Рудзитис Г.Е. Химия. Неорганическая химия. 8 класс: Учебник для общеобразовательных учреждений с прил. на электрон. носителе: базовый уровень. Просвещение, 2011 – 176 с.
- Журнал Химия в школе №7. 2012 год [стр. 24-25];
- Дидактический и раздаточный материал. Издательство «Учитель», 2012
- <http://school-collection.edu.ru/collection/organic/>
- <http://ru.wikipedia.org/wiki/>
 - <http://www.chemnet.ru>
 - <http://www.hij.ru>
 - <http://him-school.ru>
 - www.bfnm.ru

