

- 
- Все знают легендарный конструктор «Лего», но не все знают, что в его состав пластмассы, входит **соединение бария**.
 - Следует **осторожно относиться к употреблению** пищевых продуктов, содержащих соединения бария, так как **они являются токсичными** и вызывают **заболевания желудочно-кишечного тракта**. **Уровень бария в его организме понижается.**
 - Его соединения входят в состав **зеленых сигнальных ракет и салютов.**



- - В сахарной промышленности этим минералом очищают свекловичный сок.
- - В стекольной промышленности используют как компонент для варки стекла.
- - Из него изготовляют фильтры, фильтры для слива бумажу.
- - применяется в производстве каучука, вулканизации резины.
- - красят бордюры, заборы, стволы деревьев.
- - Существуют сорта, которые добываются исключительно для принятия его в пищу человеком.

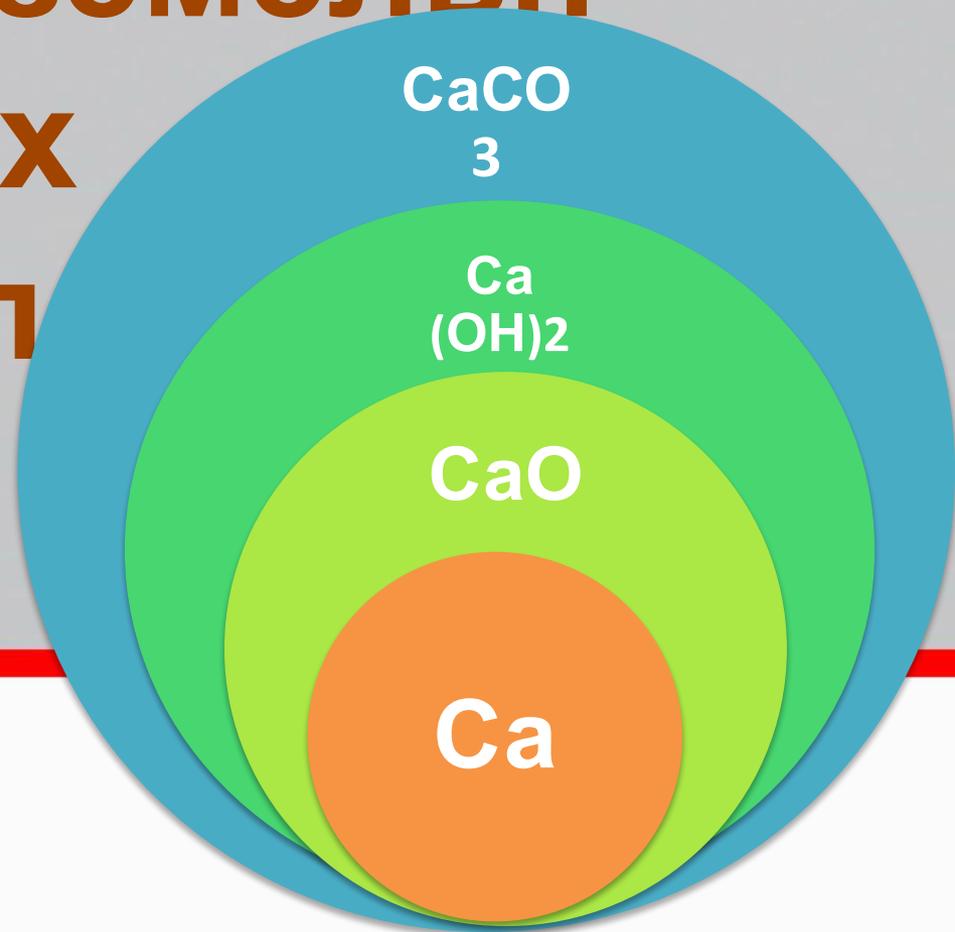
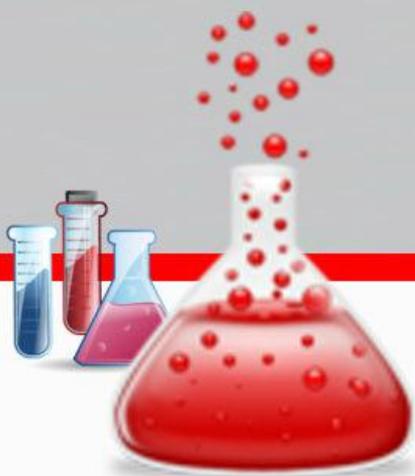


Соединения

щелочноземельн

ых

Метал



Вспомним! Продолжите высказывание:

Кальций отличается по физическим свойствам от щелочных металлов	<ul style="list-style-type: none">- Цветом- плотностью- Твердостью- Температурой плавления
С кальцием реагирует	<ul style="list-style-type: none">- Cl_2, P, Si- C, S, Cl_2- Fe, H_2, O_2
Водород можно получить при взаимодействии кальция с	<ul style="list-style-type: none">- HCl- CO_2- H_2O- NaOH- H_2SO_4
У кальция электроны распределены по энергетическим уровням	<ul style="list-style-type: none">- 2, 8, 8, 3- 2, 8, 8, 1- 2, 8, 8, 2
Кальций проявляет свойства	<ul style="list-style-type: none">- Окислительные- Восстановительные- Окислительные и восстановительные



Перезагрузка!





**Установщик
шкафчиков залез в
один из них, чтобы
доказать надёжность
и качество"**

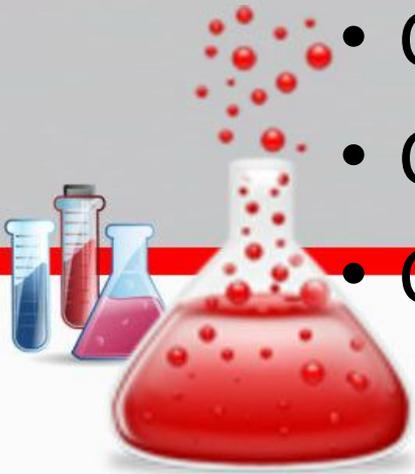


**Мы с Вами не будем лезть в пробирку,
что бы что то доказать, но подтверждать
химическим экспериментом теорию для
получения четких практических знаний –**

Теория 1. Известно, что металлам соответствует

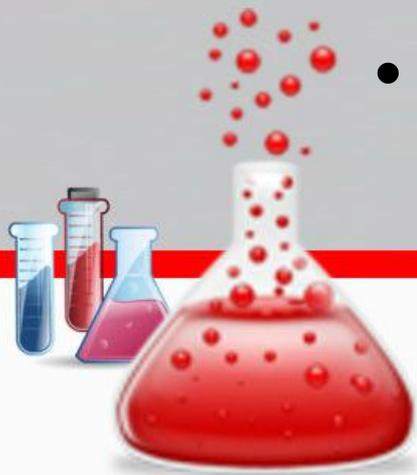
ОСНОВНЫЕ ОКСИДЫ.

- Докажите, что то оксид кальция – основной оксид, составив уравнения соответствующих реакций.



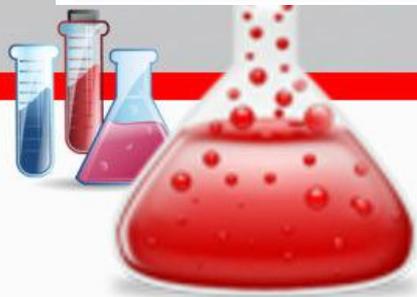
Теория 2. Известно, что металлу соответствует основной оксид и основание.

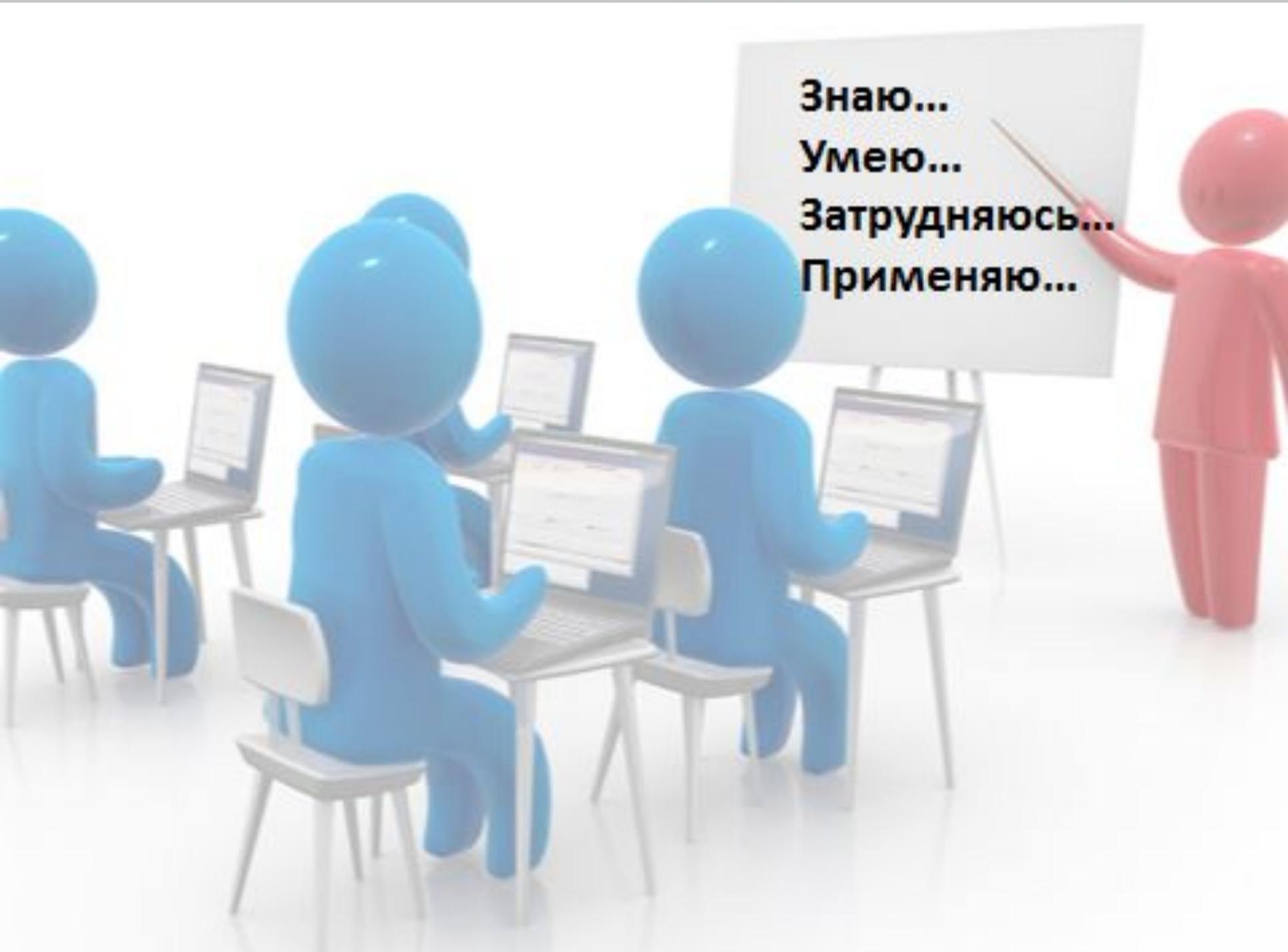
- Докажите, что гидроксид кальция – основание.
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CuSO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2$ – гашеная известь



Используя источники информации
заполнить таблицу и сделай вывод.

ФОРМУЛА СОЛИ	НАЗВАНИЯ И СИНОНИМЫ	ПРИМЕНЕНИЕ
CaCO_3		
MgCO_3		
$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$		
$2\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$		
MgSO_4		
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		





Знаю...
Умею...
Затрудняюсь...
Применяю...

Ссылки использованных ресурсов.

- https://opt-imal.com.ua/image/cache/catalog/products/85598041_w640_h640_mel_belyj_kvadratnyj-1000x1000.jpg
- https://st45.stpulsцен.ru/images/product/246/415/485_big.jpg
- <https://www.nevadamining.org/wp-content/uploads/2018/01/green-fireworks-1024x819.jpg>
- http://myznaniya.ru/images/com_communityanswers/fa58869cae4e1d87ed7adc8e667c65b0.jpg
- https://1.bp.blogspot.com/-aiea7tyXHKg/WJHyYbmo2II/AAAAAAFTU/e8HrBGIRvkod8D4kvbeYw6MMQT4H_7F7gCLcB/s1600/vectorstock_2089437.jpg

