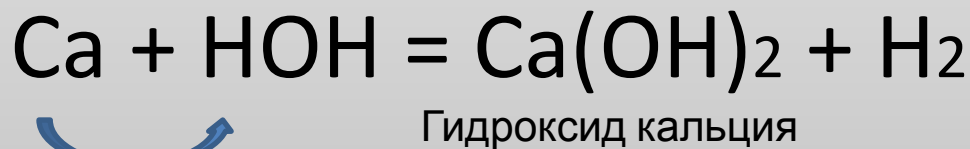
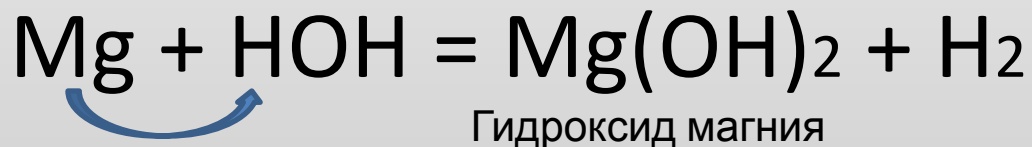


## 2) Взаимодействие с водой

Металлы, стоящие в ряду напряжений левее водорода, вытесняют его....

Металлы 2 группы располагаются левее водорода



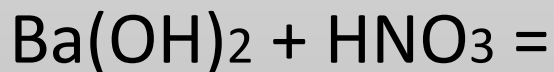
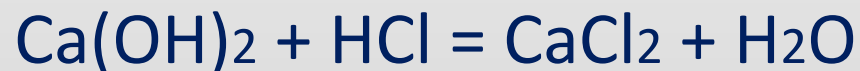
# Повторение 8 класса.....

## Химические свойства гидроксида кальция

$\text{Ca}(\text{OH})_2$  - гашеная известь.  
При нагревании до 580 С  
разлагается  
 $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$

- 1) Взаимодействует с кислотами
- 2) Взаимодействует с кислотными оксидами
- 3) Взаимодействует с солями(реакция обмена – ГАЗ, ОСАДОК, ВОДА)

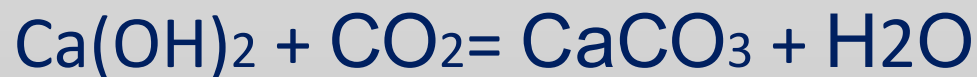
Взаимодействует с кислотами



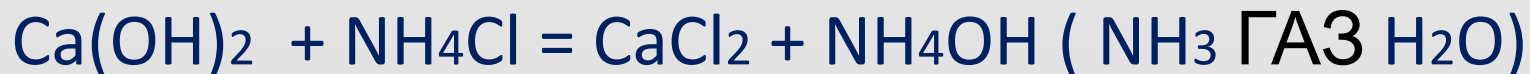
(ДОПИСАТЬ РЕАКЦИЮ И СДЕЛАТЬ ПОЛНОЕ И СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ  
УРАВНЕНИЕ)

НЕ ЗАБЫВАЕМ  
ЗАРЯДЫ!!!!

Взаимодействует с кислотными оксидами



Взаимодействует с солями(реакция обмена – ГАЗ, ОСАДОК, ВОДА)



гидроксид аммония



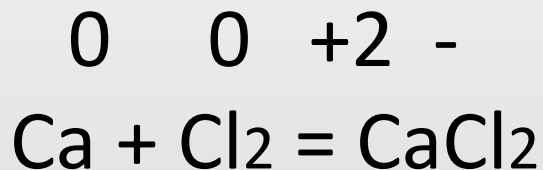
**(ДОПИСАТЬ РЕАКЦИЮ И СДЕЛАТЬ ПОЛНОЕ И СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ)**

НЕ ЗАБЫВАЕМ  
ЗАРЯДЫ!!!!

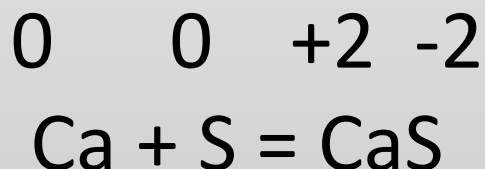
### 3) Взаимодействие с неметаллами

**ОВР**

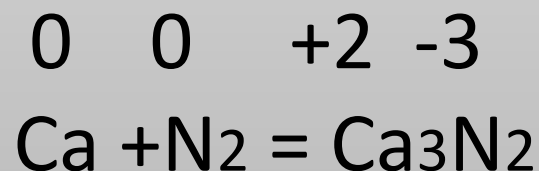
Для всех



хлорид кальция



сульфид кальция

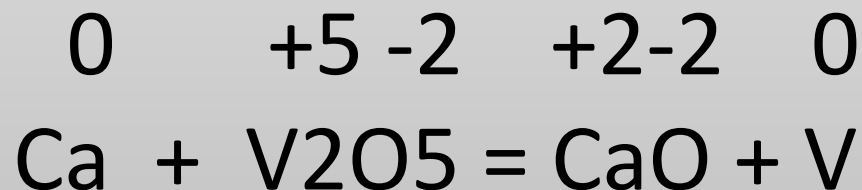
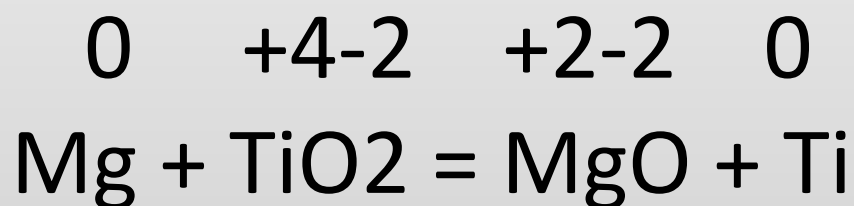


нитрид кальция

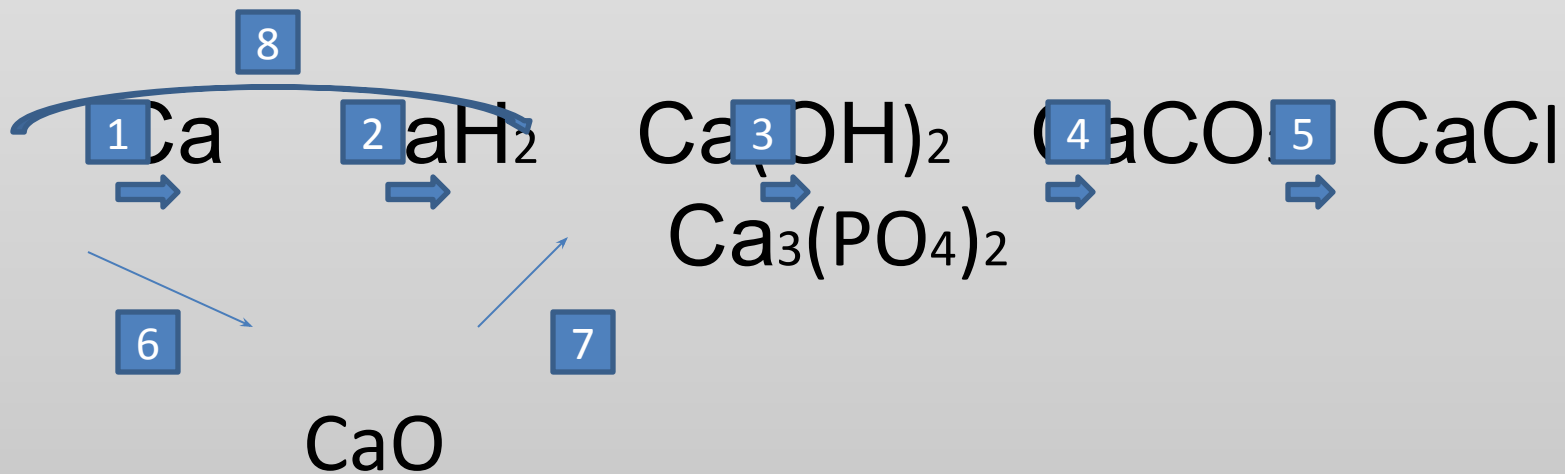
4) Способны восстанавливать редкие металлы – ниобий, тантал, молибден, титан и др.

**ОВР**

Для всех



Решаем цепочку превращений:



Сначала сами попробуйте решить.....



- 1)  $\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2$  ОВР
- 2)  $\text{CaH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
- 3)  $\text{Ca(OH)}_2 + \text{HCl} = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  Ионное
- 4)  $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  Ионное
- 5)  $\text{CaCl}_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{HCl}$  Ионное
- 6)  $\text{Ca} + \text{O}_2 = \text{CaO}$  ОВР
- 7)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
- 8)  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$

Подписываем название реакции и название вещества.

Д/З

