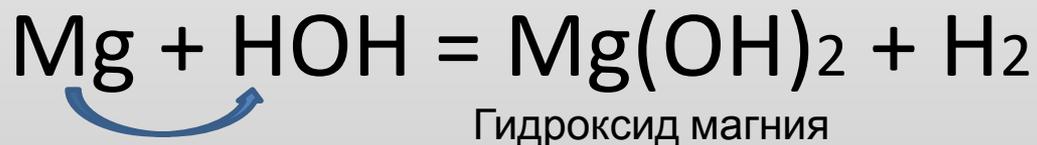


2) Взаимодействие с водой

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)

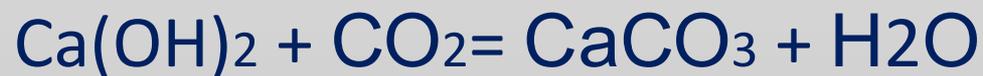
Взаимодействует с кислотами



(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



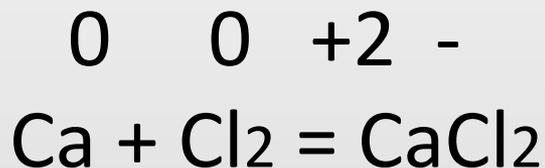
(ДОПИСАТЬ РЕАКЦИЮ И СДЕЛАТЬ ПОЛНОЕ И СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ)

НЕ ЗАБЫВАЕМ
ЗАРЯДЫ!!!!

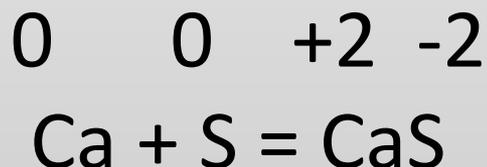
3) Взаимодействие с неметаллами

ОВР

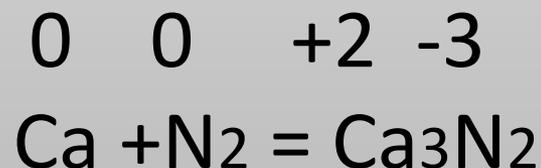
Для всех



хлорид кальция



сульфид кальция

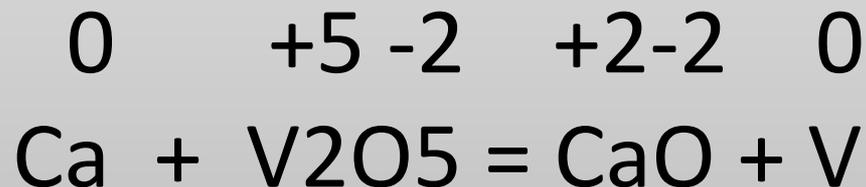
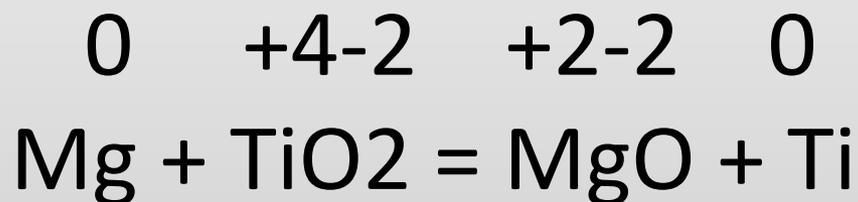


нитрид кальция

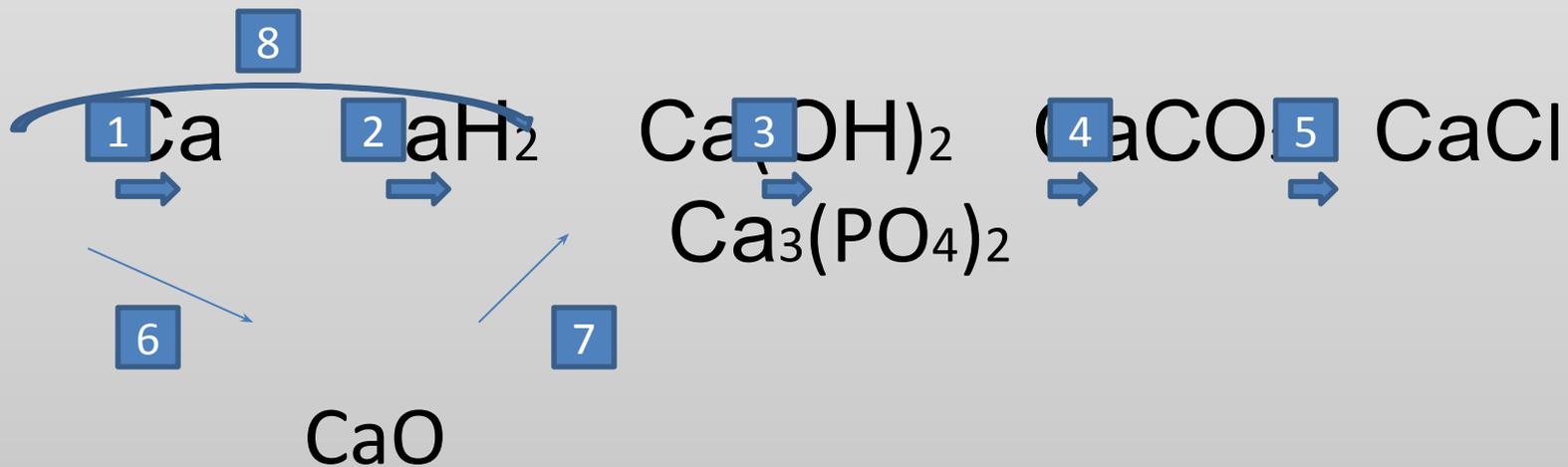
4) Способны восстанавливать редкие металлы – ниобий, тантал, молибден, титан и др.

ОВР

Для всех



Решаем цепочку превращений:



Сначала сами попробуйте решить.....

- 1) $\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2$ ОВР
- 2) $\text{CaH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
- 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HCl} = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 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) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
- 8) $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$

Подписываем название реакции и название вещества.

Д/З

