

Урок-обобщение по теме :

**МЕТАЛЛЫ**

# ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОВТОРЕНИЯ

- 1. Расположение металлов в ПС
- 2. Общие физические свойства металлов
- 3. С чем металлы вступают во взаимодействие (основные химические свойства)
- 4. Как получают металлы? Основные природные источники металлов?

# ВОПРОСЫ ДЛЯ ПОВТОРЕНИЯ

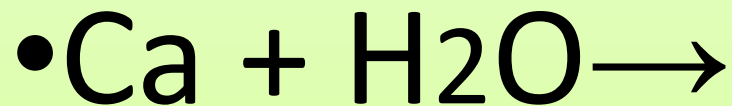
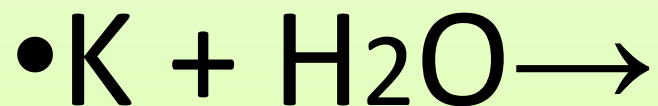
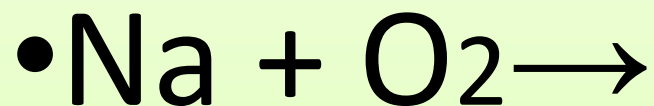
- 5. Сплавы: определение, классификация, применение
- 6. Что такое коррозия?
- 7. Щелочные металлы: их положение в ПС, особенности строения и физические свойства
- 8. Щелочноземельные металлы: их положение в ПС, особенности строения и физические свойства

# Соединения щелочных и щелочноземельных металлов

- Как называют гидроксиды этих металлов?
- Какой индикатор используют для определения щелочной среды? Как изменяется окраска?
- В какой цвет окрашивают ионы ЩМ и ЩЗМ пламя горелки?
- Какие природные минералы, содержащие ЩМ и ЩЗМ вам известны? Перечислите их.
- Охарактеризуйте биологическую роль калия и натрия; магния и кальция.

# Основные химические свойства металлов

- Закончить уравнения реакций:



# Основные химические свойства металлов

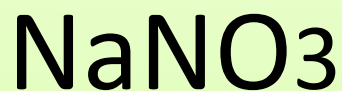
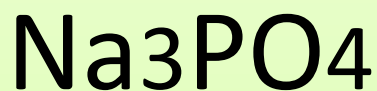
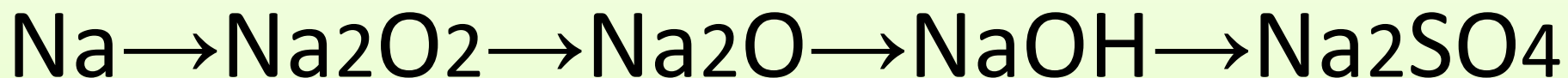
- $\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- $\text{Ca} + \text{H}_2 \rightarrow$

# Основные химические свойства металлов

- $\text{Mg} + \text{P} \rightarrow$
- $\text{K} + \text{S} \rightarrow$
- $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- $\text{Ca} + \text{Nb}_2\text{O}_5 \rightarrow$
- $\text{Mg} + \text{TiO}_2 \rightarrow$

# Основные химические свойства металлов

Осуществить цепочки превращений:





# Основные химические свойства металлов



Решить задачу: п.12, упр.3 (Д/З)