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. Шелочноземельные 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:

- $Li + O_2 \longrightarrow$
- $Na + O_2 \longrightarrow$
- $K + H_2O \longrightarrow$
- $Ca + H_2O \longrightarrow$

Основные химические свойства металлов

- $Mg + H_2O \rightarrow$
- $Li_2O + H_2O \rightarrow$
- $BaO + H_2O \rightarrow$
- $Ca + H_2 \rightarrow$

Основные химические свойства металлов

- $Mg + P \longrightarrow$
- $K + S \longrightarrow$
- $Ca + Cl_2 \rightarrow$
- $Ca + Nb_2O_5 \rightarrow$
- $Mg + TiO_2 \rightarrow$

Основные химические свойства металлов

Осуществить цепочки превращений:

$$Na \rightarrow Na_2O_2 \rightarrow Na_2O \rightarrow NaOH \rightarrow Na_2SO_4$$

$$\downarrow \qquad \downarrow$$

$$Na_3PO_4 \quad NaNO_3$$

Основные химические свойства металлов

$$CaO \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 \rightarrow CaCl_2 \rightarrow Ca(OH)_2$$

$$\downarrow$$

$$CaO$$

Решить задачу: п.12, упр.3 (Д/З)