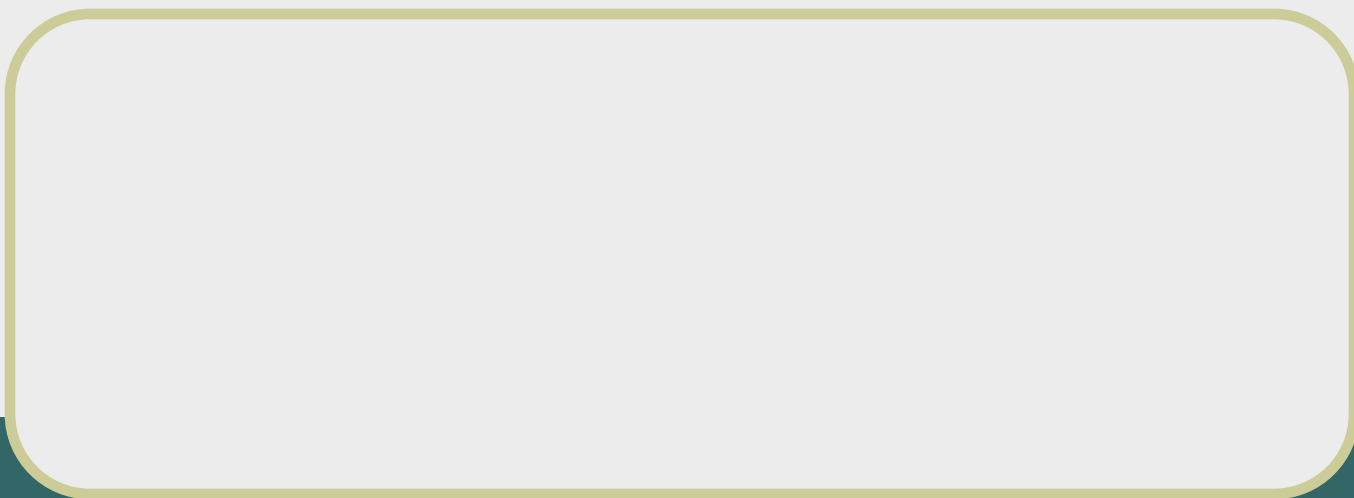


*Важнейшие соединения щелочных металлов, их свойства и применение.*



# Гидроксиды Щ.М. называют – ЩЕЛОЧАМИ (МОН)

---

- $\text{МОН} + \text{ФЕНОЛФТАЛЕИН} =$

**малиновый**

- $\text{МОН} + \text{ЛАКМУС} =$

**синий**

- $\text{МОН} + \text{МЕТИЛОВЫЙ  
ОРАНЖЕВЫЙ} =$

**желтый**



---

*NaCl - поваренная соль*

- Является важнейшим сырьем в промышленности. Электролизом из **NaCl** получают:
- **Na, Cl<sub>2</sub>, NaOH, HCl,**

# Карбонаты



кристаллическая сода



гидрокарбонат Na питьевая сода

# Соединения щелочных металлов

---



Глауберова соль



Поташ