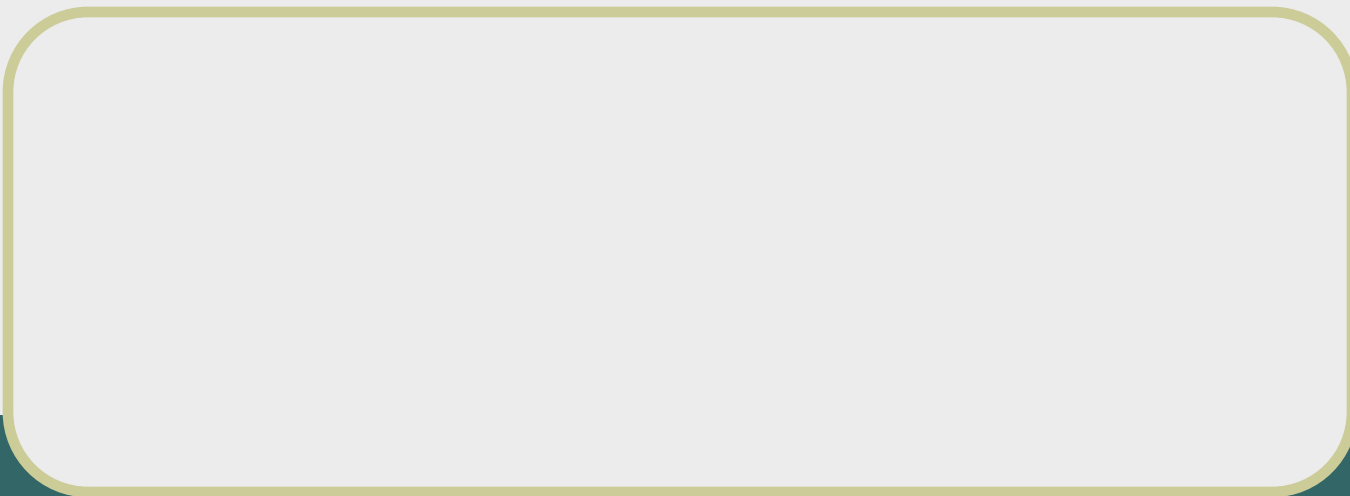


*Важнейшие соединения щелочных
металлов, их свойства и применение.*



Гидроксиды Щ.М. называют – ЩЕЛОЧАМИ (МОН)

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

малиновый

- $\text{МОН} + \text{ЛАКМУС} =$

синий

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

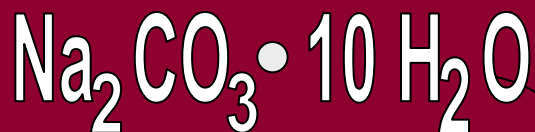
желтый



NaCl - поваренная соль

- Является важнейшим сырьем в промышленности. Электролизом из **NaCl** получают:
- **Na, Cl₂, NaOH, HCl,**

Карбонаты

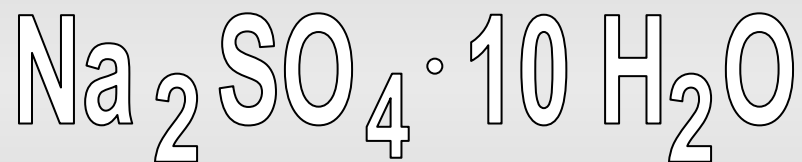


кристаллическая
сода



гидрокарбонат Na
питьевая сода

Соединения щелочных металлов



Глауберова
соль



Поташ