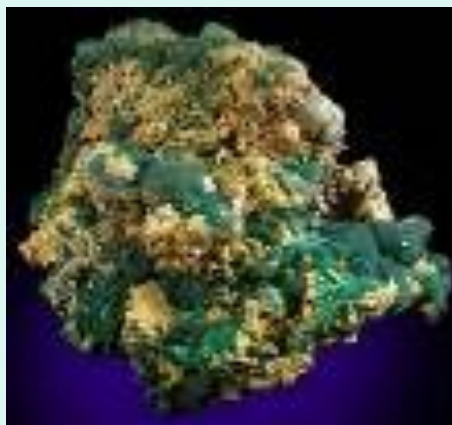




В карстовой пещере

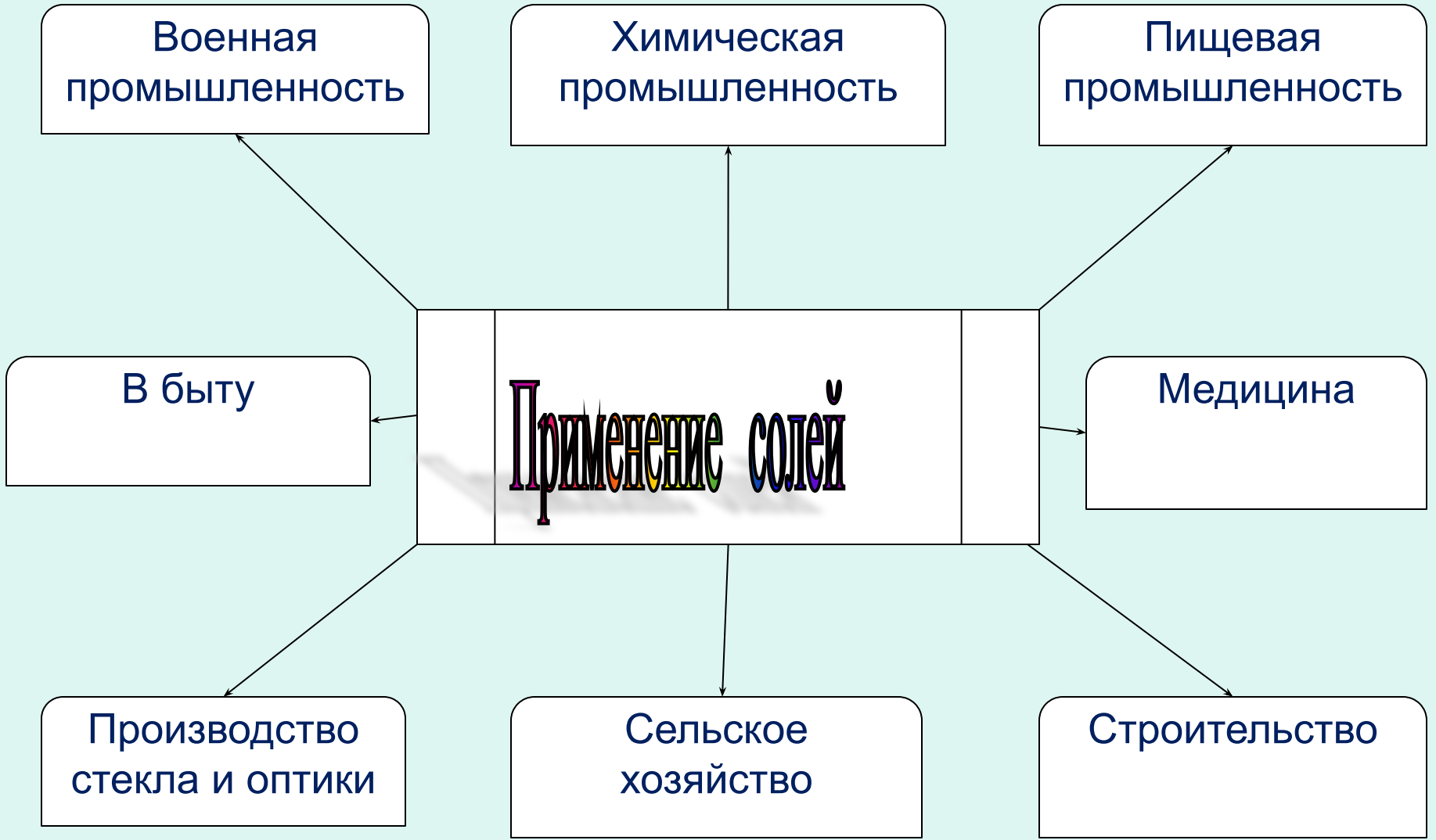


В царстве Хозяйки Медной горы

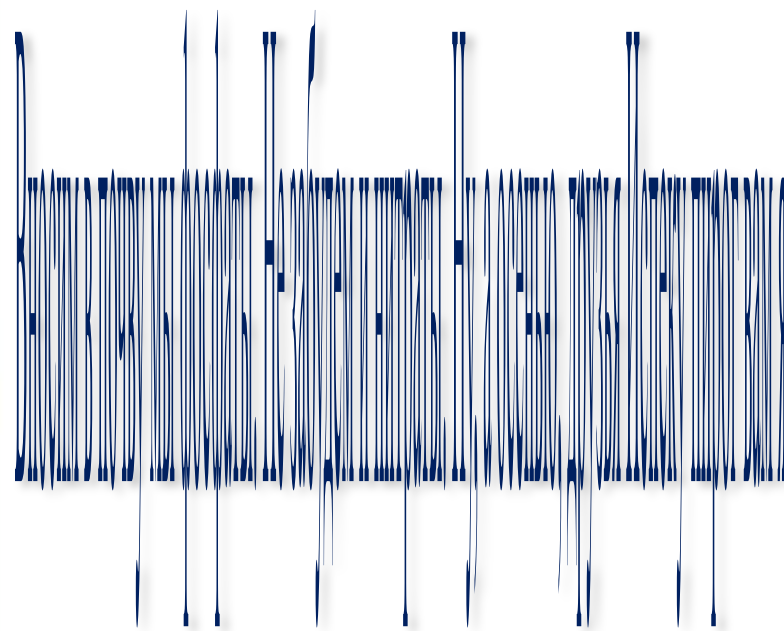


На берегу соляного озера

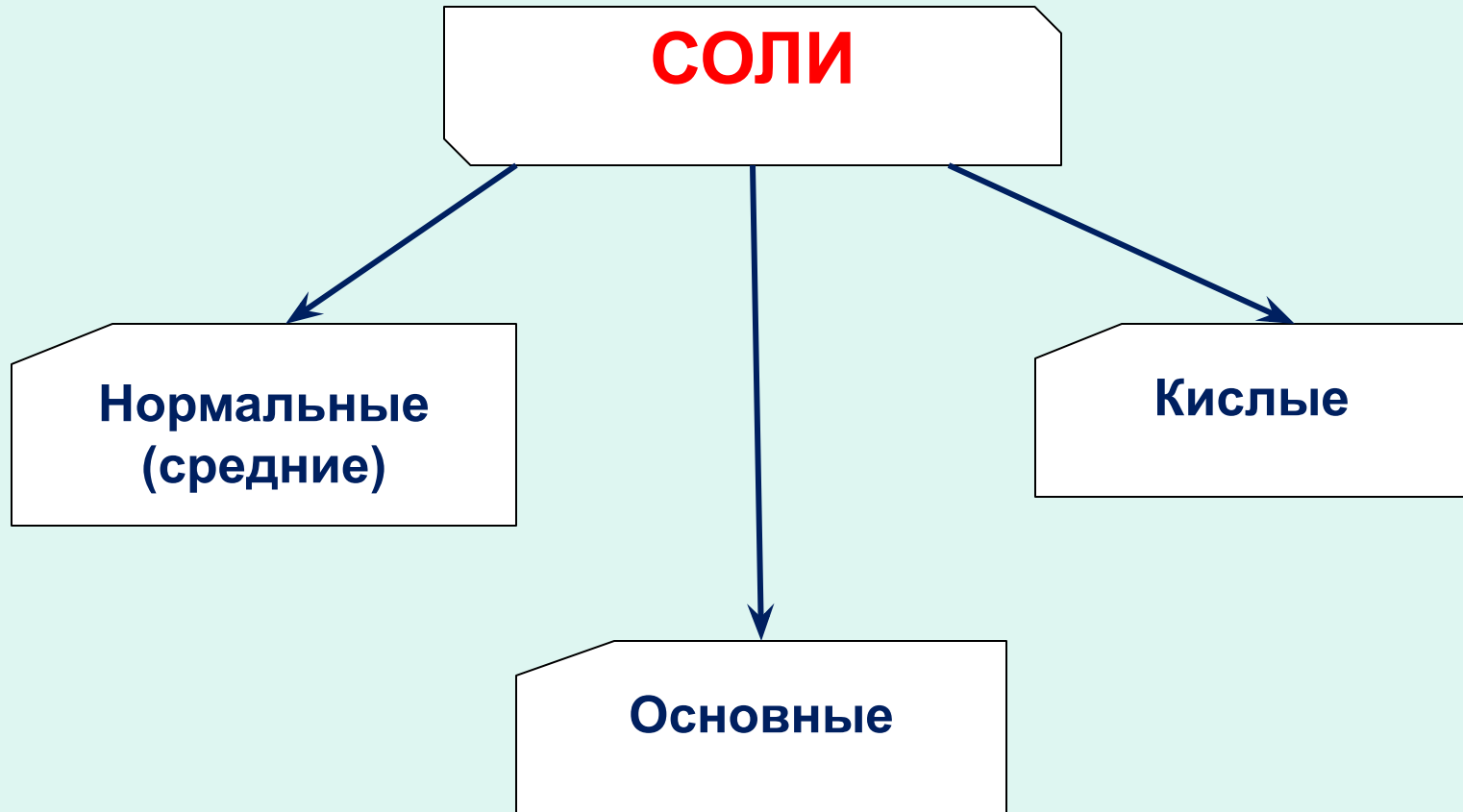




Физминутка



Классификация солей



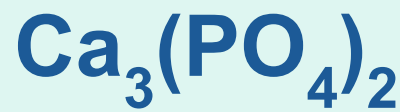
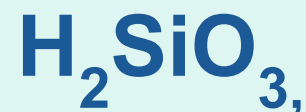
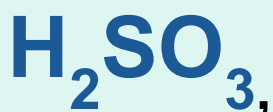
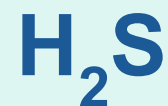
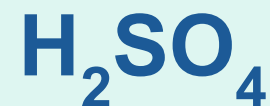
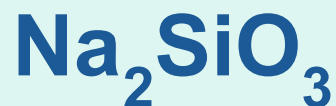
Лабораторный опыт



Физические свойства солей

1. Рассмотрите образцы солей. Что вы можете сказать о цвете?
2. В каждую пробирку добавьте немного воды и встряхните пробирку. Что вы можете сказать о растворимости.

*Как образуются соли?
Каков их состав?*



Типичные реакции солей

1. соль + кислота = др. соль + др. кислота

2. соль + щелочь = др. соль + др. основание

3. соль₁ + соль₂ = соль₃ + соль₄

4. соль + металл = др. соль + др. металл

Выводы

2. Соли - нормальные, кислые, основные.
3. Твердые вещества, различного цвета и различной растворимости
4. Реагируют с кислотами, щелочами другими солями и металлами

