

# ОСНОВАНИЯ, ИХ КЛАССИФИКАЦИЯ И СВОЙСТВА

Составил:  
учитель химии МОУ «Средняя  
общеобразовательная школа №92 с  
углубленным изучением отдельных  
предметов»

Барсуков Д. Б.



<b>ПРИЗНАК</b>	<b>ГРУППЫ ОСНОВАНИЙ</b>	<b>ПРИМЕРЫ</b>
<b>Растворимость в воде</b>	<b>Растворимые (щелочи)</b>	<b>NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub></b>
	<b>Нерастворимые</b>	<b>Cu(OH)<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub></b>
<b>Степень электролитической диссоциации</b>	<b>Сильные</b>	<b>Щелочи</b>
	<b>Слабые</b>	<b>Водный раствор аммиака NH<sub>3</sub>· H<sub>2</sub>O</b>
<b>Кислотность (число гидроксогрупп)</b>	<b>Однокислотные</b>	<b>NaOH</b>
	<b>Двухкислотные</b>	<b>Cu(OH)<sub>2</sub></b>