

Угольная кислота и её соли



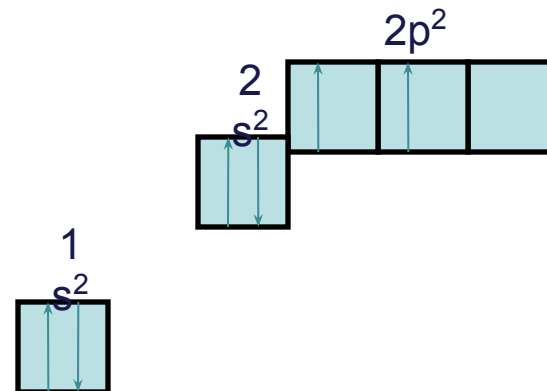
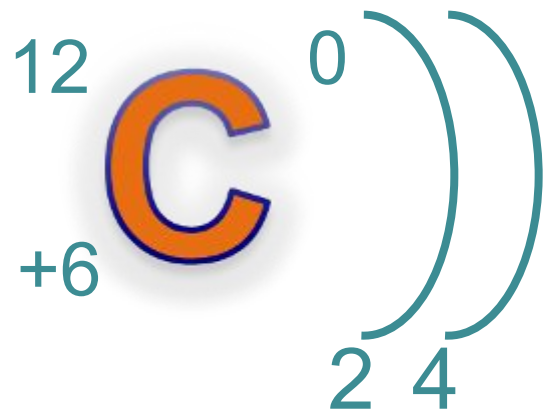
периоды	ряды
1	1
2	2
3	3
4	4
	5
5	6
	7
6	8
	9
7	10

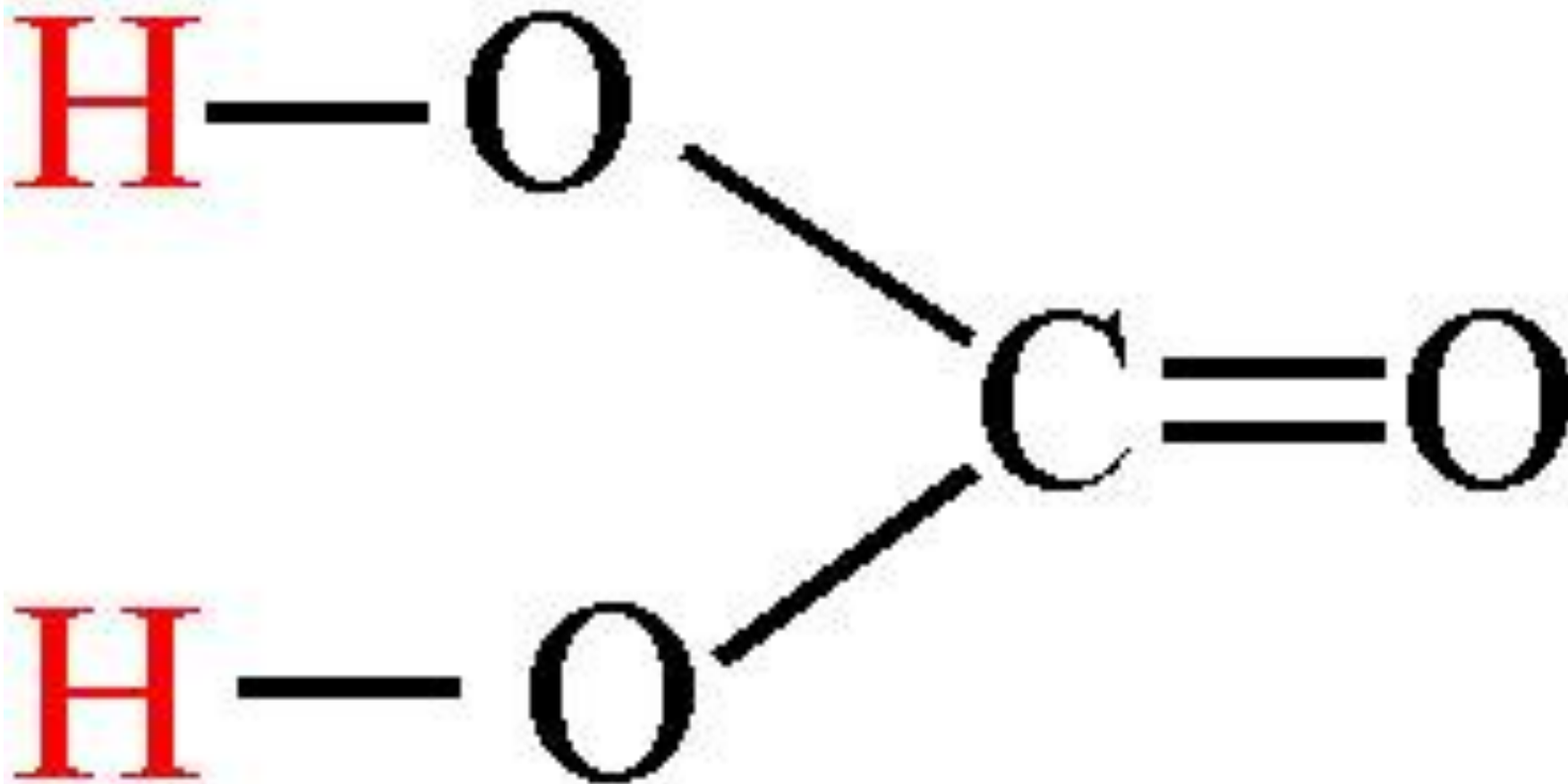
I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>12</p> <p>+6</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>0</p> <p>С</p> </div> </div>							
<h3>ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТА</h3>							
1	2 e, 4 e						
2	Углерод – основа всего живого на Земле.						
3	Степень окисления в соединениях +4, +2, - 4.						
4	В природе встречается как в свободном виде (алмаз, графит), так и в связанном состоянии (углекислый газ, карбонаты, уголь, нефть и т.д.)						

Углерод

Слайд 3

Электронное строение



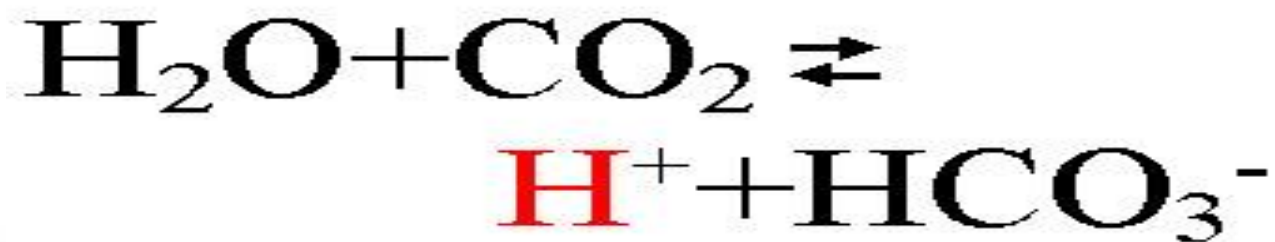
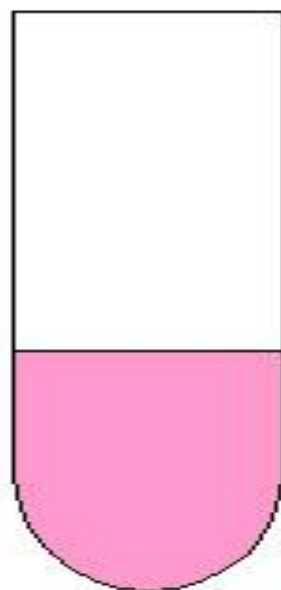


ОБЩИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

Слайд 5

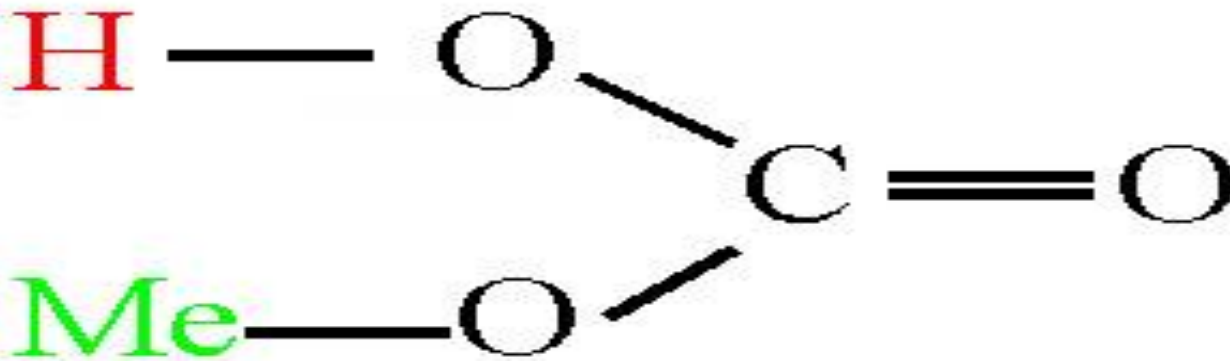


КИСЛОТА

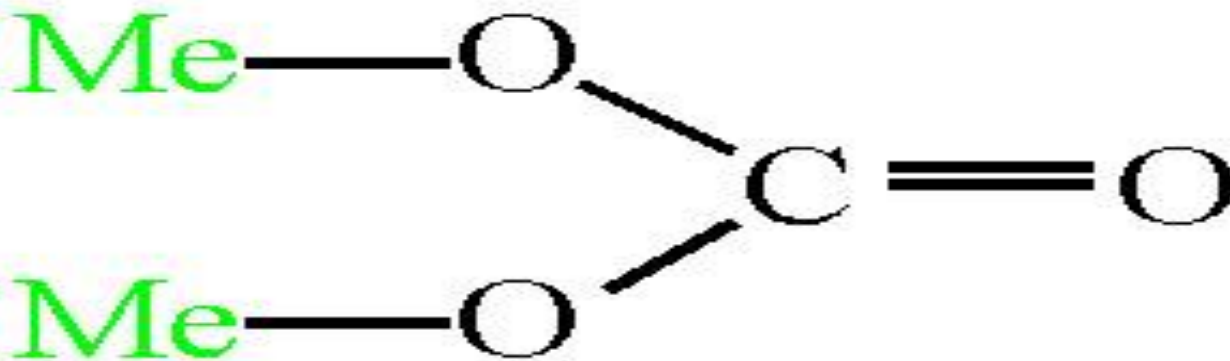


ГИДРОКАРБОНАТЫ

Слайд 7



КАРБОНАТЫ

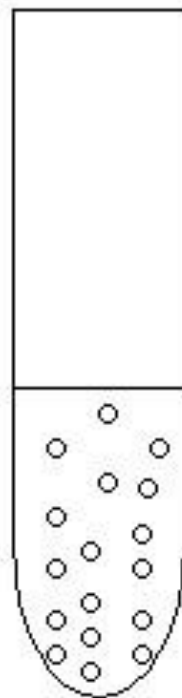


Общие свойства солей

Слайд 8

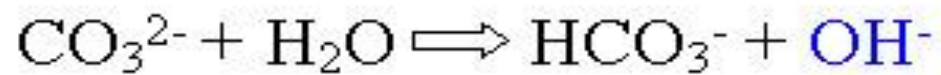
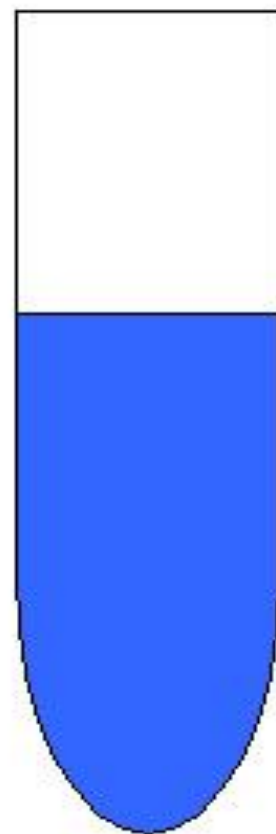


КАЧЕСТВЕННАЯ РЕАКЦИЯ



ГИДРОЛИЗ

Слайд 10





Домашнее задание

- §30 в.5, 6 с.138
- Где в природе встречаются реакции, характеризующие жесткость воды (творческое задание)?