

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
---	----	-----	----	---	----	-----	------

12 0

C

+6

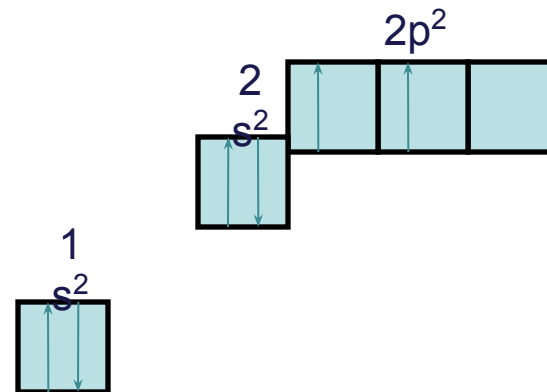
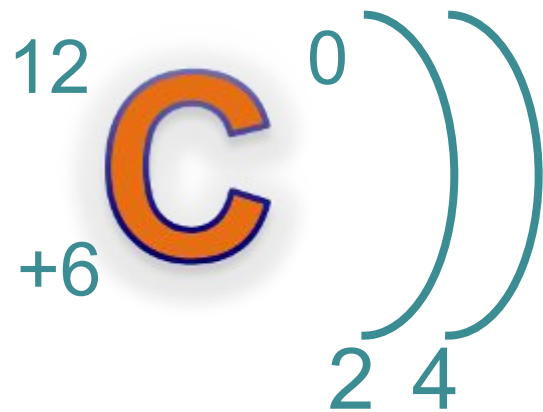
ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТА

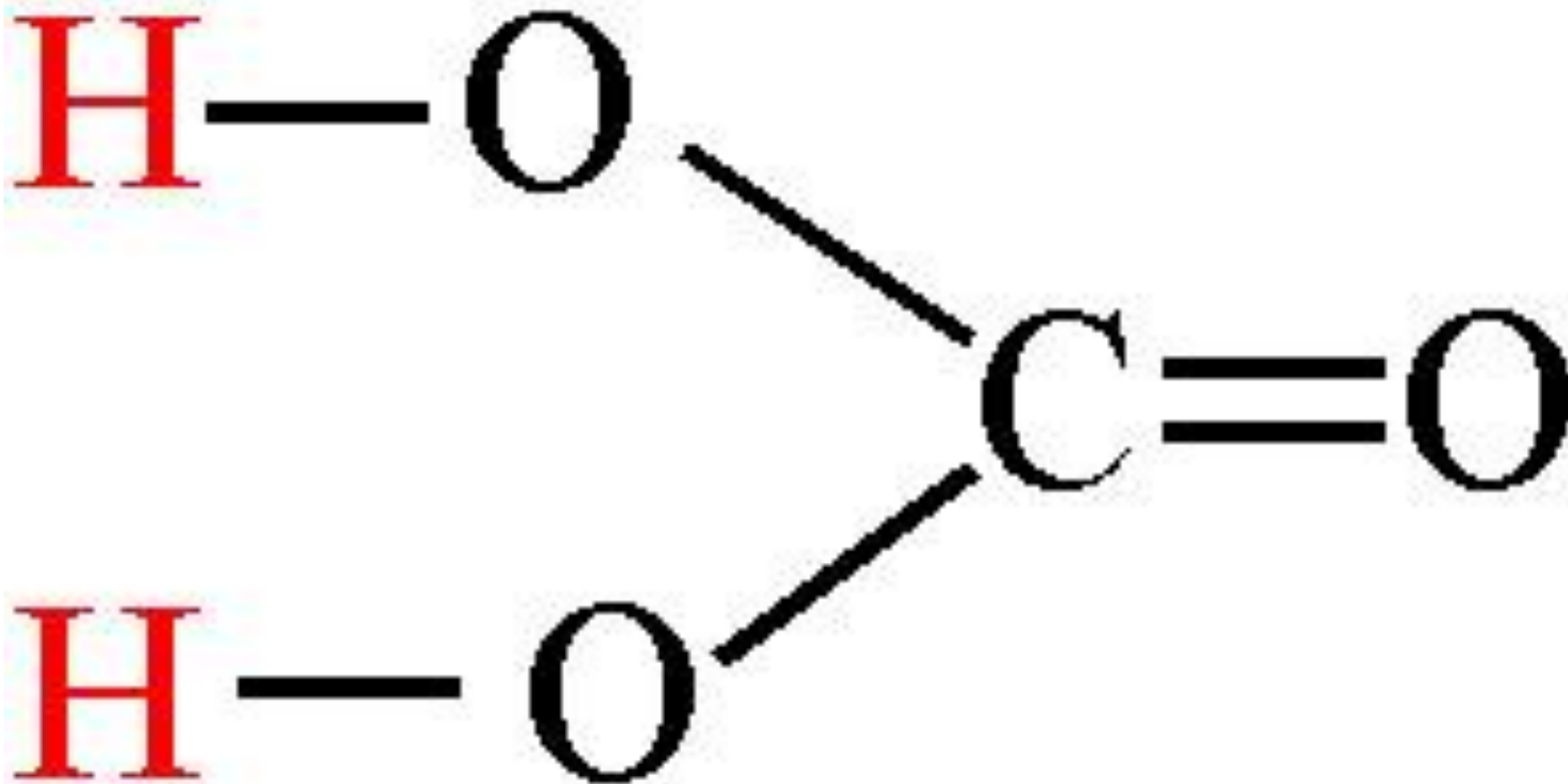
1	2 e, 4 e
2	Углерод – основа всего живого на Земле.
3	Степень окисления в соединениях +4, +2, - 4.
4	В природе встречается как в свободном виде (алмаз, графит), так и в связанном состоянии (углекислый газ, карбонаты, уголь, нефть и т.д.)

Углерод

Слайд 3

Электронное строение



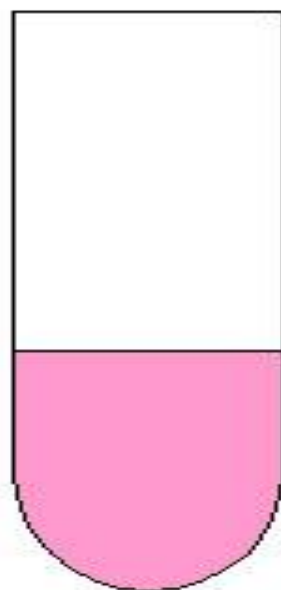


ОБЩИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

Слайд 5

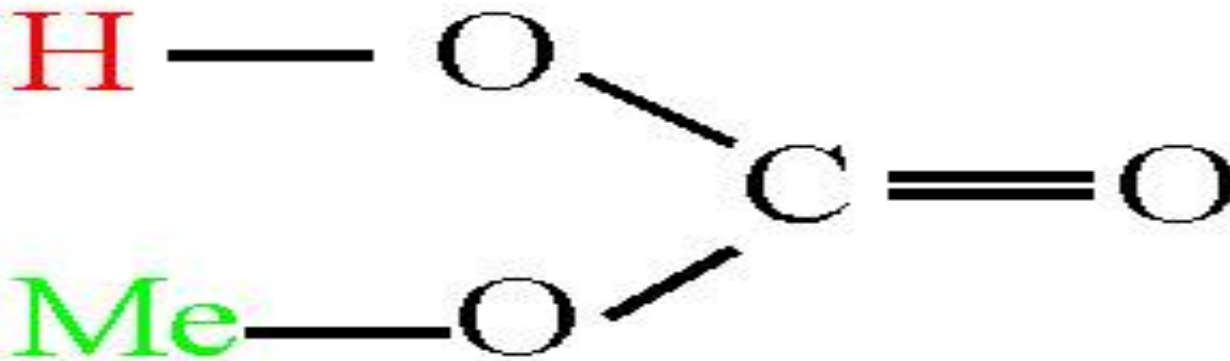


КИСЛОТА

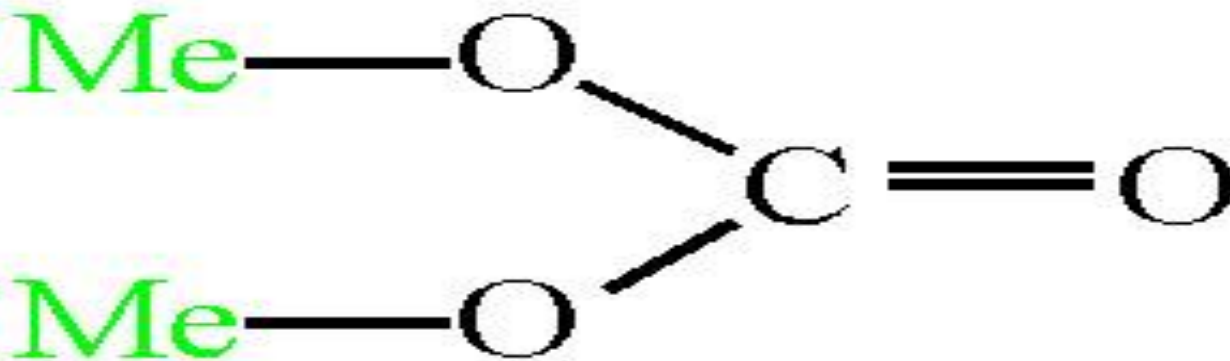


ГИДРОКАРБОНАТЫ

Слайд 7



КАРБОНАТЫ

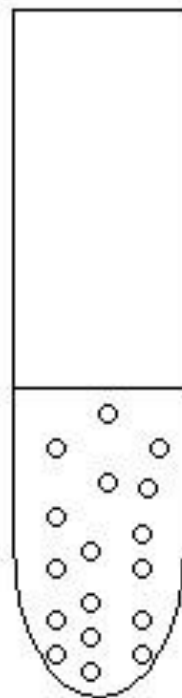


Общие свойства солей

Слайд 8

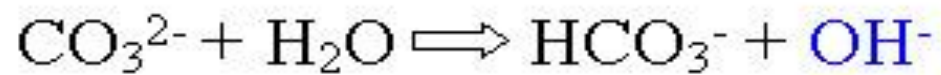
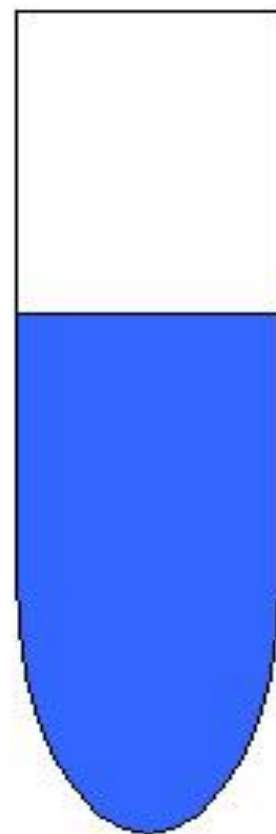


КАЧЕСТВЕННАЯ РЕАКЦИЯ



ГИДРОЛИЗ

Слайд 10





Домашнее задание

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