

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

периоды	ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1	<div style="text-align: center;"> 12 C 0 </div> <div style="text-align: center; margin-top: 20px;"> +6 </div>				ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТА			
2	2					1	2 e, 4 e		
3	3					2	Углерод – основа всего живого на Земле.		
4	4					3	Степень окисления в соединениях +4, +2, - 4.		
	5					4	В природе встречается как в свободном виде (алмаз, графит), так и в связанном состоянии (углекислый газ, карбонаты, уголь, нефть и т.д.)		
5	6								
	7								
6	8								
	9								
7	10								

Углерод

1. Электронное строение

2. Аллотропия

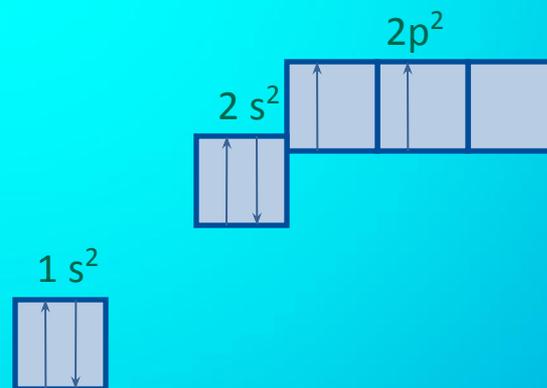
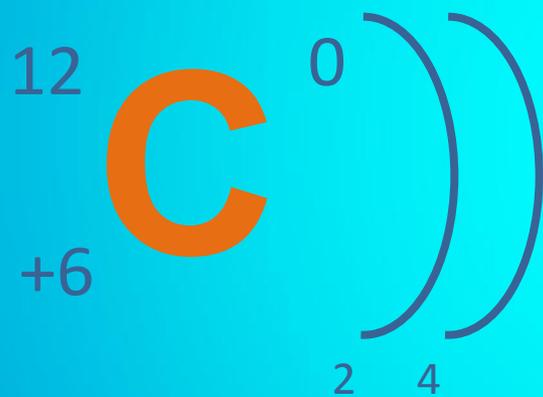
3. Химические свойства

4. Применение

5. **Химические свойства соединений углерода**

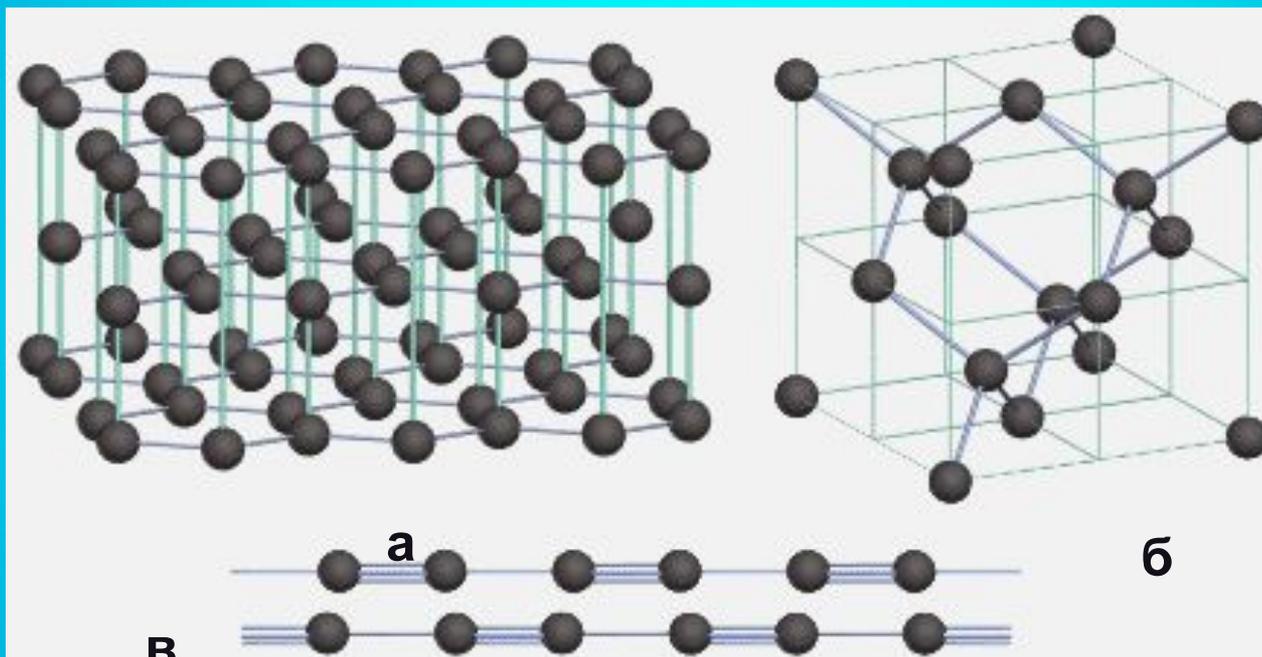
Углерод

1. Электронное строение



Углерод

2. Аллотропия



а - кристаллическая решетка графита;

б - кристаллическая решетка алмаза

в – линейная структура карбина.

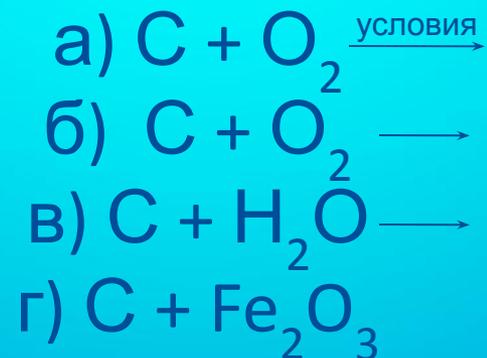
Углерод

3. Химические свойства углерода

1) Углерод – окислитель:



2) Углерод –
восстановитель:



Углерод

4. Применение

С



типография



адсорбент

крем обуви



сталь



ювелирные
изделия



сельское хозяйство



ТОПЛИВО



медицина



резина