

# 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;"> <span style="font-size: 2em; color: red;">12</span> <span style="font-size: 4em; color: orange; margin: 0 20px;">C</span> <span style="font-size: 2em; color: blue;">0</span> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 20px;"> <span style="font-size: 2em; color: blue;">+6</span> </div>				<b>ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТА</b>			
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

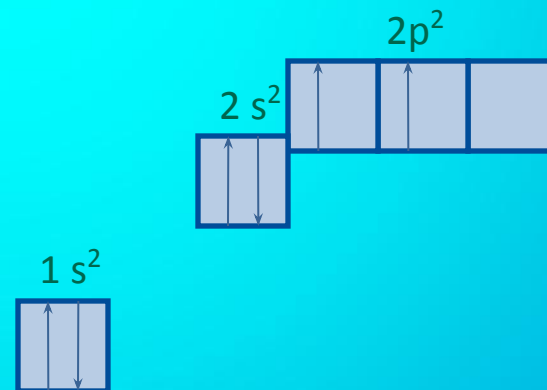
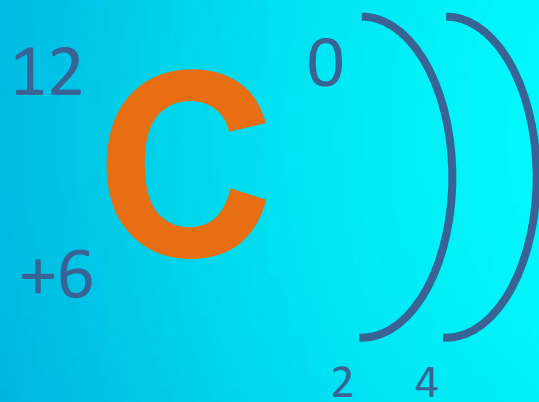
3. Химические свойства

4. Применение

5. **Химические свойства соединений углерода**

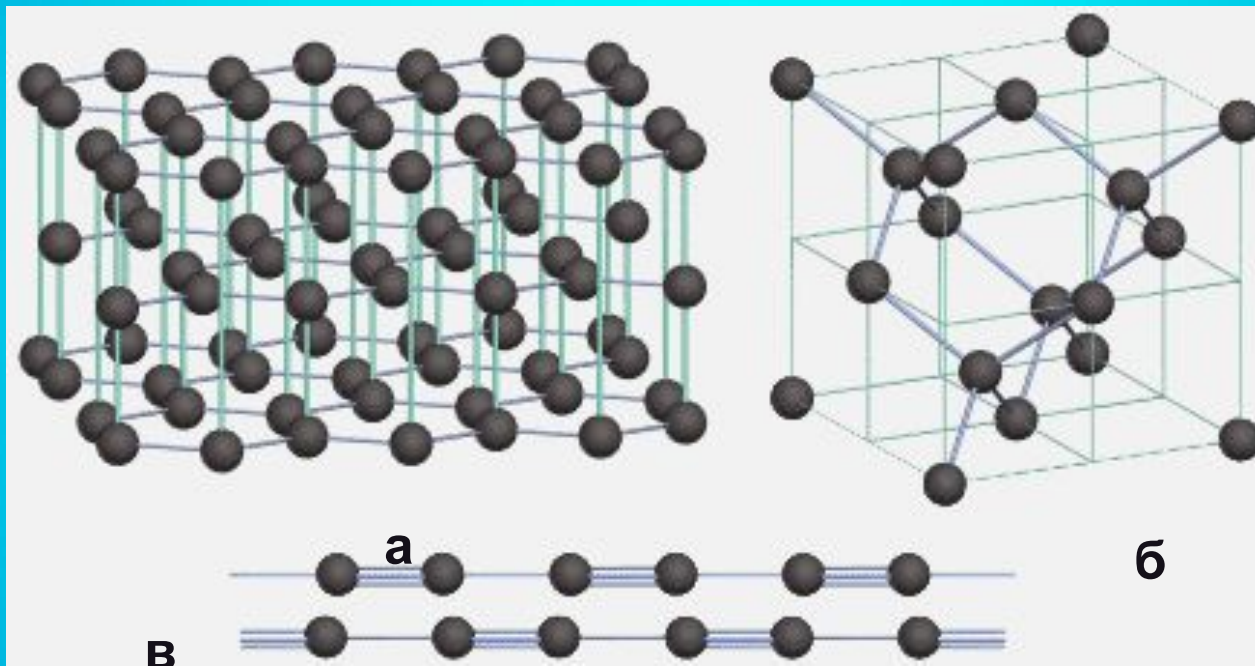
# Углерод

## 1. Электронное строение



# Углерод

## 2. Аллотропия



а - кристаллическая решетка графита;

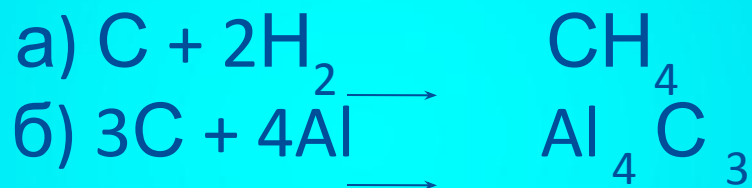
б - кристаллическая решетка алмаза

в – линейная структура карбина.

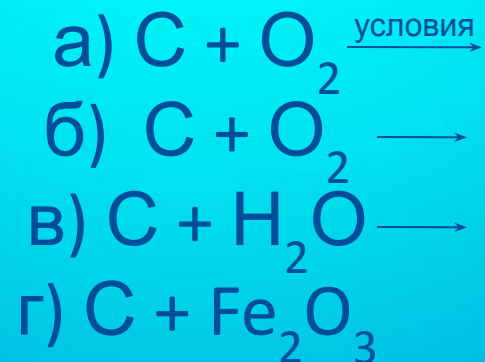
# Углерод

## 3. Химические свойства углерода

1) Углерод – окислитель:



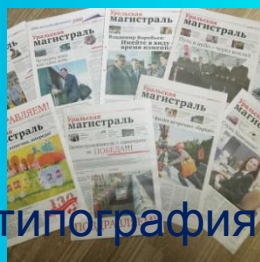
2) Углерод –  
восстановитель:



# Углерод

## 4. Применение

С

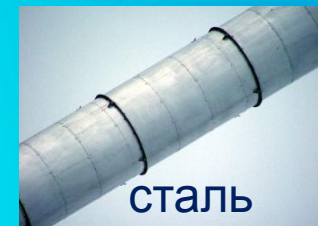


типография



адсорбент

крем обуви



сталь

сельское хозяйство



ювелирные  
изделия



ТОПЛИВО



медицина



резина