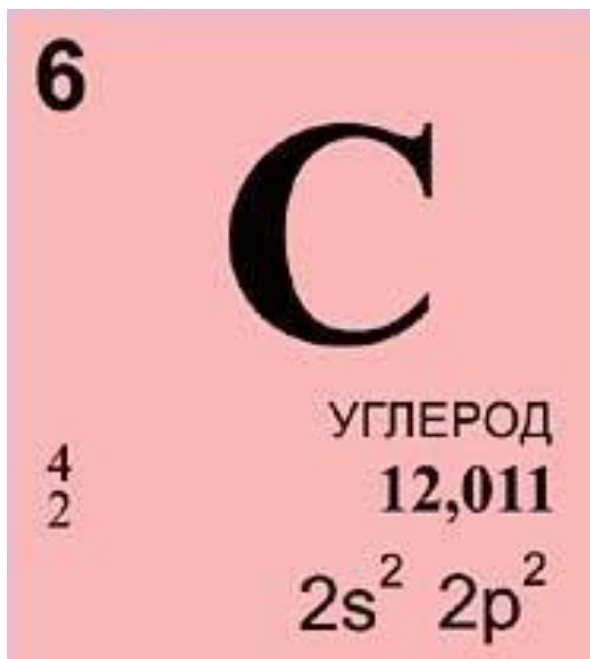
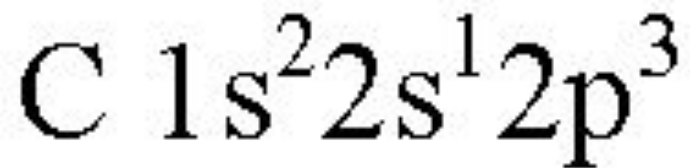
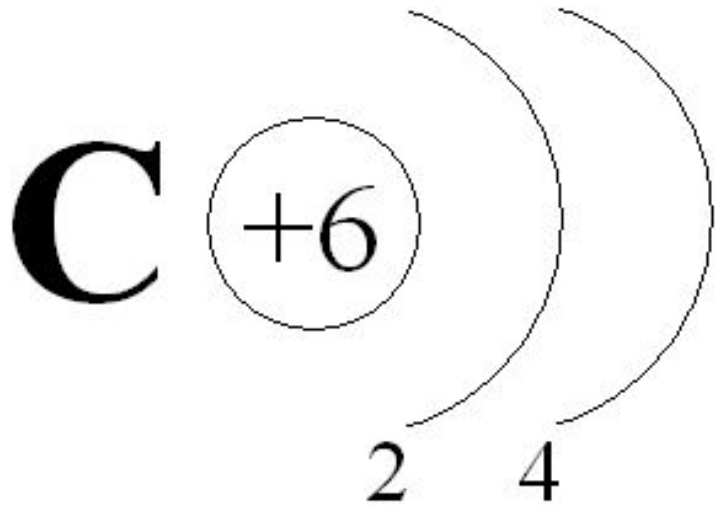


Общая характеристика углерода

Положение в ПТХЭ



Электронная формула



Степени окисления

-4:

SiC

B₄C

+2;+4:

CO

CO₂

Валентности

+IV	—	$\text{CO}_2, \text{CO}_3^{2-}, \text{HCO}_3^-, \text{H}_2\text{CO}_3, \text{Na}_2\text{CO}_3, \text{CS}_2, \text{CF}_4, \text{CCl}_2\text{O}, \text{C}(\text{NH}_2)_2\text{O}$
+II	—	$\text{CO}, \text{HCN}, \text{C}_2\text{F}_4, \text{HCOOH}$
0	—	С (графит, алмаз, карбин, фуллерен)
-IV	—	$\text{CH}_4, \text{Be}_2\text{C}, \text{Al}_4\text{C}_3, \text{SiC}$

ОТНОШЕНИЕ УГЛЕРОДА К ДРУГИМ ЭЛЕМЕНТАМ

		ОТНОШЕНИЕ УГЛЕРОДА К ДРУГИМ ЭЛЕМЕНТАМ							
		I A	II A	III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII A
		1	2	13	14	15	16	17	18
1	1,00794 1 H $1s^1$ ВОДОРОД -1 1								4,00260 2 He $1s^2$ ГЕЛИЙ
2	6,941 3 Li $1s^2 2s^1$ ЛИТИЙ 1	9,01218 4 Be $1s^2 2s^2$ БЕРИЛЛИЙ 2	10,811 5 B $1s^2 2s^2 2p^1$ БОР -1 1 2 3	12,0107 6 C $1s^2 2s^2 2p^2$ УГЛЕРОД -4 -2 -1 2 3 4	14,0067 7 N $1s^2 2s^2 2p^3$ АЗОТ -3 -2 -1 2 3 4 5	15,9994 8 O $1s^2 2s^2 2p^4$ КИСЛОРОД -2 -1 2	18,9984 9 F $1s^2 2s^2 2p^5$ ФТОР -1	20,1797 10 Ne $1s^2 2s^2 2p^6$ НЕОН	
3	22,9898 11 Na $[Ne] 3s^1$ НАТРИЙ 1	24,3050 12 Mg $[Ne] 3s^2$ МАГНИЙ 2	26,9815 13 Al $[Ne] 3s^2 3p^1$ АЛЮМИНИЙ 3	28,0855 14 Si $[Ne] 3s^2 3p^2$ КРЕМНИЙ -4 -1 2 4	30,9738 15 P $[Ne] 3s^2 3p^3$ ФОСФОР -3 1 2 3 5	32,065 16 S $[Ne] 3s^2 3p^4$ СЕРА -2 -1 1 3 4 5 6	35,453 17 Cl $[Ne] 3s^2 3p^5$ ХЛОР -1 1 3 4 5 7	39,948 18 Ar $[Ne] 3s^2 3p^6$ АРГОН	