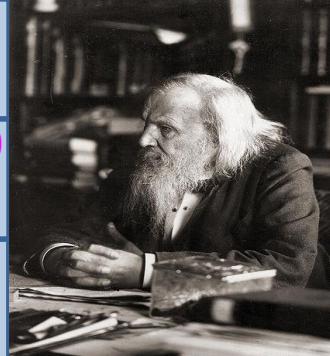


# **Урок в 9 классе по теме «Углерод»**

# Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

периоды	ряды	Группы элементов									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	1	H 1 водород								He 2 гелий	
2	2	Li 3 литий	Be 4 бериллий	B 5 бор	C 6 углерод	N 7 азот	O 8 кислород	F 9 фтор	Ne 10 неон		
3	3	Na 11 натрий	Mg 12 магний	Al 13 алюминий	Si 14 кремний	P 15 фосфор	S 16 серпа	Cl 17 хлор	Ar 18 аргон		
4	4	K 19 калий	Ca 20 кальций	Sc 21 скандий	Ti 22 титан	V 23 ванадий	Cr 24 хром	Mn 25 марганец	Fe 26 железо	Co 27 cobальт	Ni 28 никель
	5	Cu 29 медь	Zn 30 цинк	Ga 31 галлий	Ge 32 германий	As 33 мышьяк	Se 34 селен	Br 35 бром	Kr 36 криптон		
5	6	Rb 37 рубидий	Sr 38 стронций	Y 39 иттрий	Zr 40 цирконий	Nb 41 ниобий	Mo 42 молибден	Tc 43 технекий	Ru 44 рутений	Rh 45 родий	Pd 46 палладий
	7	Ag 47 серебро	Cd 48 кадмий	In 49 индий	Sn 50 олово	Sb 51 сурьма	Te 52 теллур	I 53 иод	Xe 54 ксенон		
6	8	Cs 55 цезий	Ba 56 барий	La-Lu 57-71 *	Hf 72 гафний	Ta 73 тантал	W 74 вольфрам	Re 75 рений	Os 76 осмий	Ir 77 иридий	Pt 78 платина
	9	Au 79 золото	Hg 80 ртуть	Tl 81 таллий	Pb 82 свинец	Bi 83 висмут	Po 84 полоний	At 85 астат	Rn 86 радон		
7	10	Fr 87 франций	Ra 88 радий	Ac-Lr 89-103 **	Db 104 дубний	Ji 105 жолиотий	Rf 106 резерфордий	Bh 107 борий	Hn 108 ганий	Mt 109 мейтнерий	

# Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

период ы	ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1								
2	2								
3	3								
4	4								
	5								
	6								
	7								
	8								
	9								
7	10								

12 0  
C  
+6

## ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТА

- 1 2 е, 4 е
- 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

1. Электронное строение



2. Аллотропия



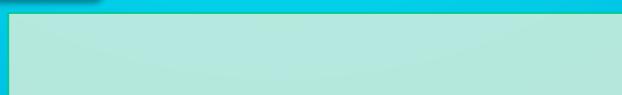
3. Химические свойства



4. Применение

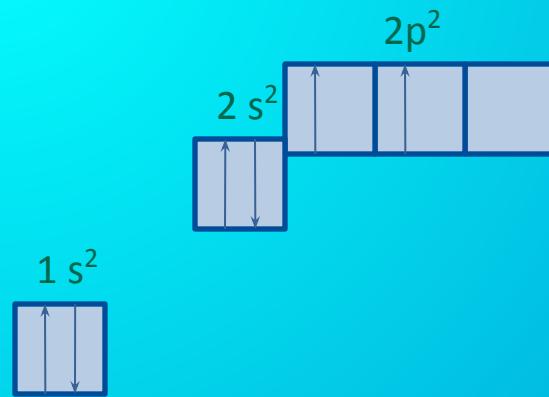
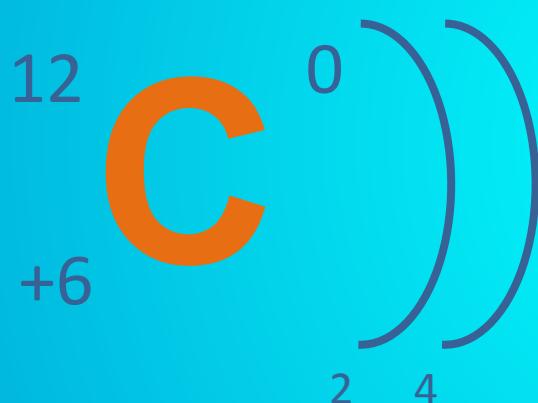


5. Проверка знаний



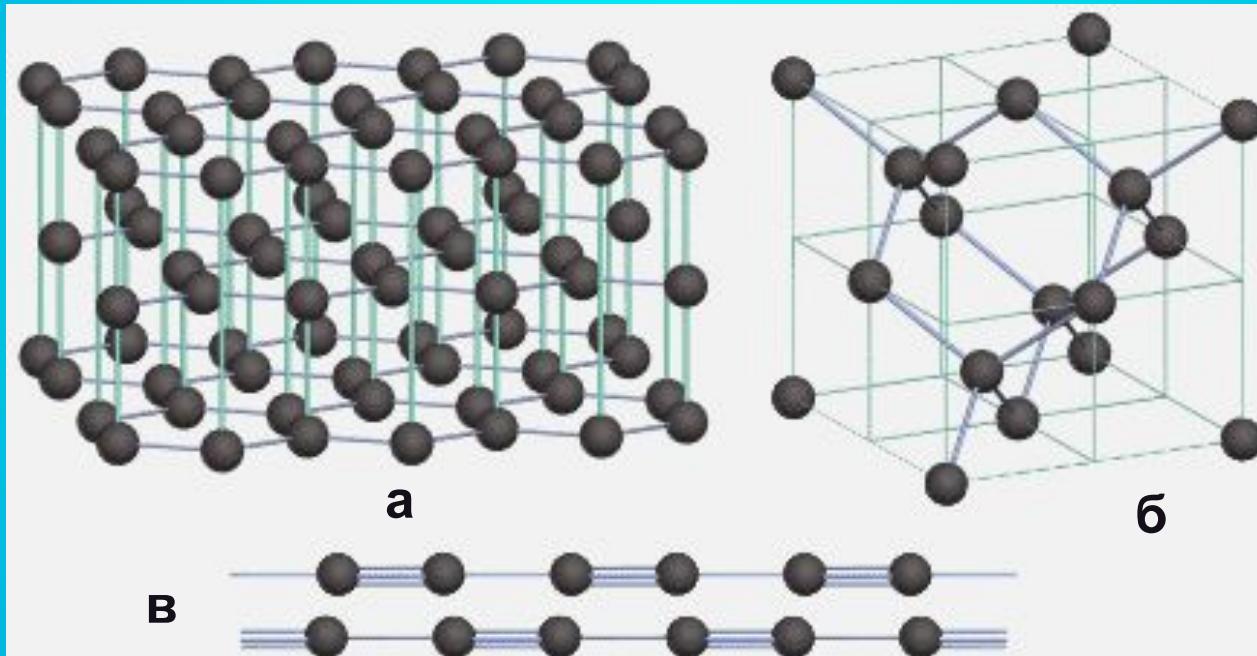
# Углерод

1. Электронное  
строение



# Углерод

## 2. Аллотропия

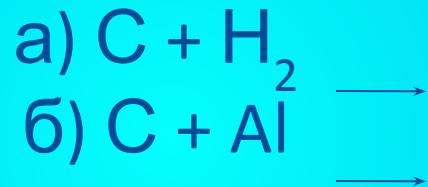


а - кристаллическая решетка графита;  
б - кристаллическая решетка алмаза;  
в – линейная структура карбина.

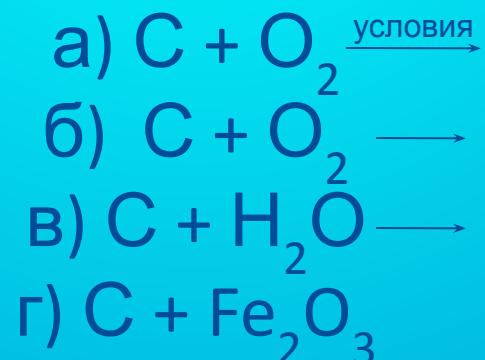
# Углерод

## 3. Химические свойства

1) Углерод – окислитель:



2) Углерод –  
восстановитель:



# Углерод

## 4. Применение



крем обуви



C

сельское хозяйство

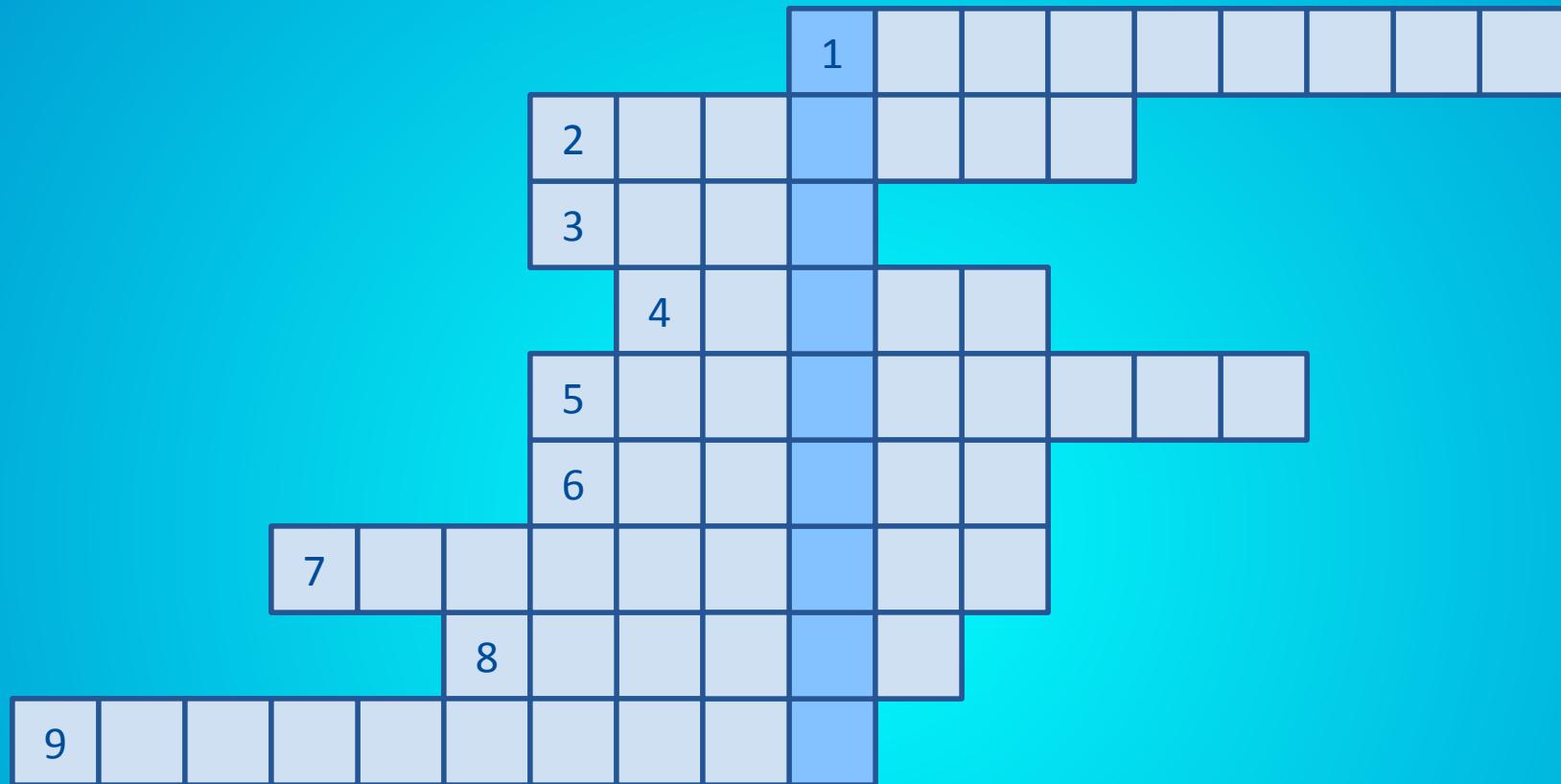


# Углерод

## 5. Проверка знаний

Заполните кроссворд, отгадав ключевое слово, означающее процесс выделения различных веществ поверхностью угля.

1. Явление, преломления лучей в кристалле называют...
2. Латинское название этого элемента «карбонеум»...
3. Один из сортов аморфного углерода.
4. В качестве поглотителя токсичных веществ в противогазах применяют...
5. Алмаз оценивается высшим баллом 10 и служит эталоном ...
6. Реагируя при нагревании с металлами углерод образует...
7. Процесс поглощения газов и растворенных веществ называется...
8. Структура какого вещества напоминает пчелиные соты?
9. Явление существования нескольких простых веществ, образованных одним элементом называют...



# Литература

- О.С.Габриелян, «Химия 9», Дрофа, 2003
- Л.Д.Вишневский, «Под знаком углерода», Просвещение, 1983
- В.Шретер, «Химия: справочник», Химия, 1989

[www.aknuk.uzsci.net](http://www.aknuk.uzsci.net)

[www.ukrindustrial.com](http://www.ukrindustrial.com)

[emarket-ua.ru](http://emarket-ua.ru)

[zdr-gazeta.ru](http://zdr-gazeta.ru)

[www.allpics.ru](http://www.allpics.ru)

[l2b.info](http://l2b.info)

[www.photohost.ru](http://www.photohost.ru)

[www.photosight.ru](http://www.photosight.ru)

[www.internet-school.ru](http://www.internet-school.ru)

[moikompas.ru](http://moikompas.ru)