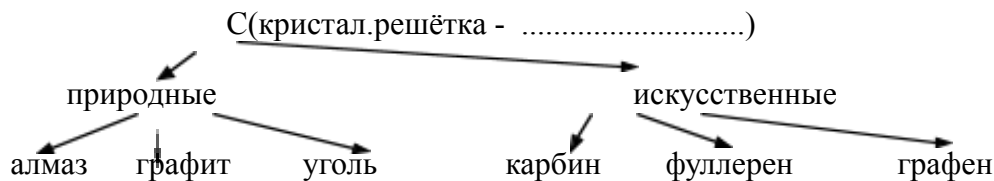


Подгруппа углерода

Углерод (составить конспект по плану, п.20)

1.Строение атома. Возможные степени окисления.

2.Аллотропия (указать физические свойства аллотропных модификаций, перечислить области применения)



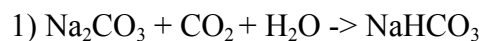
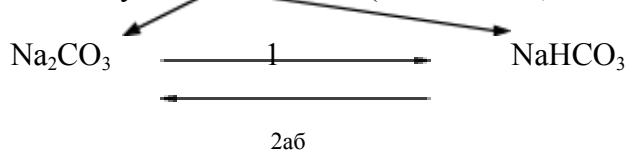
3. Химические свойства углерода(закончить уравнения реакций, назвать продукты)

окислительные	восстановительные
$C + H_2 - t^0 >$	$C + O_2 - t^0 >$
$C + Na - t^0 >$	$C + O_2 - t^0 >$

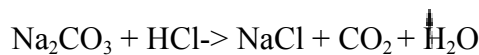
4. Соединения углерода(заполнить таблицу)

Признаки сравнения	Оксиды	
Названия		
Молекулярная формула		
Структурная формула		
Вид связи		
Тип кристал. решётки		
Физические св-ва		
Характер оксида		
Химические св-ва		
А) кислотные	-	$CO_2 + H_2O <-- >$ $CO_2 + Na_2O -- >$ <u>Качественная реакция:</u> $CO_2 + Ca(OH)_2 -- >$
Б)окислительно-восстановительные	$CO + O_2 - t^0 - >$ $CO + CuO - t^0 - >$	$CO_2 + Mg -- t^0 - >$ составить электронный баланс
Получение		
Применение		

5. Соли угольной кислоты(назвать в-ва, в схемах реакций расставить коэффициенты)



Качественная реакция:



Составить ионные уравнения

Другие химические св-ва солей угольной кислоты:

