

* 13.10.2020

Предмет органической химии.

Теория строения органических соединений

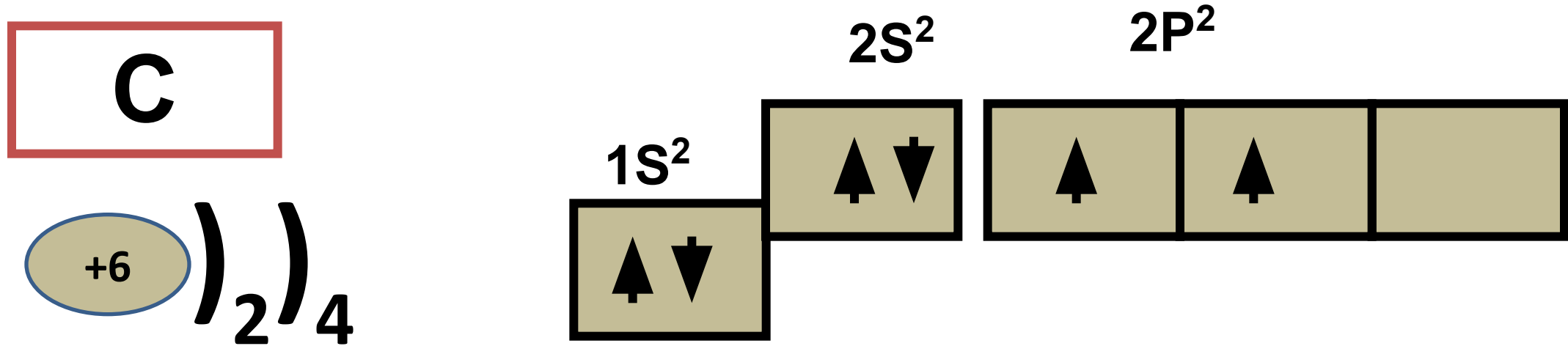
C:\Users\ЧСВУ\Desktop\Урок 1. предмет органической химии.
теория химического строения органических веществ - Химия - 10
класс - Российская электронная школа.html

- <C:\Users\ЧСВУ\Desktop\Урок 18. органическая химия, человек и природа - Химия - 10 класс - Российская электронная школа.html>

Ответить на вопросы (письменно)

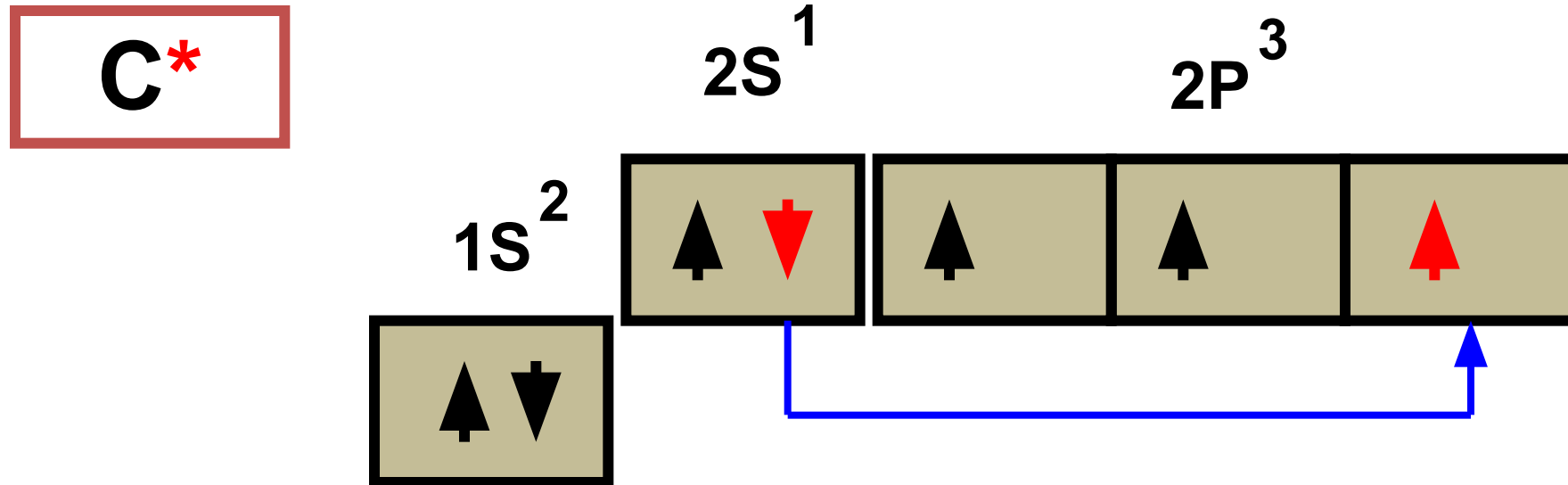
- Что изучает органическая химия?
- Классификация веществ по происхождению?
- Какие элементы могут входить в состав органических соединений?

Электронно-графическое строение атома углерода (основное состояние)



Прокомментируйте схему строения атома **С** с использованием терминов: энергетический уровень, подуровень, орбиталь, электрон.

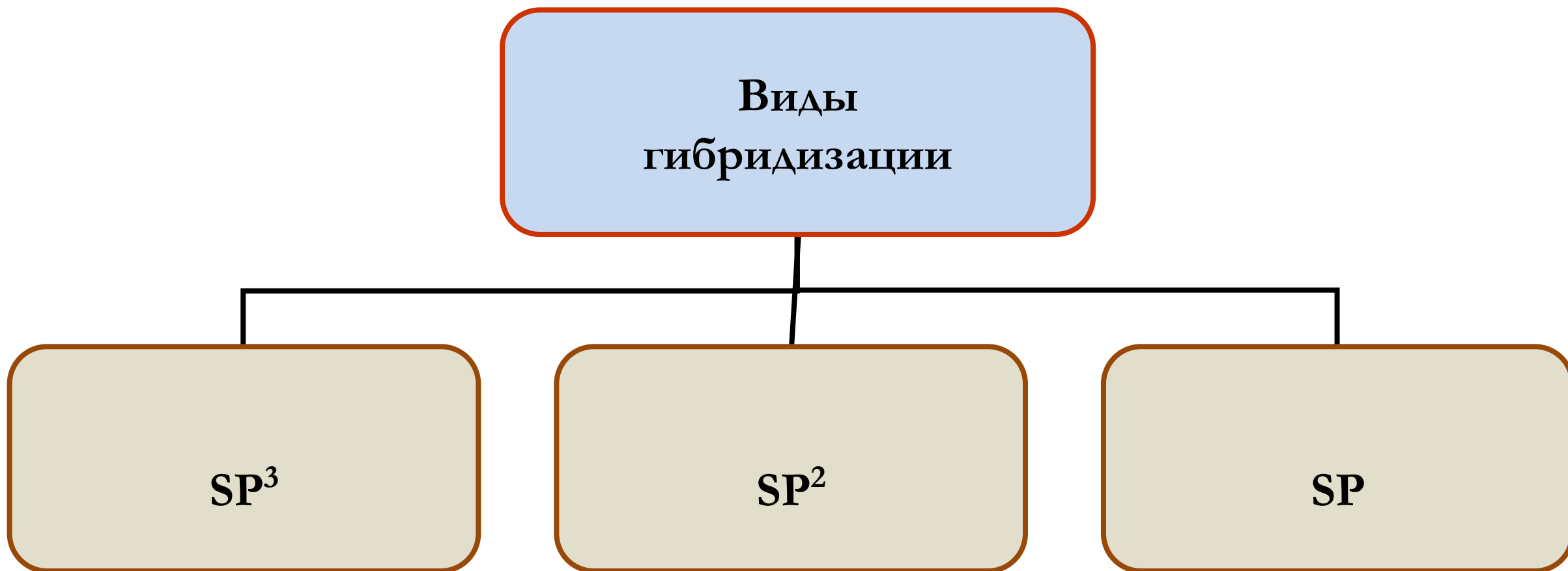
Электронно-графическое строение атома углерода (возбужденное состояние)



Такой атом имеет четыре неспаренных электрона и может принимать участие в образовании четырех ковалентных связей.



Гибридизация – изменение формы и энергии различных орбиталей одного атома, приводящее к образованию одинаковых (гибридных) орбиталей



Название алканов и алкильных заместителей

состав алкана	название	алкильный радикал	название радикала
CH_4	метан	CH_3	метил
C_2H_6	этан	C_2H_5	этил
C_3H_8	пропан	C_3H_7	пропил
C_4H_{10}	бутан	C_4H_9	бутил
C_5H_{12}	пентан	C_5H_{11}	амил
C_6H_{14}	гексан	C_6H_{13}	гексил
C_7H_{16}	гептан	C_7H_{15}	гептил
C_8H_{18}	октан	C_8H_{17}	октил
C_9H_{20}	нонан	C_9H_{19}	нонил
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	декан	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}$	децил

Письменное задание(ответить на вопросы)

- Предмет изучения органической химии
- Расписать схему строения атома, электронная., графическая формулы для атома углерода(основное, возбужденное состояние), указать валентность углерода в органических соединениях
- Типы гибридизации в орг.соединениях
- Классификация формул в органической химии(учебник)
- Расписать молекулярную, сокращенную структурную и полную структурную формулы для ПЕНТАНА