


**Теория химического строения
органических веществ
А.М. Бутлерова**



- Важнейшем открытием в органической химии в середине 19 века явилось то, что **углерод**, как правило, **четырёхвалентен (1857 г.)**, были известны CH_4 , C_2H_2 , C_2H_4 , C_2H_6 , C_3H_8 , в которых валентность атома углерода была переменной или дробной. Будучи элементом четвёртой группы, углерод способен соединяться как с металлами так и с неметаллами, но во всех соединениях он **четырёхвалентен. Кекуле предложил изображать валентность на плоскости четырьмя черточками под углом относительно друг к другу 90° .**

- Существенным было то, что атомы углерода могут соединяться друг с другом, образуя цепи. Однако эти открытия не привели к открытию природы строения органических веществ. Объясняется это тем, что западные учёные считали, что познать природу органических веществ невозможно. Они были приверженцами теории витализма.