

L/O/G/O



Предмет органической ХИМИИ





Вещества

ОРГАНИЧЕСКИЕ

животные

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ

растительные

землистые
(минеральные)

Органические вещества – вещества,
созданные живыми **о**рганизмами





- 1) Многочисленность (около 27 млн.)**
- 2) В состав обязательно входят (С) и (Н) – углеводороды (УВ)**
- 3) Атомы в молекуле связаны ковалентной связью**
- 4) Непрочные, имеют низкие $T_{пл}$ и $T_{кип}$**
- 5) Неэлектролиты**



		Неорганические вещества	Органические вещества
1.	Примеры	CO, CO ₂ , H ₂ CO ₃ , карбиды MetC, карбонаты MetCO ₃	Метан CH ₄ , этиловый спирт C ₂ H ₅ OH, CH ₃ COOH уксусная кислота, C ₆ H ₁₂ O ₆ глюкоза.
2	Химическая связь	1) ионная 2) металлическая 3) ковалентная полярная, неполярная	а) ковалентная слабополярная
3	Кристаллическая решётка	а) ионная б) металлическая в) атомная г) молекулярная (редко)	а) молекулярная



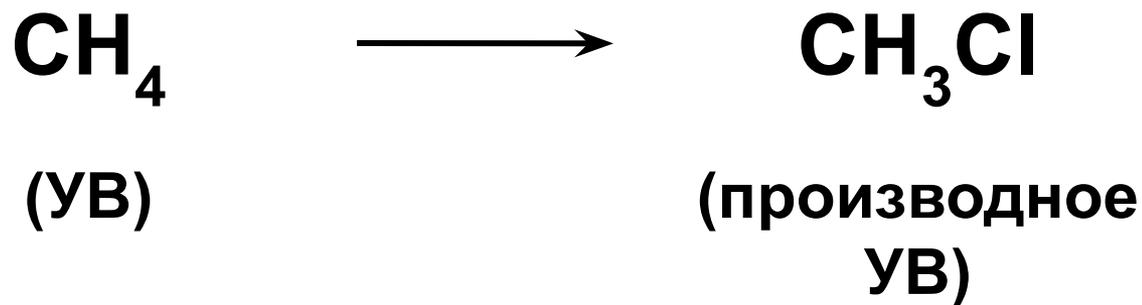


		Неорганические вещества	Органические вещества
4	Отношение к нагреванию	Устойчивы или относительно устойчивы	Разрушаются при нагревании, в кислороде горят почти все
5	Электрическая проводимость	Чаще проводники электрического тока, электролиты	Плохо проводят или совсем не проводят электрический ток





Органическая химия – раздел химической науки, изучающий углеводороды (УВ) и их производные



Классификация ОВ



 **Природные – образованы естественным путем,
без вмешательства человека**



мед



нефть

хлопок



Классификация ОВ



 Искусственные – создает человек в лабораторных условиях, похожие на природные вещества



мех



бензин



шелк



Классификация ОВ



 **Синтетические – создает человек в лабораторных условиях, схожих веществ в природе нет**



лекарства



**стиральные
порошки**



пластмасса



Молекулярная КР

