



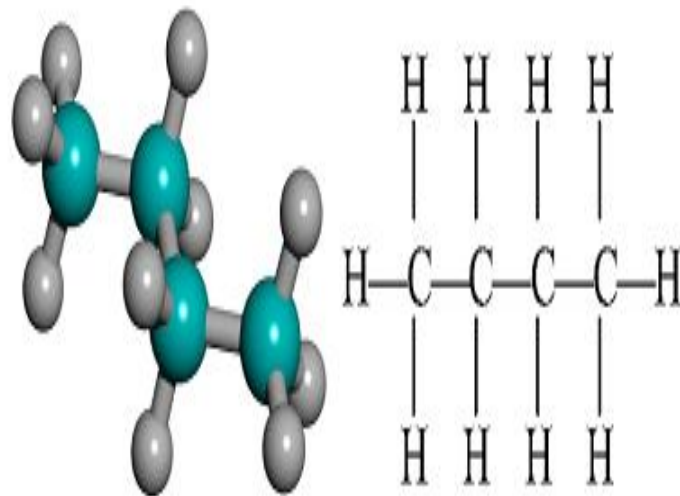
Алканы

Бутан - C_4H_{10}

Яковлева Анастасия 9П-11

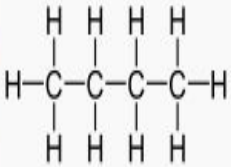
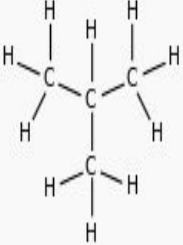


История

- **Бутан** – химическое соединение являющееся предельным углеводородом, четвертый член гомологического ряда алканов.

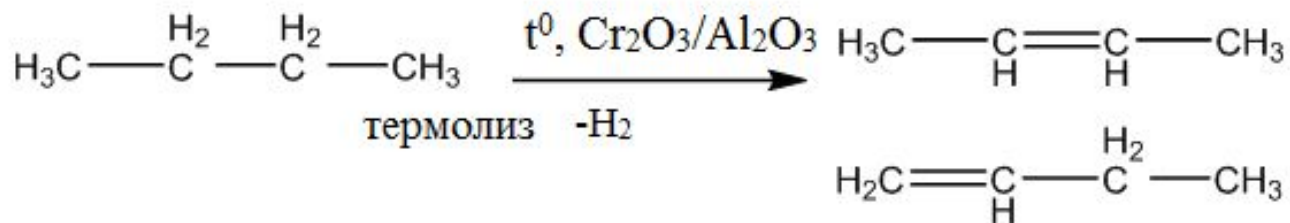
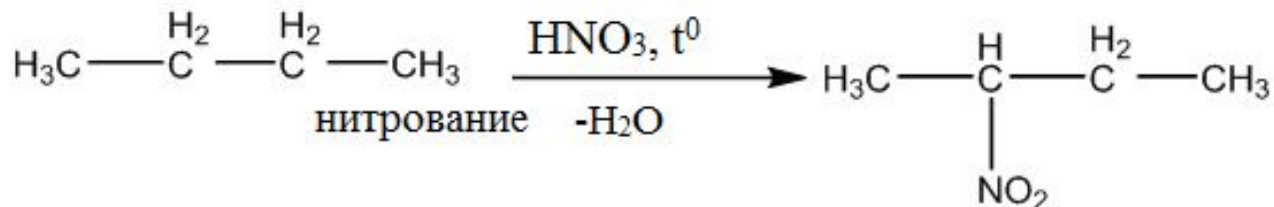
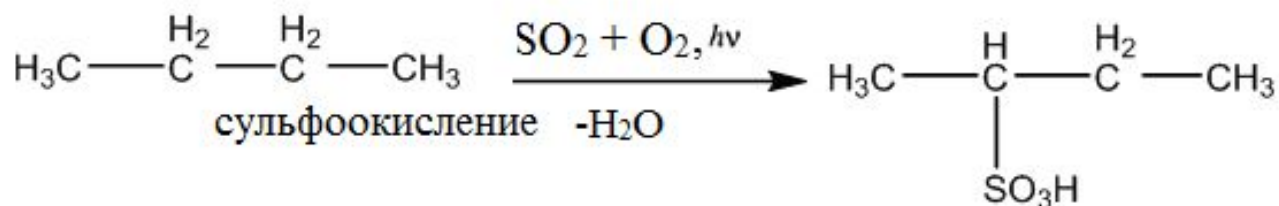
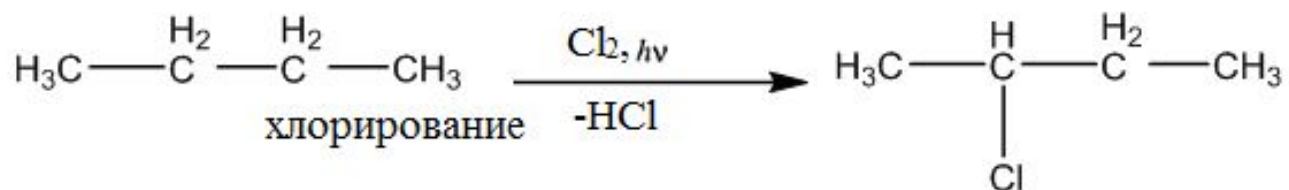


Физические свойства:

- Бесцветный горючий газ, со специфическим запахом.
- Содержится в газовом конденсате и нефтяном газе (до 12%).
Является продуктом каталитического и гидрокаталитического крекинга нефтяных фракций.
- Имеет два изомера: нормальный бутан и изобутан.

Общее название	Нормальный бутан н-бутан	изобутан
ИЮПАК	бутан	2-метилпропан
Структурная формула		
Скелет		

Химические свойства:



Применение:

- н-Бутан применяется в общем и тонком органическом синтезе в промышленности. Является исходным веществом получения бутилена, бутадиена-1,3.
- Входит в состав бензинов с высоким октановым числом.
- Бутан высокой степени очистки может быть применен в качестве хладагента.

Получение:

- В отличие от низших алканов, бутан можно достаточно легко получить в лабораторных условиях с применением синтеза Вюрца.



Спасибо за просмотр 😊