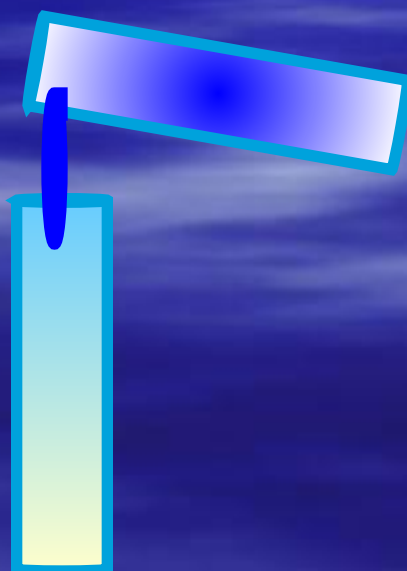


Реакции органических соединений

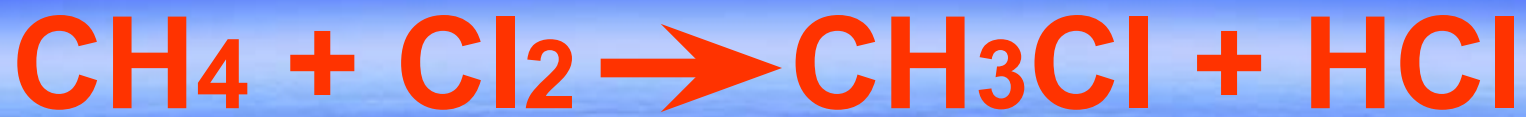


Типы химических реакций



Реакции замещения

- реакции, в результате которых осуществляется замена атома или группы атомов в исходной молекуле на другие атомы или группы атомов.



Реакции присоединения

- реакции, в результате которых две или более молекул реагирующих веществ соединяются в одну.

1. Гидрирование



пропен

пропан

2. Гидрогалогенирование



этен

хлорэтан

3. Галогенирование



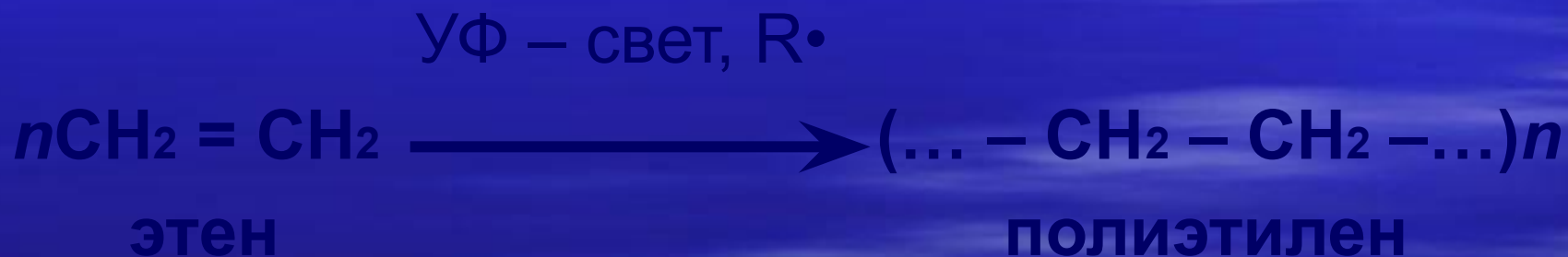
этен

1, 2 - дихлорэтан

4. Реакции полимеризации

– это процессы соединения множества молекул низкомолекулярного вещества (мономеров) в крупные молекулы (макромолекулы) полимера.

Полимеризация



Реакции отщепления

- реакции, в результате которых из молекулы исходного соединения образуются молекулы нескольких новых веществ.

1. Дегидрирование

400 - 600°C, Al₂O₃



2. Дегидратация

170°C, H₂SO₄



3. Дегидрохлорирование

NaOH, спирт



Реакции изомеризации

- реакции, в результате которых из молекул одного вещества образуются молекулы других веществ того же качественного и количественного состава, т. е. с той же молекулярной формулой.

$\text{AlCl}_3, 150^\circ\text{C}$



n-пентан

2-метилбутан