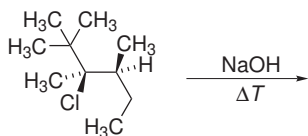


## Domácí úkol č. 6

1. Následující halogenderivát reaguje s alkoholickým roztokem hydroxidu sodného.



- Určete, jakým mechanismem reakce probíhá ( $S_N2$ ,  $S_N1$ , E1 nebo E2).
- Napište vzorec hlavního produktu včetně prostorového uspořádání molekuly.
- Určete, jak se změní rychlost reakce, když:
  - zvýšíme koncentraci halogenderivátu dvakrát,
  - současně zvýšíme dvakrát koncentraci halogenderivátu i NaOH,
  - zředíme reakční směs na dvojnásobný objem.