

Domácí úkol č. 7 (14. prosince 2016)

1. Butan byl podroben radikálové reakci se směsí chloru a bromu. Produkty monohalogenace byly posléze analyzovány a bylo prokázáno, že oba halogeny tvořily 1-halogenbutan i 2-halogenbutan. Zajímavé však bylo zjištění, že poměr 1-chlorbutan/2-chlorbutan je stejný jako poměr 1-brombutan/2-brombutan, tedy že není pozorována typická selektivita radikálové bromace. Pokuste se navrhnout vysvětlení těchto výsledků.



$\text{X} = \text{Br}$ nebo Cl

2. Doplňte produkt následující cross-couplingové reakce.

