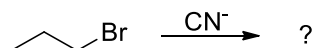


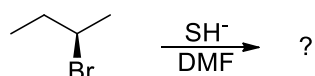
SUBSTYTUCJA NUKLEOFILOWA S_N1, S_N2, ELIMINACJA E1 I E2 OKREŚLANIE KONFIGURACJI ABSOLUTNEJ R/S

mgr inż. Jan Alfuth

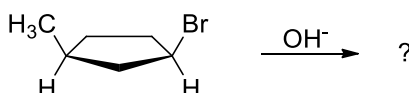
Zad.1. Zapisz produkt poniższej reakcji. Jaki to typ reakcji – S_N1 czy S_N2? Określ, co jest grupą odchodzącą, a co nukleofilem? Jak można zwiększyć szybkość tej reakcji? Jaki rozpuszczalnik jej sprzyja?



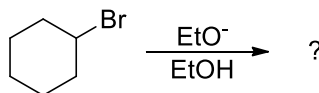
Zad.2. Zapisz produkt poniższej reakcji. Jakiej rzędowości jest użyty bromek? Jaki to typ reakcji – S_N1 czy S_N2? Napisz mechanizm tej reakcji. Reakcja zachodzi z retencją czy inwersją konfiguracji?



Zad.3. Napisz produkt poniższej reakcji.

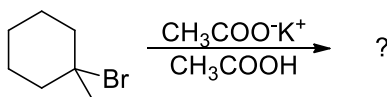


Zad.4. Napisz produkt poniższej reakcji. Przedstaw jej mechanizm, uwzględniając konformację cykloheksanu.

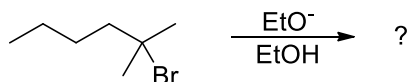


Zad.5. Zapisz produkt poniższej reakcji. Jakim mechanizmem ona biegnie? Czy zwiększymy jej szybkość, gdy:

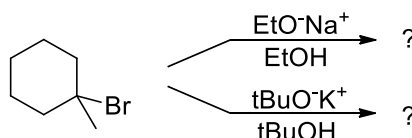
- zwiększymy stężenie octanu potasu?
- zwiększymy stężenie bromku?
- podniesiemy temperaturę?



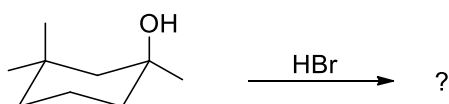
Zad.6. Napisz główny produkt poniższej reakcji (reguła Zajcewa).



Zad.7. Uzupełnij poniższy schemat reakcji.



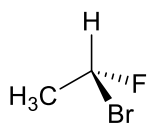
Zad.8. Uzupełnij poniższy schemat reakcji.



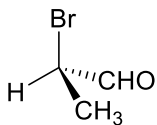
OKREŚLANIE KONFIGURACJI ABSOLUTNEJ R/S

Zad.1. Określ starszeństwo każdego z podstawników dla poniższych związków, przyjmując, że **1** to najstarszy, a **4** to najmłodszy podstawnik. Zamień podstawniki miejscami tak, aby najmłodszy znalazł się „za kartką”. Zapisz konfigurację R/S związku. Podaj pełną nazwę dla związku a).

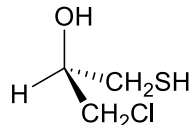
a)



b)



c)



d)

