

Substytucja nukleofilowa (S_N1/S_N2), eliminacja ($E1/E2$)

- Podaj produkty reakcji 1-bromopropanu z następującymi odczynnikami lub napisz, że dana reakcja nie zachodzi:
 - H_2O ,
 - H_2SO_4 ,
 - KOH w EtOH (t)
 - NaCN w EtOH/ H_2O ,
 - NaI w acetonie,
 - HCl,
 - CH_3SH ,
 - NH_3 (duży nadmiar),
 - Br_2 ,
 - KF
- W każdej z poniższych grup uszereguj poszczególne reagenty z punktu widzenia: 1) ich zasadowości, 2) ich nukleofilowości (w odniesieniu do reakcji S_N2).
 - H_2O , OH^- , CH_3COO^- ,
 - Br^- , Cl^- , F^- , I^- ,
 - NH_2^- , NH_3 , NH_4^+ ,
 - H_2O , H_2S , NH_3 ,
 - F^- , OH^- , NH_2^- ,
 - CH_3O^- , CH_3S^- .
- W każdej z poniższych grup uszereguj halogenki zgodnie z rosnącą łatwością reagowania według mechanizmu S_N2 :
 - CH_3Br , $CH_3CH_2CH_2Br$, $(CH_3)_2CHBr$,
 - $(CH_3)_2CHCl$, $(CH_3)_2CHCH_2CH_2Cl$, $(CH_3)_2CHCH_2Cl$,
 - $CH_3CH_2CH_2I$, $CH_3CH_2CH_2Cl$, chlorocykloheksan,
 - $C_6H_5CH_2CH_2Cl$, $C_6H_5CH_2Cl$, C_6H_5Cl .
- Uszereguj bromozwiązki a)-g) w kolejności wzrastającej reaktywności w reakcjach substytucji nukleofdowej S_N2 :
 - $CH_3CH_2CH_2Br$,
 - $(CH_3)_2CHBr$,
 - $CH_2=CHCH_2Br$,
 - CH_3Br ,
 - $C_6H_5CH_2Br$,
 - $(CH_3)_3CBr$,
 - $CH_3CH=CHBr$