

Zad. 1. (3 p) Głównym produktem reakcji (2*S*,3*R*)-2-chloro-3-metylopentanu z metanolanem sodu w metanolu jest związek o wzorze:

1. A 2. B 3. C 4. D				
	A	B	C	D

Zad. 2. (1 p) Poprawny jest następujący szereg nukleofili ułożonych kolejno od najlepszego do najslabszego:

1. CN^- , H_2O , $\text{HC}\equiv\text{C}^-$, N_3^-
2. CH_3S^- , CH_3O^- , Cl^- , CH_3OH
3. OH^- , HS^- , NH_2^- , Br^-
4. CH_3OH , H_2O , CH_3SH , NH_3

Zad. 3. (1 p) Reakcja substytucji nukleofilowej $\text{S}_{\text{N}}2$ zajdzie w wyniku działania azydku sodu na:

1. A, B
2. A, D
3. B, C
4. C, D

1-fluorobutan	2-metylo-2-bromopropan	3-jodopentan	1-chloropropan
A	B	C	D

Zad. 4. (2 p) Głównym produktem reakcji (*R*)-1-bromo-1-fenylpropanu z wodą jest:

1. (*S*)-1-fenyletanol
2. (*R,S*)-1-fenyletanol
3. (*Z*)-1-fenylpropen
4. (*E*)-1-fenylpropen

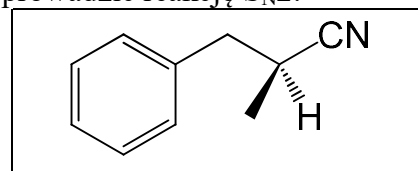
Zad. 5. (1 p) Spośród podanych związków, rozpuszczalnikami sprzyjającymi zachodzeniu reakcji $\text{S}_{\text{N}}2$ są:

1. A, D
2. A, C
3. B, C
4. B, D

<i>N,N</i> - dimetyloformamid	glikol etylenowy	dimetylosulfotlenek	1,2- dimetylobenzen
A	B	C	D

Zad. 6. (1 p) Aby otrzymać produkt o podanym wzorze należy przeprowadzić reakcję $\text{S}_{\text{N}}2$:

1. (*R*)-1-fenyl-2-bromopropan + NaCN (rozp. acetonitryl)
2. (*S*)-1-fenyl-2-jodopropan + NaCN (rozp. $\text{H}_2\text{O}/\text{EtOH}$)
3. 3-fenylpropen + NaCN (kat. H_2SO_4)
4. (*Z*)-1-fenylpropen + HCN (rozp. tetrahydrofuran)



Zad. 7. (1 p) Według mechanizmu reakcji $\text{S}_{\text{N}}1$ będą reagować z metanolem następujące halogenki:

1. A, B,
2. A, C
3. B, D
4. C, D

1-bromo-1- metylocykloheksan	2-metylo-2- fluorobutan	3-jodopent-2-en	1-chloropropan
A	B	C	D