

LABORATORIUM Z CHEMII ORGANICZNEJ

(prof. dr hab. inż. Krystyna Dzierzbicka)

Kierunek: Zielone Technologie i Monitoring

WYKAZ PREPARATÓW

I	Reakcje utleniania i redukcji	
1	<i>p</i> -Aminodimetyloanilina z oranżu metylowego	8
2	Kwas benzoesowy z toluenu	10
3	Kwas benzoesowy z etylobenzenu	10
4	Anilina z nitrobenzenu	10
5	Etylobenzen z acetofenonu	10
II.	Aldehydy i ketony	
1	2-Amino-benzaldehyd	10
2	Benzylidenoacetone	10
3	Kwas cynamonowy z benzaldehydu	10
4	Alkohol benzylowy (reakcja krzyżowa Cannizzaro)	12
5	Alkohol benzylowy i kwas benzoesowy	12
6	Cynamonian etylu z benzaldehydu	15
III	Kwasy karboksylowe i ich pochodne	
1	Acetanilid z aniliny	5
2	Benzoesan metylu	8
3	Kwas 3-nitrobenzoesowy	8
4	<i>N</i> -Acetyloglicyna z kwasu chlorooctowego	10
5	<i>N</i> -Benzoiloglicyna z kwasu chlorooctowego	10
6	Kwas acetylosalicylowy	10
7	<i>N</i> -Fenylbenzamid z benzofenonu	12
8	Kwas antranilowy z bezwodnika ftalowego	15
IV	Syntezy z zastosowaniem soli diazoniowych	
1	Fenol z aniliny	8
2	Oranż II (β -naftolowy) z β -naftolu	8
3	Oranż metylowy z <i>N,N</i> -dimetyloaniliny	10
4	<i>p</i> -Aminoazobenzen z aniliny	12
V	Syntezy z zastosowaniem związków magnezoorganicznych	
1	Kwas benzoesowy	10
2	Kwas fenylooctowy	10
3	Kwas 1-naftoesowy	10
4	2-Metyloheptan-4-ol	10
5	Trifenylometanol z benzoesanu metylu	12
6	Trifenylometanol z benzofenonu	12
7	1,1-Difenyloten	15