BADANIE ASOCJACJI ALKOHOLI ZA POMOCĄ SPEKTROSKOPII W PODCZERWIENI

Zespół: 1. 2. 3.	Data:
Podpis prowadzącego ćwiczenie:	Uwagi prowadzącego:

Nazwa alkoholu:…….. Masa molowa alkoholu: M =
Masy alkoholu: ..... m_1 = ……, m_2 = ……, m_3 = ……
Objętość kolbki: 25 cm^3, grubość kuwety: 2 cm
Stężenie molowe alkoholu: C_1 = ……, C_2 = ……, C_3 = ……
λ_{OH} = …… (zakres podstawowy), λ_{1OH} = …… (zakres 1-go nadtonu)
λ_{CH} = …… (zakres podstawowy), λ_{1CH} = …… (zakres 1-go nadtonu)

Fragment widma w zakresie pierwszego nadtonu:	
Długość fali, λ_1	absorbancja
1,36	
1,37	
1,38	
1,39	
1,40	
1,41	
1,45	
1,50	
1,55	
1,60	
1,65	
1,67	
1,69	
1,71	
1,73	
1,75	
1,77	
1,79	

Szerokość szczeliny =…..

T_1 =……..^{O}C T_2 =……^{O}C

λ_{1OH} (z wykonanego widma) =

A_{T1M1} = A_{T2M1} =
A_{T1M2} = A_{T2M2} =
A_{T1M3} = A_{T2M3} =

λ_{1CH} (z wykonanego widma) =

A_{T1M1} = A_{T2M1} =
A_{T1M2} = A_{T2M2} =
A_{T1M3} = A_{T2M3} =