

Badanie asocjacji alkoholi za pomocą spektroskopii w podczerwieni – plan ćwiczeń semestr letni 2016/2017.

W poniższej tabeli zestawiono **przybliżone stężenia** roztworów butanolu w CCl_4 oraz zadane temperatury prowadzenia pomiarów. W tabeli należy odnaleźć właściwą datę oraz godzinę pracowni, a następnie wykonać pomiary absorbancji przygotowanych roztworów w podanych temperaturach. Masy butanolu zostaną umieszczone przy stanowisku pomiarowym.

Pon. 8-12, data	27.02	06.03	13.03	27.03	03.04	10.04
Stężenia [mol/dm^3]	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2
Temperatura [$^{\circ}\text{C}$]	15, 25	20, 30	25, 35	15, 25	20, 30	25, 35
Pon. 14-18, data	27.02	06.03	13.03	27.03	03.04	10.04
Stężenia [mol/dm^3]	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2
Temperatura [$^{\circ}\text{C}$]	15, 25	20, 30	25, 35	15, 25	20, 30	25, 35
Wt. 13-17, data	28.02	07.03	14.03	28.03	04.04	11.04
Stężenia [mol/dm^3]	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2
Temperatura [$^{\circ}\text{C}$]	15, 25	20, 30	25, 35	15, 25	20, 30	25, 35
Śr. 8-12, data	22.02	01.03	08.03	22.03	29.03	05.04
Stężenia [mol/dm^3]	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2
Temperatura [$^{\circ}\text{C}$]	15, 25	20, 30	25, 35	15, 25	20, 30	25, 35
Śr. 12-16, data	22.02	01.03	08.03	22.03	29.03	05.04
Stężenia [mol/dm^3]	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2
Temperatura [$^{\circ}\text{C}$]	15, 25	20, 30	25, 35	15, 25	20, 30	25, 35
Pt. 10-14, data	24.02	03.03	10.03	24.03	31.03	07.04
Stężenia [mol/dm^3]	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,05; 0,3; 0,8	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2	0,2; 0,6; 1,2
Temperatura [$^{\circ}\text{C}$]	15, 25	20, 30	25, 35	15, 25	20, 30	25, 35