

## BADANIE KINETYKI REAKCJI MIĘDZY JONAMI $\text{IO}_3^-$ I $\text{I}^-$

Wykonał:	Data:
Podpis prowadzącego ćwiczenie:	Uwagi prowadzącego:

### Protokół

$T/^{\circ}\text{C} = \dots\dots\dots$

Roztwór	V/cm <sup>3</sup>					
	1	2	3	4	5	6
KIO <sub>3</sub>	2,5	5	7,5	2,5	2,5	2,5
Bufor A	27,5	25	22,5	21,1	33,7	-
Bufor B	-	-	-	-	-	27,5
Skrobia	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5
KI	12,5	12,5	12,5	18,9	6,3	12,5
Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	10	10	10	10	10	10
$t_1/s$						
$t_2/s$						

Stężenia roztworów:

KIO<sub>3</sub>/mol·dm<sup>-3</sup>:.....

KI/mol·dm<sup>-3</sup>:.....

Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/mol·dm<sup>-3</sup>:.....

pH buforów:

Bufor A:.....

Bufor B:.....