

calcoli teorici				calcoli reali			
[HCl]	[NaBrO ₃]	[Na ₂ S ₂ O ₃]	[KI]	[NaBrO ₃]	[Na ₂ S ₂ O ₃]	[KI]	[HCl]
0,100	0,040	0,001	0,010	0,040	0,001	0,010	0,100
litri soluzioni				litri soluzioni			
	0,250	0,500	0,250	0,250	0,500	0,250	0,250
MM NaBrO ₃	MM Na ₂ S ₂ O ₃	MM KI		MM NaBrO ₃	MM Na ₂ S ₂ O ₃	MM KI	[HCl] iniziale
150,8919	158,10974	166,0023		150,8919	158,10974	166,0023	1,0
n NaBrO ₃	n Na ₂ S ₂ O ₃	n KI		n NaBrO ₃	n Na ₂ S ₂ O ₃	n KI	mL HCl 1M prelevati
0,01	0,0005	0,0025		0,010000537	0,000500285	0,002500568	25,0
m NaBrO ₃	m Na ₂ S ₂ O ₃	m KI		m reale NaBrO ₃	m reale Na ₂ S ₂ O ₃	m reale KI	
1,5089	0,0791	0,4150		1,509	0,0791	0,4151	

esperimento 1			
[NaBrO ₃]	tempo	[S ₂ O ₃ ⁻]	v01
	0,008	151,8	0,001
[HCl]		150,0	0,001
	0,02	150,7	0,001
[KI]			
		quantità bromato residuo	media
	0,002	0,007667	2,21E-07

esperimento 2			
[NaBrO ₃]	tempo	[S ₂ O ₃ ⁻]	v02
	0,016	73,8	0,001
[HCl]		74,4	0,001
	0,02	74,7	0,001
[KI]			
		quantità bromato residuo	media
	0,002	0,01567	4,49E-07
percentuale avanzamento			
60,83			

esperimento 3			
[NaBrO ₃]	tempo	[S ₂ O ₃ ⁻]	v03
	0,008	42	0,001
[HCl]		41	0,001
	0,04	40,5	0,001
[KI]			
		quantità bromato residuo	media
	0,002	0,007667	8,10E-07
percentuale avanzamento			
80,83			

esperimento 4			
[NaBrO ₃]	tempo	[S ₂ O ₃ ⁻]	v04
	0,008	77,4	0,001
[HCl]		78,6	0,001
	0,02	78,3	0,001
[KI]			
		quantità bromato residuo	media
	0,004	0,007667	4,27E-07
percentuale avanzamento			
80,83			

percentuale avanzamento
80,83

ordini parziali di reazione		
m	n	p
0,94959	1,02266	1,87370

costante di velocità	
k _{1,2,3,4}	k media
34,53782606	33,64731941
35,05690065	deviazione standard
31,64281657	1,51
33,35173438	