

Výsledky studentů – porovnání

Demonstrace závislosti rychlosti chemické reakce na teplotě

	Preexponenciální faktor	Aktivační energie/(kJ mol ⁻¹)
	126,65	22,14
	156,62	22,90
	545,99	25,99
	314,69	24,68
	19,76	17,68
	5272	31,75
	382,64	25,40
	378,83	25,82
	314,69	24,68
	328,16	24,79
Průměr	285 (vyloučena odlehlá hodnota)	24,58

Výpočet molární rozpouštěcí entalpie solí ve vodě

sůl	ΔH_{roz}^0 tabelované/(kJ/mol)	ΔH_{roz}^0 studenti/(kJ/mol)
KNO ₃	34,89	31,95
		32,85
		32,25
		32,48
NaCl	3,88	4,25
CuSO ₄ 5H ₂ O	---	8,35
		12,25
KF	-17,73	-9,7
		-19,86
Na ₂ CO ₃	-23,00	-19,87
		-25,24
Na ₂ CO ₃ 10H ₂ O	78,69	
NH ₄ Cl	14,78	1,18
		15,3
		14,14
NH ₄ F	---	0
K ₂ CO ₃	-27,50	-24,15
Na ₂ S ₂ O ₃ 5H ₂ O	---	27,92
		28,19