

TABLE 5: Apparent Equilibrium Constants of Six Biochemical Reactions at Three Temperatures, pH 6, 7, and 8, and $I = 0.25 \text{ Mol kg}^{-1}$ Calculated Using Data from Table 4

		K'		
		283.15 K	298.15 K	313.15 K
Rx 27	pH 6	0.70×10^3	0.50×10^3	0.37×10^3
	pH 7	3.25×10^3	2.52×10^3	2.01×10^3
	pH 8	2.92×10^3	23.1×10^3	18.8×10^3
Rx 28	pH 6	8.02×10^3	8.16×10^3	8.33×10^3
	pH 7	8.02×10^3	8.16×10^3	8.33×10^3
	pH 8	8.02×10^3	8.16×10^3	8.33×10^3
Rx 29	pH 6	5.08×10^{-6}	1.35×10^{-5}	3.27×10^{-5}
	pH 7	5.08×10^{-5}	1.35×10^{-4}	3.27×10^{-4}
	pH 8	5.08×10^{-4}	1.35×10^{-3}	3.27×10^{-3}
Rx 30	pH 6	1.16×10^6	0.67×10^6	0.41×10^6
	pH 7	3.41×10^6	2.08×10^6	1.33×10^6
	pH 8	25.2×10^6	15.9×10^6	10.5×10^6
Rx 31	pH 6	2.75×10^3	2.56×10^2	2.40×10^2
	pH 7	1.10×10^2	1.08×10^2	1.07×10^2
	pH 8	0.82×10^3	0.83×10^2	0.85×10^2
Rx 32	pH 6	3.63×10^{10}	1.36×10^{11}	4.57×10^{11}
	pH 7	4.20×10^{13}	1.40×10^{14}	4.26×10^{14}
	pH 8	7.70×10^{15}	2.41×10^{16}	6.71×10^{16}

