

## Electronic Supplementary Information.

Table S1.  $[Cu^{2+}]$ -Independence of  $LnDO2A^+$  Dissociation Kinetics<sup>a</sup>.

$k_{obs}, s^{-1}$	$10^3 \times [Cu^{2+}], mol dm^{-3}$				
Ln	1.0	2.0	3.0	4.0	5.0
La	$(3.99 \pm 0.72) \times 10^{-4}$	$(3.85 \pm 0.68) \times 10^{-4}$	$(4.03 \pm 0.89) \times 10^{-4}$	$(3.99 \pm 0.90) \times 10^{-4}$	$(3.98 \pm 0.77) \times 10^{-4}$
Eu	$(2.50 \pm 0.49) \times 10^{-5}$	$(2.44 \pm 0.51) \times 10^{-5}$	$(2.54 \pm 0.59) \times 10^{-5}$	$(2.54 \pm 0.63) \times 10^{-5}$	$(2.58 \pm 0.58) \times 10^{-5}$
Lu	$(4.62 \pm 1.41) \times 10^{-6}$	$(4.38 \pm 1.46) \times 10^{-6}$	$(4.64 \pm 1.43) \times 10^{-6}$	$(4.10 \pm 0.63) \times 10^{-6}$	$(4.53 \pm 0.18) \times 10^{-6}$

<sup>a</sup>pH=4.70 (La), 4.5(Eu/Lu) ;  $[LnDO2A^+] = 5.0 \times 10^{-5} mol dm^{-3}$ ,  $[Acetate] = 5.0 \times 10^{-3} mol dm^{-3}$ , T=25°C,  $\mu=0.1 [LiClO_4]$ .

Table S2. Observed Rate Constants of Effect of Acetate Concentration on  $LnDO2A^+$  Dissociation Kinetics<sup>a</sup>

$k_{obs}, s^{-1} \setminus Ln(III)$	La	Eu	Er	Lu
$10^3 \times [acetate], mol dm^{-3}$	1.0 $(1.96 \pm 0.38) \times 10^{-4}$	$(6.69 \pm 0.53) \times 10^{-6}$	$(4.90 \pm 0.25) \times 10^{-6}$	$(1.57 \pm 0.08) \times 10^{-6}$
	2.0 $(3.25 \pm 0.61) \times 10^{-4}$	$(1.11 \pm 0.04) \times 10^{-5}$	$(5.38 \pm 0.27) \times 10^{-6}$	$(2.37 \pm 0.02) \times 10^{-6}$
	3.0 $(4.22 \pm 0.67) \times 10^{-4}$	$(1.37 \pm 0.11) \times 10^{-5}$	$(7.21 \pm 0.93) \times 10^{-6}$	$(2.68 \pm 0.22) \times 10^{-6}$
	4.0 $(5.58 \pm 1.28) \times 10^{-4}$	$(1.70 \pm 0.12) \times 10^{-5}$	$(7.43 \pm 0.37) \times 10^{-6}$	$(1.94 \pm 0.03) \times 10^{-6}$
	5.0 $(6.40 \pm 1.27) \times 10^{-4}$	$(1.99 \pm 0.05) \times 10^{-5}$	$(8.19 \pm 0.02) \times 10^{-6}$	$(3.18 \pm 0.75) \times 10^{-6}$

<sup>a</sup>pH=4.61,  $[LnDO2A^+] = 5.0 \times 10^{-5} mol dm^{-3}$ ,  $[Acetate] = (1.0-5.0) \times 10^{-3} mol dm^{-3}$ ,  $[Cu^{2+}] = 1 \times 10^{-3} mol dm^{-3}$ , T=25°C,  $\mu=0.1$ .

Table S3. The  $k_{obs} (s^{-1})$  Values of  $LnDO2A^+$  Dissociation Reactions at Various  $[H^+]$ . Temperature Range: 19-41°C.  $[LnDO2A^+] = 5.0 \times 10^{-5} mol dm^{-3}$ ,  $[Cu^{2+}] = 1 \times 10^{-3} mol dm^{-3}$ ,  $[Acetate] = 5 \times 10^{-3} mol dm^{-3}$ ,  $\mu=0.1$ .

$Ln^{3+}$	T°C	1.0	2.0	4.0	8.0	16	24	$10^5 \times [H^+], mol dm^{-3}$
La	19	$(2.16 \pm 0.10) \times 10^{-4}$	$(3.25 \pm 0.16) \times 10^{-4}$	$(4.97 \pm 0.80) \times 10^{-4}$	$(5.92 \pm 0.30) \times 10^{-4}$	$(8.39 \pm 0.80) \times 10^{-4}$	$(1.08 \pm 0.05) \times 10^{-3}$	
	25	$(3.67 \pm 0.50) \times 10^{-4}$	$(6.09 \pm 0.13) \times 10^{-4}$	$(7.99 \pm 0.76) \times 10^{-4}$	$(1.04 \pm 0.14) \times 10^{-3}$	$(1.45 \pm 0.11) \times 10^{-3}$	$(1.80 \pm 0.02) \times 10^{-3}$	
	33	$(6.02 \pm 0.42) \times 10^{-4}$	$(9.74 \pm 0.49) \times 10^{-4}$	$(1.32 \pm 0.07) \times 10^{-3}$	$(1.92 \pm 0.10) \times 10^{-3}$	$(2.38 \pm 0.20) \times 10^{-3}$	$(2.98 \pm 0.15) \times 10^{-3}$	
	41	$(1.15 \pm 0.02) \times 10^{-3}$	$(1.68 \pm 0.08) \times 10^{-3}$	$(2.42 \pm 0.01) \times 10^{-3}$	$(3.25 \pm 0.16) \times 10^{-3}$	$(4.21 \pm 0.04) \times 10^{-3}$	$(4.93 \pm 0.25) \times 10^{-3}$	
Pr	19	$(1.85 \pm 0.35) \times 10^{-5}$	$(3.34 \pm 0.17) \times 10^{-5}$	$(4.30 \pm 0.64) \times 10^{-5}$	$(6.53 \pm 0.33) \times 10^{-5}$	$(8.41 \pm 1.12) \times 10^{-5}$	$(1.14 \pm 0.06) \times 10^{-4}$	
	25	$(3.38 \pm 0.35) \times 10^{-5}$	$(5.42 \pm 0.32) \times 10^{-5}$	$(7.67 \pm 0.13) \times 10^{-5}$	$(1.08 \pm 0.02) \times 10^{-4}$	$(1.47 \pm 0.09) \times 10^{-4}$	$(1.72 \pm 0.22) \times 10^{-4}$	

	33	$(5.92 \pm 1.73) \times 10^{-5}$	$(7.65 \pm 0.38) \times 10^{-5}$	$(1.26 \pm 0.23) \times 10^{-4}$	$(1.54 \pm 0.08) \times 10^{-4}$	$(2.26 \pm 0.28) \times 10^{-4}$	$(2.44 \pm 0.12) \times 10^{-4}$
	41	$(1.13 \pm 0.09) \times 10^{-4}$	$(1.50 \pm 0.07) \times 10^{-4}$	$(2.36 \pm 0.14) \times 10^{-4}$	$(2.88 \pm 0.14) \times 10^{-4}$	$(4.04 \pm 0.06) \times 10^{-4}$	$(4.76 \pm 0.24) \times 10^{-4}$
Eu	19	$(3.42 \pm 0.17) \times 10^{-6}$	$(7.75 \pm 0.18) \times 10^{-6}$	$(1.17 \pm 0.06) \times 10^{-5}$	$(1.78 \pm 0.06) \times 10^{-5}$	$(2.41 \pm 0.01) \times 10^{-5}$	$(3.29 \pm 0.37) \times 10^{-5}$
	25	$(1.19 \pm 0.43) \times 10^{-5}$	$(2.07 \pm 0.65) \times 10^{-5}$	$(2.92 \pm 1.02) \times 10^{-5}$	$(4.27 \pm 1.71) \times 10^{-5}$	$(5.86 \pm 1.63) \times 10^{-5}$	$(7.38 \pm 1.44) \times 10^{-5}$
	33	$(1.55 \pm 0.08) \times 10^{-5}$	$(3.11 \pm 0.58) \times 10^{-5}$	$(4.08 \pm 0.20) \times 10^{-5}$	$(6.46 \pm 0.28) \times 10^{-5}$	$(8.61 \pm 0.43) \times 10^{-5}$	$(1.15 \pm 0.14) \times 10^{-4}$
	41	$(3.11 \pm 0.16) \times 10^{-5}$	$(5.91 \pm 1.04) \times 10^{-5}$	$(7.61 \pm 0.38) \times 10^{-5}$	$(1.27 \pm 0.30) \times 10^{-4}$	$(1.66 \pm 0.07) \times 10^{-4}$	$(2.18 \pm 0.57) \times 10^{-4}$
Er	19	$(2.92 \pm 0.15) \times 10^{-6}$	$(4.46 \pm 0.98) \times 10^{-6}$	$(8.81 \pm 0.44) \times 10^{-6}$	$(1.42 \pm 0.10) \times 10^{-5}$	$(2.41 \pm 0.12) \times 10^{-5}$	$(3.21 \pm 0.18) \times 10^{-5}$
	25	$(5.68 \pm 2.06) \times 10^{-6}$	$(7.83 \pm 2.98) \times 10^{-6}$	$(1.49 \pm 0.02) \times 10^{-5}$	$(2.35 \pm 0.25) \times 10^{-5}$	$(3.86 \pm 0.54) \times 10^{-5}$	$(5.30 \pm 0.74) \times 10^{-5}$
	33	$(1.05 \pm 0.28) \times 10^{-5}$	$(1.64 \pm 0.30) \times 10^{-5}$	$(2.96 \pm 0.47) \times 10^{-5}$	$(4.78 \pm 0.95) \times 10^{-5}$	$(7.58 \pm 1.85) \times 10^{-5}$	$(9.71 \pm 2.38) \times 10^{-5}$
	41	$(2.12 \pm 0.11) \times 10^{-5}$	$(3.98 \pm 0.04) \times 10^{-5}$	$(8.13 \pm 0.41) \times 10^{-5}$	$(1.27 \pm 0.14) \times 10^{-4}$	$(1.81 \pm 0.09) \times 10^{-4}$	$(2.55 \pm 0.36) \times 10^{-4}$
Lu	25	$1.13 \times 10^{-6}$	$1.95 \times 10^{-6}$	$3.27 \times 10^{-6}$	$5.58 \times 10^{-6}$	$8.98 \times 10^{-6}$	$1.20 \times 10^{-5}$

Table S4. The  $k_{\text{obs}}$  ( $\text{s}^{-1}$ ) Values of LnDO2A Dissociation Reactions at Various  $[\text{H}^+]$ . pH Range: 1.75~2.65; Temperature Range: 19~41°C.  $[\text{LnDO2A}^+] = 5.0 \times 10^{-4} \text{ mol dm}^{-3}$ . [cresol red] =  $4.17 \times 10^{-5} \text{ mol dm}^{-3}$ ,  $\text{LiClO}_4(\mu=0.1)$ .

		$[\text{H}^+], \text{mol dm}^{-3}$				
Ln	T°C	0.002884	0.005769	0.0115	0.0231	0.0346
La	25	$(6.89 \pm 0.63) \times 10^{-3}$	$(1.35 \pm 0.05) \times 10^{-2}$	$(3.09 \pm 0.18) \times 10^{-2}$	$(4.87 \pm 0.39) \times 10^{-2}$	$(1.77 \pm 0.25) \times 10^{-1}$
Pr	19	$(7.77 \pm 1.65) \times 10^{-4}$	$(1.27 \pm 0.11) \times 10^{-3}$	$(2.89 \pm 0.61) \times 10^{-3}$	$(5.37 \pm 0.42) \times 10^{-3}$	
	25	$(1.16 \pm 0.14) \times 10^{-3}$	$(2.20 \pm 0.15) \times 10^{-3}$	$(3.96 \pm 0.17) \times 10^{-3}$	$(8.53 \pm 1.26) \times 10^{-3}$	
	33	$(1.66 \pm 0.35) \times 10^{-3}$	$(3.24 \pm 1.04) \times 10^{-3}$	$(6.09 \pm 0.34) \times 10^{-3}$	$(2.25 \pm 0.29) \times 10^{-2}$	
	41	$(2.31 \pm 0.56) \times 10^{-3}$	$(5.44 \pm 0.70) \times 10^{-3}$	$(1.28 \pm 0.14) \times 10^{-2}$	$(2.27 \pm 0.29) \times 10^{-2}$	
Eu	19	$(2.32 \pm 0.06) \times 10^{-4}$	$(4.60 \pm 0.61) \times 10^{-4}$	$(8.80 \pm 1.48) \times 10^{-4}$	$(3.01 \pm 1.01) \times 10^{-3}$	
	25	$(4.37 \pm 0.31) \times 10^{-4}$	$(1.05 \pm 0.10) \times 10^{-3}$	$(2.10 \pm 0.27) \times 10^{-3}$	$(4.51 \pm 0.49) \times 10^{-3}$	
	33	$(7.45 \pm 0.88) \times 10^{-4}$	$(1.71 \pm 0.26) \times 10^{-3}$	$(3.84 \pm 0.68) \times 10^{-3}$	$(7.17 \pm 1.86) \times 10^{-3}$	
	41	$(1.40 \pm 0.03) \times 10^{-3}$	$(3.33 \pm 0.37) \times 10^{-3}$	$(7.05 \pm 1.68) \times 10^{-3}$	$(1.49 \pm 0.40) \times 10^{-2}$	
Er	19	$(5.72 \pm 5.03) \times 10^{-4}$	$(1.20 \pm 1.27) \times 10^{-3}$	$(1.79 \pm 1.79) \times 10^{-3}$	$(2.44 \pm 1.79) \times 10^{-3}$	
	25	$(9.80 \pm 0.49) \times 10^{-4}$	$(2.32 \pm 0.81) \times 10^{-3}$	$(3.13 \pm 0.80) \times 10^{-3}$	$(5.38 \pm 0.45) \times 10^{-3}$	
	33	$(1.59 \pm 0.56) \times 10^{-3}$	$(3.43 \pm 2.10) \times 10^{-3}$	$(6.83 \pm 2.60) \times 10^{-3}$	$(1.31 \pm 0.08) \times 10^{-2}$	
	41	$(3.17 \pm 0.06) \times 10^{-3}$	$(8.68 \pm 0.87) \times 10^{-3}$	$(1.44 \pm 0.31) \times 10^{-2}$	$(2.53 \pm 0.51) \times 10^{-2}$	
Lu	19	$(6.36 \pm 2.32) \times 10^{-5}$	$(1.23 \pm 0.26) \times 10^{-4}$	$(2.13 \pm 0.14) \times 10^{-4}$	$(3.43 \pm 0.27) \times 10^{-4}$	
	25	$(1.09 \pm 0.05) \times 10^{-4}$	$(1.92 \pm 0.04) \times 10^{-4}$	$(3.31 \pm 0.13) \times 10^{-4}$	$(4.90 \pm 0.69) \times 10^{-4}$	
	33	$(2.05 \pm 0.17) \times 10^{-4}$	$(4.11 \pm 0.05) \times 10^{-4}$	$(8.98 \pm 1.25) \times 10^{-4}$	$(2.04 \pm 0.24) \times 10^{-3}$	
	41	$(4.10 \pm 0.75) \times 10^{-4}$	$(8.38 \pm 0.16) \times 10^{-4}$	$(1.67 \pm 0.34) \times 10^{-3}$	$(3.73 \pm 0.29) \times 10^{-3}$	