

No.	Compound name	Reaction equation	pH	Rate constant (L mol <sup>-1</sup> s <sup>-1</sup> )
453	Thallium(I) Ion	e <sub>aq</sub> <sup>-</sup> + Tl <sup>+</sup> → Tl		2.0 × 10 <sup>10</sup>
		6.1	5.4 × 10 <sup>10</sup>	p.r.; D.k.; <i>k</i> also detd. at 6.4 kbar (6.4 × 10 <sup>8</sup> N/m <sup>2</sup> ); counterion SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> .
		6.1	2.8 × 10 <sup>10</sup>	p.r.; D.k. at 650 nm; addn. of 0.1 - 0.3 mol/dm <sup>3</sup> ethanol gave <i>k</i> = (3.0 to 3.7) × 10 <sup>10</sup> det.
		8.5	4.0 × 10 <sup>10</sup>	p.r.; D.k.; counterion SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> ; <i>I</i> = 10 <sup>-3</sup> , <i>k</i> <sub>obs</sub> = 3.7 × 10 <sup>10</sup> , <i>k</i> cor. for <i>I</i> .
		7	3.0 × 10 <sup>10</sup>	p.r.; D.k.