

	Element	Oxidation Reaction	
<p>React vigorously with cold H<sub>2</sub>O to form H<sub>2</sub></p> <p>↓</p> <p>React with steam to form H<sub>2</sub></p> <p>↓</p> <p>React with simple acids to form H<sub>2</sub></p> <p>↓</p> <p>Will not dissolve in simple acids</p> <p>↓</p>	Lithium	Li → Li <sup>+</sup> + e <sup>-</sup>	<p>↑</p> <p>Increasing ease of oxidation</p>
	Potassium	K → K <sup>+</sup> + e <sup>-</sup>	
	Barium	Ba → Ba <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Calcium	Ca → Ca <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Sodium	Na → Na <sup>+</sup> + e <sup>-</sup>	
	Magnesium	Mg → Mg <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Aluminum	Al → Al <sup>3+</sup> + 3e <sup>-</sup>	
	Manganese	Mn → Mn <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Zinc	Zn → Zn <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Chromium	Cr → Cr <sup>3+</sup> + 3e <sup>-</sup>	
	Iron	Fe → Fe <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Cadmium	Cd → Cd <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Cobalt	Co → Co <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Nickel	Ni → Ni <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Tin	Sn → Sn <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Lead	Pb → Pb <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Hydrogen	H <sub>2</sub> → 2H <sup>+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Copper	Cu → Cu <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>	
	Silver	Ag → Ag <sup>+</sup> + e <sup>-</sup>	
Mercury	Hg → Hg <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>		
Platinum	Pt → Pt <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup>		
Gold	Au → Au <sup>+</sup> + e <sup>-</sup>		