

ELETTRONEGATIVITÀ

	con H	con O	con H e O
<b>nonmetalli</b>	<p><b>IDRACIDI</b> <math>H^{\delta+}</math> <i>m.ox</i></p> <p>HCl acido cloridrico <b>-1</b></p> <p>H<sub>2</sub>S acido solfidrico <b>-2</b></p>	<p><b>OSSIDI ACIDI (anidridi)</b> <i>m.ox</i></p> <p>Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub> anidride PERclorICA <b>+7</b></p> <p>Cl<sub>2</sub>O<sub>5</sub> anidride clorICA <b>+5</b></p> <p>Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub> anidride clorOSA <b>+3</b></p> <p>Cl<sub>2</sub>O anidride IPOclorOSA <b>+1</b></p> <p>SO<sub>3</sub> anidride solforICA <b>+6</b></p> <p>SO<sub>2</sub> anidride solforOSA <b>+4</b></p> <p>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> anidride nitrICA <b>+5</b></p> <p>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> anidride nitrOSA <b>+3</b></p> <p>CO<sub>2</sub> anidride carbonICA <b>+4</b></p> <p>CO anidride carbonIOSA <b>+2</b></p>	<p><b>OSSIACIDI</b> <i>m.ox</i></p> <p>HClO<sub>4</sub> acido PERclorICO <b>+7</b></p> <p>HClO<sub>3</sub> acido clorICO <b>+5</b></p> <p>HClO<sub>2</sub> acido clorOSO <b>+3</b></p> <p>HClO acido IPOclorOSO <b>+1</b></p> <p>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> acido solforICO <b>+6</b></p> <p>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> acido solforOSO <b>+4</b></p> <p>HNO<sub>3</sub> acido nitrICO <b>+5</b></p> <p>HNO<sub>2</sub> acido nitrOSO <b>+3</b></p> <p>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> acido carbonICO <b>+4</b></p> <p>H<sub>2</sub>CO<sub>2</sub> acido carbonIOSO <b>+2</b></p>
<b>metalli</b>	<p><b>IDRURI</b> <math>H^{\delta-}</math> <i>m.ox</i></p> <p>SnH<sub>4</sub> idruro stannICO <b>+4</b></p> <p>SnH<sub>2</sub> idruro stannOSO <b>+2</b></p> <p>AlH<sub>3</sub> idruro di alluminio <b>+3</b></p> <p>CaH<sub>2</sub> idruro di calcio <b>+2</b></p> <p>NaH idruro di sodio <b>+1</b></p>	<p><b>OSSIDI BASICI</b> <i>m.ox</i></p> <p>SnO<sub>2</sub> ossido stannICO <b>+4</b></p> <p>SnO ossido stannOSO <b>+2</b></p> <p>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ossido di alluminio <b>+3</b></p> <p>CaO ossido di calcio <b>+2</b></p> <p>Na<sub>2</sub>O ossido di sodio <b>+1</b></p>	<p><b>IDROSSIDI</b> <i>m.ox</i></p> <p>Sn(OH)<sub>4</sub> idrossido stannICO <b>+4</b></p> <p>Sn(OH)<sub>2</sub> idrossido stannOSO <b>+2</b></p> <p>Al(OH)<sub>3</sub> idrossido di alluminio <b>+3</b></p> <p>Ca(OH)<sub>2</sub> idrossido di calcio <b>+2</b></p> <p>NaOH idrossido di sodio <b>+1</b></p>

VII  
VI  
V  
IV  
III  
II  
I

GRUPPI DELLA TAVOLA PERIODICA