

ELETTRONEGATIVITÀ

O	IDRACIDI $H^{\delta+}$ m.ox	OSSIDI ACIDI (anidridi)	m.ox	OSSIACIDI	m.ox
	HCl acido cloridrico -1	Cl ₂ O ₇ anidride PERclorICA +7		HClO ₄ acido PERclorICO +7	
	H ₂ S acido solfidrico -2	Cl ₂ O ₅ anidride clorICA +5		HClO ₃ acido clorICO +5	
		Cl ₂ O ₃ anidride clorOSA +3		HClO ₂ acido clorOSO +3	
		Cl ₂ O anidride IPOclorOSA +1		HClO acido IPOclorOSO +1	
		SO ₃ anidride solforICA +6		H ₂ SO ₄ acido solforICO +6	
		SO ₂ anidride solforOSA +4		H ₂ SO ₃ acido solforOSO +4	
		N ₂ O ₅ anidride nitrica +5		HNO ₃ acido nitrica +5	
		N ₂ O ₃ anidride nitroSO +3		HNO ₂ acido nitroSO +3	
		CO ₂ anidride carbonICA +4		H ₂ CO ₃ acido carbonICO +4	
		CO anidride carboniOSA +2		H ₂ CO ₂ acido carboniOSO +2	
H	IDRURI $H^{\delta-}$ m.ox	OSSIDI BASICI	m.ox	IDROSSIDI	m.ox
	SnH ₄ idruro stannICO +4	SnO ₂ ossido stannICO +4		Sn(OH) ₄ idrossido stannICO +4	
	SnH ₂ idruro stannOSO +2	SnO ossido stannOSO +2		Sn(OH) ₂ idrossido stannOSO +2	
	AlH ₃ idruro di alluminio +3	Al ₂ O ₃ ossido di alluminio +3		Al(OH) ₃ idrossido di alluminio +3	
	CaH ₂ idruro di calcio +2	CaO ossido di calcio +2		Ca(OH) ₂ idrossido di calcio +2	
	NaH idruro di sodio +1	Na ₂ O ossido di sodio +1		NaOH idrossido di sodio +1	

Gruppi / elementi tavola periodica