

Numeri di ossidazione degli elementi chimici più comuni, riferiti all'ossigeno e all'idrogeno.

I numeri di ossidazione indicano il numero di elettroni che l'elemento è in grado di acquistare o di cedere o di mettere a comune con altri elementi. Il numero di ossidazione positivo sta ad indicare che l'elemento in questione è meno elettronegativo dell'elemento preso come riferimento, quando è negativo sta ad indicare che l'elemento in questione è più elettronegativo rispetto a quello di riferimento.

Elemento	Simbolo	Numero di ossidazione rispetto all'ossigeno	Numero di ossidazione rispetto all'idrogeno
Idrogeno	H	+1	0
Litio	Li	+1	+1
Sodio	Na	+1	+1
Potassio	K	+1	+1
Berillio	Be	+2	+2
Magnesio	Mg	+2	+2
Calcio	Ca	+2	+2
Stronzio	Sr	+2	+2
Bario	Ba	+2	+2
Boro	B	+3	+3
Alluminio	Al	+3	
Carbonio	C	+2, +4	-4
Silicio	Si	+4	
Stagno	Sn	+2, +4	
Piombo	Pb	+2, +4	
Azoto (Nitrium)	N	+1, +2, <u>+3</u> , +4, <u>+5</u>	-2, <u>-3</u>
Fosforo	P	+3, +5	-3
Arsenico	As	+3, +5	-3
Antimonio	Sb	+3, +5	-3
Bismuto	Bi	+3	
Ossigeno	O	0	-2
Zolfo	S	+2, +4, +6	-2
Fluoro	F	-1	-1
Cloro	Cl	+1, +3, +5, +7	-1
Bromo	Br	+1, +3, +5	-1
Iodio	I	+1, +3, +5, +7	-1
Cromo	Cr	+2, +3, +6	
Manganese	Mn	+2, +4, +6, +7	
Ferro	Fe	+2, +3	
Cobalto	Co	+2, +3	
Nichel	Ni	+2, +3	
Rame	Cu	+1, +2	
Argento	Ag	+1	
Zinco	Zn	+2	
Cadmio	Cd	+2	
Mercurio	Hg	+1, +2	

N. B. Il numero di ossidazione di un elemento rispetto a se stesso è zero perché atomi uguali hanno uguale elettronegatività.

Numeri di ossidazione degli elementi chimici più comuni, riferiti all'ossigeno e all'idrogeno.

I numeri di ossidazione indicano il numero di elettroni che l'elemento è in grado di acquistare o di cedere o di mettere a comune con altri elementi. Il numero di ossidazione positivo sta ad indicare che l'elemento in questione è meno elettronegativo dell'elemento preso come riferimento, quando è negativo sta ad indicare che l'elemento in questione è più elettronegativo rispetto a quello di riferimento.

Elemento	Simbolo	Numero di ossidazione rispetto all'ossigeno	Numero di ossidazione rispetto all'idrogeno
Alluminio	Al	+3	
Antimonio	Sb	+3, +5	-3
Argento	Ag	+1	
Arsenico	As	+3, +5	-3
Azoto (Nitrium)	N	+1, +2, <u>+3</u> , +4, <u>+5</u>	-2, <u>-3</u>
Bario	Ba	+2	+2
Berillio	Be	+2	+2
Bismuto	Bi	+3	
Boro	B	+3	+3
Bromo	Br	+1, +3, +5	-1
Cadmio	Cd	+2	
Calcio	Ca	+2	+2
Carbonio	C	+2, +4	-4
Cloro	Cl	+1, +3, +5, +7	-1
Cobalto	Co	+2, +3	
Cromo	Cr	+2, +3, +6	
Ferro	Fe	+2, +3	
Fluoro	F	-1	-1
Fosforo	P	+3, +5	-3
Idrogeno	H	+1	0
Iodio	I	+1, +3, +5, +7	-1
Litio	Li	+1	+1
Magnesio	Mg	+2	+2
Manganese	Mn	+2, +4, +6, +7	
Mercurio	Hg	+1, +2	
Nichel	Ni	+2, +3	
Ossigeno	O	0	-2
Piombo	Pb	+2, +4	
Potassio	K	+1	+1
Rame	Cu	+1, +2	
Silicio	Si	+4	
Sodio	Na	+1	+1
Stagno	Sn	+2, +4	
Stronzio	Sr	+2	+2
Zinco	Zn	+2	
Zolfo	S	+2, +4, +6	-2

N. B. Il numero di ossidazione di un elemento rispetto a se stesso è zero perché atomi uguali hanno uguale elettronegatività.