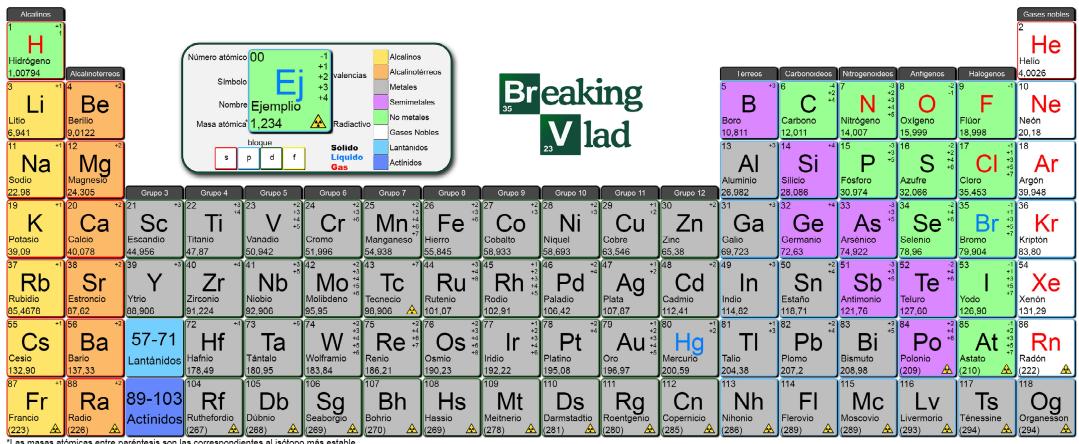
Ta bla p Er iódica de lOs eleme N tos



*Las masas atómicas entre paréntesis son las correspondientes al isótopo más estable.

Fuente: Periodic Table - Royal Society of Chemistry (2017). Recuperado de http://www.rsc.org/periodic-table



La La	⁵⁸ Ce +3	⁵⁹ Pr	Nd	⁶¹ Pm	⁶² Sm ⁺²	Eu +3	Gd *3	⁶⁵ Tb ⁺³	by by	Ho +3	Er	69 Tm $^{\frac{+2}{+3}}$	70 Yb $^{^{+2}_{+3}}$	Lu +3
Lantano	Cerio	Praseodimio	Neodimio	Prometio	Samario	Europio	Gadolinio	Terbio	Disprosio	Holmio	Erbio	Tulio	Iterbio	Lutecio
138,91	140,12	140,91	144,24	(145) 📤	150,36	151,96	157,25	158,93	162,50	164,93	167,26	169,83	173,05	174,97
89 +3	90 +4	91 +4	92 +3	93 +3	94 +3	95 +3	96 +3	97 +3	98 +3	99 +3	100 +3	101 +3	102 +2	103 +3
Actinio Actinio	Th	Pa ຶ	U +5 +6	Np +5	Pu	Am [‡]	Cm	Bkຶ	Cf T	Es	Fm	Md	No	Lr
Actinio Actinio	Torio	Protactinio	Uranio	Neptunio	Plutonio	Americio	Curio	Berkelio	Californio	Einstenio	Fermio	Mendelevio	Nobelio	Laurencio
(227) 🚣	232,038 🛕	231,036 🛕	238,029 🛕	(237) 🛕	(244) 🛕	(243) 🛕	(247)	(247) 🛕	(251) 🛕	(252) 🛕	(257) 🛕	(258)	(259) 🛕	(262)