

SIGUIENDO EL MODELO RELLENA LOS HUECOS

<b>El nº atómico es Z = 20:</b> Tiene 20 protones ( $p^+$ ) en el núcleo.	<b>El nº másico es A = 48:</b> La suma de protones y neutrones es 48. $Nº\ neutrones = A - Z = 48 - 20 = 28$	<b>El valor de su carga es +2:</b> Al ser positiva, es un catión. Tiene 2 electrones menos que protones.						
$^{48}_{20} Ca^{2+}$	Nombre del elemento <b>Calcio</b>	Nº atómico <b>20</b>	Nº protones <b>(p<sup>+</sup>)</b> <b>20</b>	Nº másico <b>(A)</b> <b>48</b>	Nº neutrones <b>(n)</b> <b>28</b>	Carga <b>(q)</b> <b>+2</b>	Tipo de ion <b>Catión</b>	Nº electrones <b>(e<sup>-</sup>)</b> <b>18</b>
$^6_3 Li^{2-}$	Nombre del elemento <input type="text"/>	Nº atómico <input type="text"/>	Nº protones <input type="text"/>	Nº másico <input type="text"/>	Nº neutrones <input type="text"/>	Carga <input type="text"/>	Tipo de ion <input type="text"/>	Nº electrones <input type="text"/>
$^{26}_{12} Mg^{2+}$	Nombre del elemento <input type="text"/>	Nº atómico <input type="text"/>	Nº protones <input type="text"/>	Nº másico <input type="text"/>	Nº neutrones <input type="text"/>	Carga <input type="text"/>	Tipo de ion <input type="text"/>	Nº electrones <input type="text"/>
$^{34}_8 S^{2-}$	Nombre del elemento <input type="text"/>	Nº atómico <input type="text"/>	Nº protones <input type="text"/>	Nº másico <input type="text"/>	Nº neutrones <input type="text"/>	Carga <input type="text"/>	Tipo de ion <input type="text"/>	Nº electrones <input type="text"/>
$^{19}_9 F^{1--}$	Nombre del elemento <input type="text"/>	Nº atómico <input type="text"/>	Nº protones <input type="text"/>	Nº másico <input type="text"/>	Nº neutrones <input type="text"/>	Carga <input type="text"/>	Tipo de ion <input type="text"/>	Nº electrones <input type="text"/>