

Nombre:

Curso:

Fecha:

1. Recuerda el significado de los números atómico y másico, así como de la carga, y deduce cuántos protones, neutrones y electrones poseen los átomos que se indican a continuación:

	Nombre del elemento	Nº atómico (Z)	Nº másico (A)	Nº protones (p <sup>+</sup> )	Nº neutrones (n)	Nº electrones (e <sup>-</sup> )
<sup>26</sup> <sub>12</sub> Mg	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<sup>68</sup> <sub>30</sub> Zn	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<sup>50</sup> <sub>22</sub> Ti	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<sup>199</sup> <sub>79</sub> Au	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

2. Completa, para cada uno de estos iones, los datos que aparecen en la tabla. No olvides indicar en cada caso el tipo de ion de que se trata:

	Nombre del elemento	Nº atómico (Z)	Nº protones (p <sup>+</sup> )	Carga (q)	Tipo de ion	Nº electrones (e <sup>-</sup> )
<sup>82</sup> <sub>34</sub> Se <sup>2-</sup>						
<sup>39</sup> <sub>19</sub> K <sup>+</sup>						
<sup>131</sup> <sub>53</sub> I <sup>-</sup>						
<sup>56</sup> <sub>26</sub> Fe <sup>3+</sup>						

3. Como en los casos anteriores, completa la tabla con los datos que faltan:

	Nombre del elemento	Nº atómico (Z)	Nº másico (A)	Nº protones (p <sup>+</sup> )	Nº neutrones (n)	Carga (q)	Tipo de ion	Nº electrones (e <sup>-</sup> )
<sup>27</sup> <sub>13</sub> Al <sup>3+</sup>								
<sup>58</sup> <sub>27</sub> Co <sup>2+</sup>								
<sup>35</sup> <sub>17</sub> Cl <sup>-</sup>								
<sup>75</sup> <sub>33</sub> As <sup>3-</sup>								