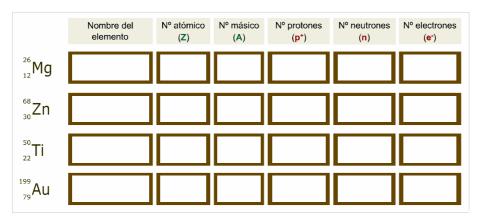
## La estructura de la materia

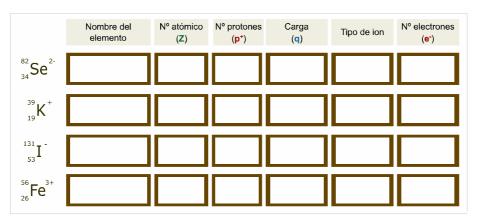
Número atómico, número másico y carga

## Número atómico, número másico y carga. Actividades.

**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:



**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:



**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+)	Nº neutrones (n)	Carga ( <b>q</b> )	Tipo de ion	Nº electrones (e-)
<sup>27</sup> AI <sup>3+</sup>								
<sup>58</sup> <sub>27</sub> Co <sup>2+</sup>								
35 <sub>17</sub> Cl								
<sup>75</sup> <sub>33</sub> As <sup>3-</sup>								