

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 ⁺)	Nº neutrones (n)	Nº electrones (e ⁻)
$^{26}_{12}\text{Mg}$						
$^{68}_{30}\text{Zn}$						
$^{50}_{22}\text{Ti}$						
$^{199}_{79}\text{Au}$						

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^+)	Carga (q)	Tipo de ion	Nº electrones (e^-)
$^{82}_{34} \text{Se}^{2-}$						
$^{39}_{19} \text{K}^+$						
$^{131}_{53} \text{I}^-$						
$^{56}_{26} \text{Fe}^{3+}$						

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 (q)	Tipo de ion	Nº electrones (e^-)
$^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$								
$^{58}_{27}\text{Co}^{2+}$								
$^{35}_{17}\text{Cl}^-$								
$^{75}_{33}\text{As}^{3-}$								