

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:

	Nombre del elemento	Nº atómico (Z)	Nº másico (A)	Nº protones (p ⁺)	Nº neutrones (n)	Nº electrones (e ⁻)
²⁶ ₁₂ Mg						
⁶⁸ ₃₀ Zn						
⁵⁰ ₂₂ Ti						
¹⁹⁹ ₇₉ 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 Se ²⁻						
³⁹ ₁₉ K ⁺						
¹³¹ ₅₃ I ⁻						
⁵⁶ ₂₆ 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 Al ³⁺								
⁵⁸ ₂₇ Co ²⁺								
³⁵ ₁₇ Cl ⁻								
⁷⁵ ₃₃ As ³⁻								