

NOMBRE Y CURSO:



1* Ordena las siguientes fichas y piensa en que criterios utilizaste para establecer dicho orden.

Carbono 6	Argón 18	Plata 47	Arsénico 33	Azufre 16	Radón 86	Calcio 20	Telurio 52



2* Con ayuda de la tabla periódica, completa la información requerida de cada elemento.

Elemento: _____ Símbolo: _____ Número atómico (z): _____ Número másico (A): _____ Grupo y periodo: _____ Naturaleza química: _____	Elemento: _____ Símbolo: _____ Número atómico (z): _____ Número másico (A): _____ Grupo y periodo: _____ Naturaleza química: _____	Elemento: _____ Símbolo: _____ Número atómico (z): _____ Número másico (A): _____ Grupo y periodo: _____ Naturaleza química: _____
Elemento: _____ Símbolo: _____ Número atómico (z): _____ Número másico (A): _____ Grupo y periodo: _____ Naturaleza química: _____	Elemento: _____ Símbolo: _____ Número atómico (z): _____ Número másico (A): _____ Grupo y periodo: _____ Naturaleza química: _____	Elemento: _____ Símbolo: _____ Número atómico (z): _____ Número másico (A): _____ Grupo y periodo: _____ Naturaleza química: _____

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

The periodic table shows elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og). It includes Lanthanides and Actinides at the bottom. Elements are color-coded by groups: Gases nobles (blue), Halógenos (green), Metales alcalinos (orange), Metales alcalinotérreos (yellow), Metales de transición (purple), Metales (pink), No metales (light green), Metaloides (light blue), and Actinoides (dark blue).

<https://www.udt.cl/wp-content/uploads/tabla-periodica2.png>