

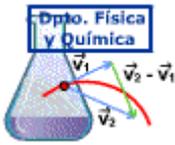
**Nombres y símbolos de los elementos  
que hay que conocer (4.º ESO)**

**IES La Magdalena.  
Avilés. Asturias**

**H: Hidrógeno**

Alcalinos		Alcalinotérreos		Metales de transición		Grupo del B		Grupo del C		Pnictógenos		Calcógenos		Halógenos		Gases nobles	
<b>Li</b>	Litio	<b>Be</b>	Berilio	<b>Cr</b>	Cromo	<b>B</b>	Boro	<b>C</b>	Carbono	<b>N</b>	Nitrógeno	<b>O</b>	Oxígeno	<b>F</b>	Flúor	<b>He</b>	Helio
<b>Na</b>	Sodio	<b>Mg</b>	Magnesio	<b>W</b>	Wolframio	<b>Al</b>	Aluminio	<b>Si</b>	Silicio	<b>P</b>	Fósforo	<b>S</b>	Azufre	<b>Cl</b>	Cloro	<b>Ne</b>	Neón
<b>K</b>	Potasio	<b>Ca</b>	Calcio	<b>Mn</b>	Manganeso	<b>Ga</b>	Galio	<b>Ge</b>	Germanio	<b>As</b>	Arsénico	<b>Se</b>	Selenio	<b>Br</b>	Bromo	<b>Ar</b>	Argón
<b>Rb</b>	Rubidio	<b>Sr</b>	Estroncio	<b>Fe</b>	Hierro	<b>In</b>	Indio	<b>Sn</b>	Estaño	<b>Sb</b>	Antimonio	<b>Te</b>	Teluro	<b>I</b>	Yodo	<b>Kr</b>	Kriptón
<b>Cs</b>	Cesio	<b>Ba</b>	Bario	<b>Co</b>	Cobalto	<b>Tl</b>	Talio	<b>Pb</b>	Plomo	<b>Bi</b>	Bismuto	<b>Po</b>	Polonio	<b>At</b>	Astato	<b>Xe</b>	Xenón
<b>Fr</b>	Francio	<b>Ra</b>	Radio	<b>Ni</b>	Níquel											<b>Rn</b>	Radón
				<b>Pt</b>	Platino												
				<b>Cu</b>	Cobre												
				<b>Ag</b>	Plata												
				<b>Au</b>	Oro												
				<b>Zn</b>	Zinc, cinc												
				<b>Hg</b>	Mercurio												

<b>La</b>	Lantano	<b>Ac</b>	Actinio
-----------	---------	-----------	---------



Elementos y aplicaciones  
(Ampliación)

IES La Magdalena.  
Avilés. Asturias

H: Hidrógeno

Grupo	Símbolo	Nombre	Notas
Alcalinos	Li	Litio	Baterías para coches, móviles u ordenadores.
	Na	Sodio	Nombre latino: <b>Natrium</b> . Aleaciones. Lámparas.
	K	Potasio	Nombre latino: <b>Kalium</b> . Células fotoeléctricas.
	Rb	Rubidio	Fabricación del vidrio y cerámica.
	Cs	Cesio	<sup>137</sup> Cs, usado en radioterapia.
	Fr	Francio	Radiactivo. Vida corta (21 min).
Alcalinotérreos	Be	Berilio	Moderador en reactores nucleares.
	Mg	Magnesio	Metalurgia, catalizadores.
	Ca	Calcio	Metalurgia.
	Sr	Estroncio	Pirotecnia (color rojo).
	Ba	Bario	Pinturas, colorantes (color blanco).
	Ra	Radio	Radiactivo. Radioterapia, pinturas fluorescentes.
Grupo del B	B	Boro	Metalurgia. Elevada resistencia a altas temperaturas.
	Al	Aluminio	Múltiples aplicaciones como metal.
	Ga	Galio	Semiconductor. Uso en electrónica.
	In	Indio	Semiconductor. Uso en electrónica
	Tl	Talio	Uso en electrónica.
Grupo del C	C	Carbono	Múltiples usos. Nanotubos.
	Si	Silicio	Chips, células fotovoltaicas.
	Ge	Germanio	Semiconductor. Uso en electrónica.
	Sn	Estaño	Nombre latino: <b>Stannum</b> . Múltiples aplicaciones como metal.
	Pb	Plomo	Nombre latino: <b>Plumbum</b> . Múltiples aplicaciones como metal.
Pnictógenos	N	Nitrógeno	Gas inerte. Obtención bajas temperaturas (-200 °C).
	P	Fósforo	Nombre latino: <b>Phosphorum</b> . Fertilizantes. Fósforos.
	As	Arsénico	Fabricación de láseres. Medicina. Pirotecnia.
	Sb	Antimonio	Nombre latino: <b>Stibium</b> . Semiconductor. Electrónica.
	Bi	Bismuto	Aleaciones. Productos farmacéuticos.

Grupo	Símbolo	Nombre	Notas
Calcógenos	O	Oxígeno	Imprescindible para la vida.
	S	Azufre	Nombre latino: <b>Sulfur</b> . Múltiples usos industriales.
	Se	Selenio	Fotocopiadoras, pigmentos.
	Te	Teluro	Metalurgia.
	Po	Polonio	Producción de neutrones.
Halógenos	F	Flúor	Compuestos refrigerantes. Reforzador esmalte dental .
	Cl	Cloro	Amplias aplicaciones industriales.
	Br	Bromo	Desinfectante. Aplicaciones industriales.
	I	Yodo	Desinfectante.
	At	Astato	Muy escaso. Inestable (8 h)
Gases nobles	He	Helio	Gas inerte. Obtención temperaturas ultrabajas (- 260 °C)
	Ne	Neón	Tubos anuncios (color rosa)
	Ar	Argón	Tubos anuncios (color azul y verde)
	Kr	Kriptón	Llenado lámparas fluorescentes (mezcla con gases nobles)
	Xe	Xenón	Llenado de lámparas de destello para fotografía
	Rn	Radón	Radiactivo. Muy inerte.
Metales de transición	Ag	Plata	Nombre latino: <b>Argentum</b> . Joyería. Múltiples aplicaciones..
	Zn	Zinc	Múltiples aplicaciones como metal.
	Cu	Cobre	Nombre latino: <b>Cuprum</b> . Conductores eléctricos.
	Au	Oro	Nombre latino: <b>Aurum</b> . Joyería. Múltiples aplicaciones.
	Fe	Hierro	Nombre latino: <b>Ferrum</b> . Múltiples aplicaciones como metal.
	Co	Cobalto	Aleaciones. Duro y resistente a la corrosión.
	Ni	Niquel	Múltiples aplicaciones como metal.
	Pt	Platino	Joyería. Catalizadores.
	Hg	Mercurio	Nombre latino: <b>Hidrgyrum</b> . Lámparas, explosivos.
	Cr	Cromo	Múltiples aplicaciones como metal.
	W	Wolframio	Aleaciones. Múltiples aplicaciones como metal.
	La	Lantano	Aleaciones. Vidrios especiales.
Ac	Actinio	Radiactivo. Investigación. Fuente de neutrones.	