

## LA TABLA PERIÓDICA

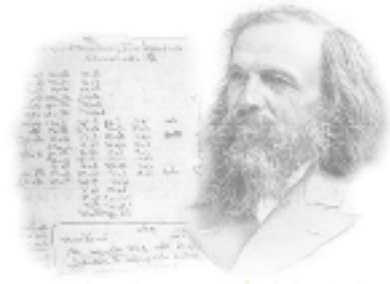
IES La Magdalena.  
Avilés. Asturias

La tabla periódica de los elementos fue presentada por **Mendeleiev** en 1869 como una manera de clasificar los elementos conocidos. Permitía establecer relaciones entre sus propiedades facilitando su estudio.

En la tabla periódica los elementos se ordenan en filas **o periodos** que se numeran del 1 al 7, y en columnas, **grupos o familias**, que se numeran del 1 (alcalinos) al 18 (gases nobles).

El hidrógeno, el elemento más ligero, tiene propiedades singulares y es difícil de ubicar, pero se tiende a colocar en el grupo 1 (alcalinos), aunque sus propiedades son muy distintas de los metales de este grupo y **no se le considera un metal alcalino**.

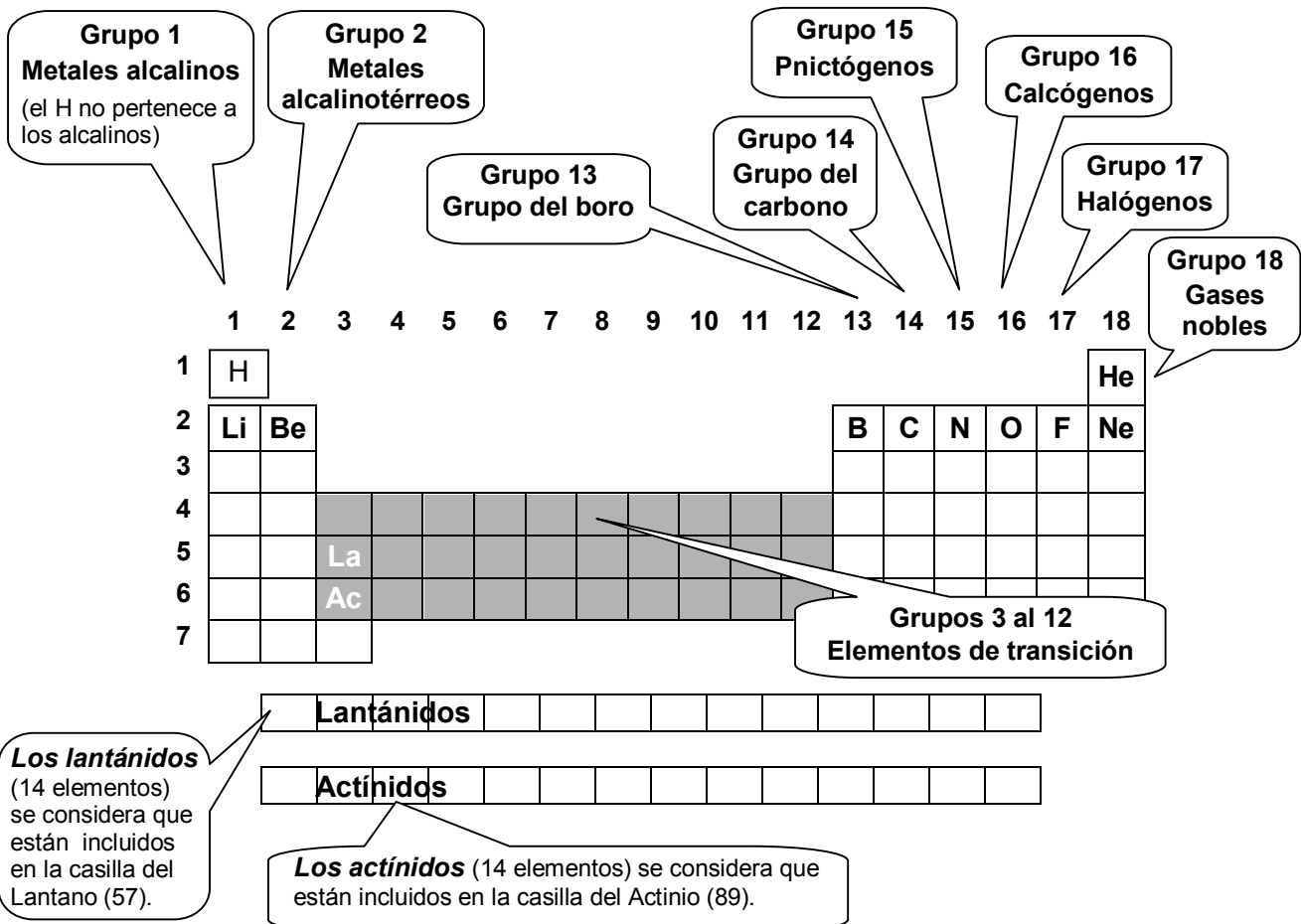
**Todos los elementos de un grupo tienen propiedades químicas semejantes.**



Dimitri Ivánovich Mendeléiev  
(1834-1907)

Mendeleiev (en 1869) ordenó los elementos de menor a mayor masa atómica, aunque en dos ocasiones (Ar y K, Te y I) tuvo que invertir el orden para que los elementos se situaran en el grupo que les correspondía por sus propiedades químicas. En las tablas periódicas modernas los elementos se clasifican de menor a mayor **número atómico** (número de protones).

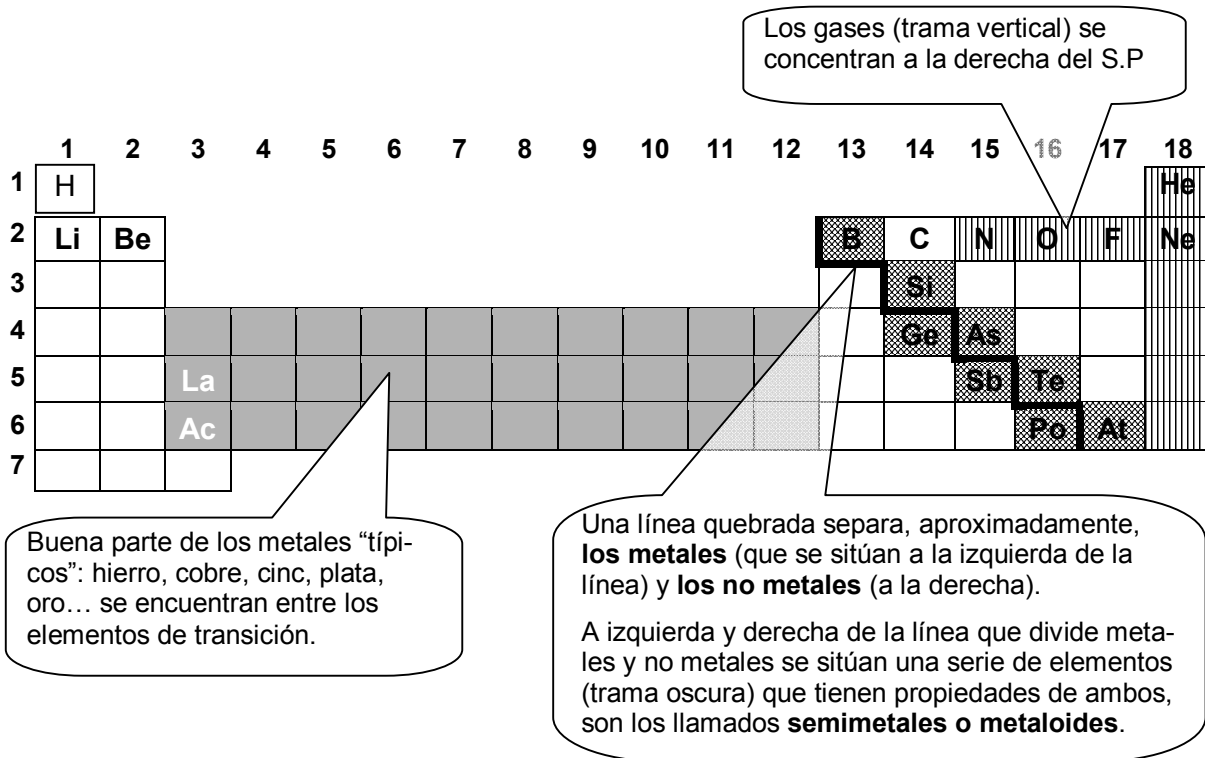
El número del periodo nos da el número total de capas u órbitas de los átomos.



1	74	3	183,84	1	Número atómico
2	W	2		2	Símbolo
3		4		3	Peso atómico
4		5		4	Nombre
5	1783	6	2, 3, 4, 5, 6	5	Año del descubrimiento
6		7		6	Estados de oxidación
7	135/146	8	2,36	7	Radio [Atómico/Covalente, pm]
8		9		8	Electronegatividad (Pauling)
9	3422	10	5555	9	Punto de fusión (°C)
10		11		10	Punto de ebullición (°C)
11				11	Configuración electrónica

Para cada elemento la tabla periódica suministra abundante información. Destacaremos como datos importantes:

- El símbolo y el nombre.
- El número atómico (número de orden de la casilla).
- La masa atómica (en umas).



**Las propiedades químicas de los elementos están íntimamente ligadas a la estructura electrónica de su última capa, llamada capa de valencia.**

**Todos los elementos de un mismo grupo tienen la misma estructura electrónica en su última capa, esa es la razón de que tengan unas propiedades químicas similares.**

Los gases nobles tienen una estructura electrónica **especialmente estable con ocho electrones en su última capa** (excepto el He que tiene dos).

Los elementos (como los halógenos o calcógenos) a los que les faltan solamente uno o dos electrones para adquirir la configuración de gas noble, **tienen mucha tendencia a captar electrones transformándose en iones con carga negativa.**

**Se dice que son muy electronegativos.**

**En general los no metales son elementos muy electronegativos y tienden a captar electrones para dar iones negativos.**

Los no metales muestran **energías de ionización elevadas**, ya que si tienden a captar electrones, mostrarán muy poca tendencia a cederlos. Por tanto, habrá que comunicarles mucha energía para arrancárselos.

A los elementos que están muy alejados de la configuración del gas noble siguiente (como los metales alcalinos o alcalinotérreos), les resulta mucho más sencillo **perder uno o dos electrones** para adquirir la configuración electrónica del gas noble anterior. Por tanto, **mostrarán mucha tendencia a formar iones con carga positiva. Se dice que son poco electronegativos.**

**En general, los metales son poco electronegativos y tienden a perder electrones para dar iones positivos.**

Los metales tienen **energías de ionización bajas** (cuesta muy poco arrancarles un electrón). La razón es sencilla: si tienden a ceder electrones bastará con comunicarles muy poca energía para arrancárselos.

### Nombres y símbolos de los elementos que hay que conocer

H: Hidrógeno

Alcalinos		Alcalinotérreos		Metales 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>Sn</b>	Estaño	<b>Sb</b>	Antimonio	<b>Te</b>	Teluro	<b>I</b>	Yodo	<b>Kr</b>	Kriptón
		<b>Ba</b>	Bario	<b>Co</b>	Cobalto			<b>Pb</b>	Plomo							<b>Xe</b>	Xenón
		<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>	Cinc, zinc												
				<b>Hg</b>	Mercurio												