



QUÍMICA INTERACTIVA: APRENDE HACIENDO



## TABLA PERIÓDICA



**OBJETIVO DE APRENDIZAJE:** Conocer los elementos Químicos y la tabla periódica con eficiencia

## Conociendo los elementos Químicos

Escriba el nombre de los siguientes elementos

<b>Au</b>	<b>Hg</b>	<b>Tl</b>
<b>Pb</b>	<b>Bi</b>	<b>Po</b>
<b>At</b>	<b>Rn</b>	<b>Fr</b>

## QUIENES SON ESTOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Atrase el nombre correcto del elemento químico

10 <b>Ne</b>	11 <b>Na</b>	12 <b>Mg</b>
13 <b>Al</b>	14 <b>Si</b>	15 <b>P</b>
16 <b>S</b>	17 <b>Cl</b>	18 <b>Ar</b>

«Me lo contaron y lo olvidé; lo vi y lo entendí; lo hice y lo aprendí» (Confucio)



QUÍMICA INTERACTIVA: APRENDE HACIENDO

## ORGANIZACIÓN DE LA TABLA PERIÓDICA

Los **metales alcalinos** se encuentran en el grupo 1, desde el periodo 2 hasta el 7.

Los **metales de transición** están del periodo 3 al 7, en los grupos 3 al 12.

**Los metales alcalinotérreos** forman el grupo 2

### Los gases nobles constituyen el grupo 18

En el grupo 13, hay mayormente metales, aunque el grupo está encabezado por el Boro que es metaloide.

La mayoría de los no metales se ubican en los grupos 16 y 17 en los que también encontramos algunos metaloides.

## PIEZAS

He	2.0	Li	2.5
Ne	20.2	Be	2.0
Ar	35.9	Na	2.5
Kr	40.8	Mg	2.3
Xe	131.3	Ca	1.6
Rn	222.0	Sr	1.8
Og	268.0	Rb	1.5
F	10.0	Al	2.0
Cl	35.5	Si	2.0
Ga	16.7	Be	2.0
Br	79.9	Na	2.5
In	113.7	K	1.6
Bi	190.7	Ca	1.6
I	126.9	Sr	1.8
Pb	207.2	Rb	1.5
Mc	210.0		
At	214.0		
Nh	226.0		
Ts	247.0		
Ac	252.0		
Th	270.0		
Pa	293.0		
U	238.0		
Np	237.0		
Pu	244.0		
Am	243.0		
Cm	247.0		
Bk	247.0		
Cf	251.0		
Es	257.0		
Fm	259.0		
Md	259.0		
No	259.0		
P	10.0	Te	2.0
S	16.0	H	2.0
La	56.9	Sb	2.0
Ce	140.1	Bi	2.0
Pr	141.9	Sn	2.0
Nd	144.2	Se	2.0
Pm	147.0		
Sm	150.3		
Eu	152.0		
Gd	157.0		
Tb	172.0		
Dy	183.0		
Ho	187.5		
Er	187.5		
Tm	187.5		
Yb	187.5		

«Me lo contaron y lo olvidé; lo vi y lo entendí; lo hice y lo aprendí» (Confucio)