



CHEMISTRY

Chapter 24

1st
SECONDARY

Elaborando la Tabla
Periódica



 **SACO OLIVEROS**



METODOLOGÍA

- 1) Se elaborará una tabla periódica entre todos los estudiantes,
- 2) Cada estudiante individualmente elaborará sus fichas según las indicaciones del docente:

MATERIALES

- Plumones, regla
- Cartulinas de colores
- Tijeras
- Goma, etc.

EVALUACIÓN

La evaluación se realizará en forma individual y grupal.





METODOLOGÍA :

- 1) El docente organizará a los estudiantes para la elaboración de las **fichas** de los elementos químicos.
- 2) En total son **118 fichas**, cada una corresponde a un elemento químico
- 3) El docente escogerá los elementos químicos que elaborará cada estudiante.
- 4) El Docente designará a los estudiantes que elaborarán la **plantilla de la tabla periódica** en el cual se pegarán las fichas del resto de estudiantes.

PROCEDIMIENTO

- ❖ Cortar una cartulina blanca en fichas de 5 cm. de base por 10 cm. de alto.
- ❖ Dibujar el símbolo del elemento químico en la parte superior de la ficha.
- ❖ luego se escribirá **el nombre** del elemento debajo de la línea media de la ficha.
- ❖ Seguidamente se pondrá **el número atómico** del elemento en la parte baja de la ficha.



- ❖ **LOS ELEMENTOS DEL MISMO GRUPO TIENEN QUE TENER LOS MISMO COLORES PARA PODER RELACIONARLO.**



- ❖ Seguidamente, el estudiante **coloreará sus elementos** de acuerdo al grupo al que pertenezca. El docente dará alcances al respecto
- ❖ Finalmente se **pegarán las fichas correspondientes** en el cuadro previamente preparado de la tabla periódica en donde cada ficha tendrá su sitio.

PERIODIC TABLE of the ELEMENTS

DMITRI MENDELEEV (1834 - 1907)

The Russian chemist, Dmitri Mendeleev, was the first to observe that if elements were listed in order of atomic mass, they showed regularity in chemical and physical properties. He arranged his discovery in a periodic table of elements, now recognized as the foundation of modern chemistry.

His amazing achievement of Mendeleev's periodic table lay in the simplicity of his understanding of chemistry. In 1869, the year he published his periodic classification, the scientific system, groups and periods were discovered. Mendeleev had placed his elements in his table in order of increasing atomic mass, and he had also noticed that elements with similar properties were found in the same groups. This discovery led to the periodic law, which states that the properties of elements are a periodic function of their atomic number.

This remarkable man, who lived in a family of 10 children, has left his scientific legacy with a classification system so powerful that it is now the cornerstone of modern chemistry and the foundation of our understanding of the universe. In 1907, almost 38 years after his death, the IUPAC (International Union of Pure and Applied Chemistry) was founded, and it was the first time that the periodic table was officially recognized as the foundation of modern chemistry.

EVALUACIÓN :

- Se evaluará al estudiante de manera individual, según la calidad de fichas elaboradas.
- Se evaluará la creatividad y la forma como se desarrolló el trabajo.



CONCLUSIÓN



- ✓ Los estudiantes se familiarizaron con los símbolos de los elementos químicos.
- ✓ Los estudiantes reconocen las propiedades y las aplicaciones de los elementos químicos.
- ✓ Los estudiantes se identificaron con un elemento químico.



Periodo	Grupo																VIII A	
	1A 1																18	
1	1																2	
2	3	4															10	
3	11	12															18	
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
6	55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
7	87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112						

Número atómico → 1

Punto de ebullición °C → -252,7

Punto de Fusión °C → -259,2

Densidad (g/ml) → 0,071

1 1,00797 1

1s¹

Hidrógeno

← Peso atómico

← Valencia

← Símbolo

← Estructura atómica

← Nombre

Metales alcalinos																Halógenos						
Lantánidos																						
Actínidos																						

Metales Metaloides No Metales Gases nobles (1) Base en peso atómico carbono de 12 () indica el más estable o el de isótopo más conocido.



La Tabla Periódica

This hand-drawn periodic table is organized into groups (IA to VIIA) and periods (1 to 7). It includes the following elements:

Period	IA	IIA	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X	XI	XII	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H																	
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

Below the main table, there are two rows of elements:

Period	IA	IIA	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X	XI	XII	III	IV	V	VI	VII	VIII
8																		
9																		

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

This hand-drawn periodic table is organized into groups (IA to VIIA) and periods (1 to 7). It includes the following elements:

Period	IA	IIA	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X	XI	XII	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H																	
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

Below the main table, there are two rows of elements:

Period	IA	IIA	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X	XI	XII	III	IV	V	VI	VII	VIII
8																		
9																		