



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 periodic table is a tabular arrangement of the chemical elements, organized on the basis of their atomic structure and recurring chemical properties. It is a fundamental tool in chemistry, used to predict the behavior of elements and to understand the periodic law. The table is organized into groups (vertical columns) and periods (horizontal rows). The elements are arranged in order of increasing atomic number, which is the number of protons in the nucleus of an atom. The periodic table is a visual representation of the periodic law, which states that the properties of the elements are a periodic function of their atomic number. The periodic table is a key concept in chemistry, and it is used to teach and learn about the elements and their properties.

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.



La Tabla Periódica

The image shows a hand-drawn periodic table of elements. The elements are arranged in rows and columns, with their chemical symbols and names written in each cell. The table is color-coded by groups: Group 1 (IA) is pink, Group 2 (IIA) is yellow, Groups 3-10 (IIB to VIIIB) are purple, Group 11 (IB) is blue, Group 12 (IIB) is green, Groups 13-18 (IIIA to VIIIA) are light blue, and the noble gases (Group 18) are dark blue. The lanthanide and actinide series are shown at the bottom, separated from the main table. Labels for 'Metales' (Metals), 'Metales de Transición' (Transition Metals), and 'No Metales' (Non-metals) are placed below the corresponding sections. The title 'La Tabla Periódica' is written in large, bold letters at the top.

1	2																	18						
1	H																	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						

Metales

Metales de Transición

No Metales

La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

METALOS LIQUIDOS:
METALOS ALICAINOS
1A
2A

METALOS:
3A
4A
5A
6A
7A
8A
9A
10A
11A
12A

NO METALOS:
13A
14A
15A
16A
17A
18A

METALOS DE TRANSICION:
3B
4B
5B
6B
7B
8B
9B
10B
11B
12B

FRAGILES:
13B
14B
15B
16B
17B
18B
19B
20B
21B
22B
23B
24B
25B
26B
27B
28B
29B
30B
31B
32B
33B
34B
35B
36B
37B
38B
39B
40B
41B
42B
43B
44B
45B
46B
47B
48B
49B
50B
51B
52B
53B
54B
55B
56B
57B
58B
59B
60B
61B
62B
63B
64B
65B
66B
67B
68B
69B
70B
71B
72B
73B
74B
75B
76B
77B
78B
79B
80B
81B
82B
83B
84B
85B
86B
87B
88B
89B
90B
91B
92B
93B
94B
95B
96B
97B
98B
99B
100B
101B
102B
103B
104B
105B
106B
107B
108B
109B
110B
111B
112B
113B
114B
115B
116B
117B
118B
119B
120B
121B
122B
123B
124B
125B
126B
127B
128B
129B
130B
131B
132B
133B
134B
135B
136B
137B
138B
139B
140B
141B
142B
143B
144B
145B
146B
147B
148B
149B
150B
151B
152B
153B
154B
155B
156B
157B
158B
159B
160B
161B
162B
163B
164B
165B
166B
167B
168B
169B
170B
171B
172B
173B
174B
175B
176B
177B
178B
179B
180B
181B
182B
183B
184B
185B
186B
187B
188B
189B
190B
191B
192B
193B
194B
195B
196B
197B
198B
199B
200B
201B
202B
203B
204B
205B
206B
207B
208B
209B
210B
211B
212B
213B
214B
215B
216B
217B
218B
219B
220B
221B
222B
223B
224B
225B
226B
227B
228B
229B
230B
231B
232B
233B
234B
235B
236B
237B
238B
239B
240B
241B
242B
243B
244B
245B
246B
247B
248B
249B
250B
251B
252B
253B
254B
255B
256B
257B
258B
259B
260B
261B
262B
263B
264B
265B
266B
267B
268B
269B
270B
271B
272B
273B
274B
275B
276B
277B
278B
279B
280B
281B
282B
283B
284B
285B
286B
287B
288B
289B
290B
291B
292B
293B
294B
295B
296B
297B
298B
299B
300B
301B
302B
303B
304B
305B
306B
307B
308B
309B
310B
311B
312B
313B
314B
315B
316B
317B
318B
319B
320B
321B
322B
323B
324B
325B
326B
327B
328B
329B
330B
331B
332B
333B
334B
335B
336B
337B
338B
339B
340B
341B
342B
343B
344B
345B
346B
347B
348B
349B
350B
351B
352B
353B
354B
355B
356B
357B
358B
359B
360B
361B
362B
363B
364B
365B
366B
367B
368B
369B
370B
371B
372B
373B
374B
375B
376B
377B
378B
379B
380B
381B
382B
383B
384B
385B
386B
387B
388B
389B
390B
391B
392B
393B
394B
395B
396B
397B
398B
399B
400B
401B
402B
403B
404B
405B
406B
407B
408B
409B
410B
411B
412B
413B
414B
415B
416B
417B
418B
419B
420B
421B
422B
423B
424B
425B
426B
427B
428B
429B
430B
431B
432B
433B
434B
435B
436B
437B
438B
439B
440B
441B
442B
443B
444B
445B
446B
447B
448B
449B
450B
451B
452B
453B
454B
455B
456B
457B
458B
459B
460B
461B
462B
463B
464B
465B
466B
467B
468B
469B
470B
471B
472B
473B
474B
475B
476B
477B
478B
479B
480B
481B
482B
483B
484B
485B
486B
487B
488B
489B
490B
491B
492B
493B
494B
495B
496B
497B
498B
499B
500B
501B
502B
503B
504B
505B
506B
507B
508B
509B
510B
511B
512B
513B
514B
515B
516B
517B
518B
519B
520B
521B
522B
523B
524B
525B
526B
527B
528B
529B
530B
531B
532B
533B
534B
535B
536B
537B
538B
539B
540B
541B
542B
543B
544B
545B
546B
547B
548B
549B
550B
551B
552B
553B
554B
555B
556B
557B
558B
559B
560B
561B
562B
563B
564B
565B
566B
567B
568B
569B
570B
571B
572B
573B
574B
575B
576B
577B
578B
579B
580B
581B
582B
583B
584B
585B
586B
587B
588B
589B
590B
591B
592B
593B
594B
595B
596B
597B
598B
599B
600B
601B
602B
603B
604B
605B
606B
607B
608B
609B
610B
611B
612B
613B
614B
615B
616B
617B
618B
619B
620B
621B
622B
623B
624B
625B
626B
627B
628B
629B
630B
631B
632B
633B
634B
635B
636B
637B
638B
639B
640B
641B
642B
643B
644B
645B
646B
647B
648B
649B
650B
651B
652B
653B
654B
655B
656B
657B
658B
659B
660B
661B
662B
663B
664B
665B
666B
667B
668B
669B
670B
671B
67