



ESCUELA SECUNDARIA FEDERALIZADA

"JUAN ANTONIO MATEOS"

TERCERO "D"

CONTENIDO: **TABLA PERIÓDICA**

organización y regularidades de los elementos químicos

Titular del grupo: **Jazmín Martínez Martínez**

Docente en Formación: **Karen Yazmin Díaz Villafañá**

## ANEXO 1. INFORMACIÓN Y REGULARIDADES DE LA TABLA PERIÓDICA

Observa el video para poder responder las actividades: <https://www.youtube.com/watch?v=qrb0apkL-iE>

La tabla periódica tiene una organización definida y muestra información sobre elementos químicos.

1. Identifica a que se refiere cada parte en las imágenes, tanto las casillas como la organización de la Tabla Periódica.

Diagram illustrating the organization and information of the Periodic Table, focusing on the element Carbon (C).

**Carbon (C) Data:**

- Atomic Number: 6
- Symbol: C
- Name: Carbon
- Atomic Mass: 12.01

**Labels for the Periodic Table:**

- SÍMBOLO
- MASA ATÓMICA
- NÚMERO ATÓMICO
- GRUPOS
- NOMBRE
- PERÍODO

**Periodic Table Structure:**

The table is organized into periods (rows) and groups (columns). The main body of the table is divided into blocks, with the Lanthanide and Actinide series shown separately at the bottom.

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	1 H																	2 He	
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca		21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr		39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	*		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	*		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og

**Lanthanide and Actinide Series:**

*	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
*	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

**2.** La organización en la tabla periódica, informa sobre las propiedades de los elementos. Como ya viste en tu libro hay metales, metaloides y no metales. Ahora que sabes que la tabla periódica se organiza por periodos y grupos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.

**PISTAS:**

- 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.

Metales					Metaloides	No metales		
Alcalinos	Alcalino-térreos	Lantánidos	Metales de transición	Otros metales		Otros no metales	Halógenos	Gases nobles

# TABLA PERIÓDICA

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		

4  
Be

12  
Mg

20  
Ca

38  
Sr

56  
Ba

88  
Ra

13  
Al

31  
Ga

49  
In

81  
Tl

14  
Si

32  
Ge

50  
Sn

82  
Pb

15  
P

33  
As

51  
Sb

83  
Bi

16  
S

34  
Se

52  
Te

84  
Po

5  
B

1  
H

6  
C

7  
N

8  
O

113  
Nh

114  
Fl

115  
Mc

116  
Lv

21  
Sc

39  
Y

72  
Hf

104  
Rf

22  
Ti

40  
Zr

73  
Ta

105  
Db

23  
V

41  
Nb

74  
W

106  
Sg

24  
Cr

42  
Mo

75  
Re

107  
Bh

25  
Mn

43  
Tc

76  
Os

108  
Hs

26  
Fe

44  
Ru

77  
Ir

109  
Mt

27  
Co

45  
Rh

78  
Pt

110  
Ds

28  
Ni

46  
Pd

79  
Au

111  
Rg

29  
Cu

47  
Ag

80  
Hg

112  
Cn

30  
Zn

48  
Cd

9  
F

17  
Cl

35  
Br

53  
I

85  
At

117  
Ts

3  
Li

11  
Na

19  
K

37  
Rb

55  
Cs

87  
Fr

2  
He

10  
Ne

18  
Ar

36  
Kr

54  
Xe

86  
Rn

118  
Og

89  
Ac

90  
Th

91  
Pa

92  
U

93  
Np

94  
Pu

95  
Am

96  
Cm

97  
Bk

98  
Cf

99  
Es

100  
Fm

101  
Md

102  
No

103  
Lr

57  
La

58  
Ce

59  
Pr

60  
Nd

61  
Pm

62  
Sm

63  
Eu

64  
Gd

65  
Tb

66  
Dy

67  
Ho

68  
Er

69  
Tm

70  
Yb

71  
Lu