



Colegio "Villa de las Flores" S.C.
"Ofreciendo una formación integral para toda la vida"
www.cvf.edu.mx



RG-SEC-02-1
VERSIÓN 6



PLAN DE CLASE/NOTA TÉCNICA NIVEL: Secundaria

NOMBRE DEL PROFESOR: Eduardo Serrano Hernández.

GRADO: 3°

GRUPO: A y B

ASIGNATURA: Ciencias II (Química).

TRIMESTRE: Primero.

SEMANA: 31 de octubre al 04 de noviembre del 2022.

TIEMPO: 40 minutos.

TEMA: La tabla periódica

PROPÓSITOS: Científico Tecnológico.

COMPETENCIA: Elabora un diagrama propio como el visto en clase para la construcción de una red neuronal.

APRENDIZAJE ESPERADO: Caracteriza y reconoce la tabla periódica.

CONTENIDOS: Partes de la tabla periódica.

RECURSOS: Nota técnica con recursos gráficos y esquemas.

MATERIALES: Cuaderno, dispositivo electrónico y plataforma CVF.

EVALUACIÓN:

- **ACTITUDINAL:** Cumple con asistencia y participación.
- **CONCEPTUAL:** Completa sus apuntes y actividades de refuerzo.
- **PROCEDIMENTAL:** Maneja la información conceptual inicial.

IMPLEMENTACIÓN DE ACCIONES DEL P.E.M.C.: En proceso de autorización.

INICIO:

El alumno comenzara con la pregunta ...

¿Qué es la tabla periódica?

DESARROLLO Y EXPLICACIÓN DOCENTE:

Para ello observara la siguiente esquema y dialogara en grupo:

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA						
1- H												5- B	6- C	7- N	8- O	9- F	10- Ne						
3- Li	4- Be											13- Al	14- Si	15- P	16- S	17- Cl	18- Ar						
11- Na	12- Mg	3- IIIB	4- IVB	5- VB	6- VIB	7- VIIB	8- VIIIB	9- VIIIB	10- VIIIB	11- IIB	12- IIB												
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						
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						
55- Cs	56- Ba	57-71 La-Lu	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						
87- Fr	88- Ra	89-103 Ac-Lr	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						
Número atómico		Masa atómica		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					
Nombre del elemento		Símbolo		metales alcalinos		alcalinotérreos		metales		metales de transición		transidos		metaloides		no metales		halógenos		gases nobles		actínidos	

CIERRE: Actividad: Realizar el reporte y práctica de laboratorio.

EVALUACIÓN: Heteroevaluación: El alumno debe presentar su actividad para su sellado.

TAREA: No hay.