

BUENOS DIAS ESTIMADOS ESTUDIANTES ¿COMO SE SIENTEN?



TICKET DE ENTRADA : SEMANA N°32

1.- De acuerdo a la Información Nutricional ¿Qué nutriente presenta el alimento en mayor cantidad?

- A.-Energía
- B.- Proteínas
- C.- Grasa total
- D.- Carbohidratos

INFORMACIÓN NUTRICIONAL		
Porción: 1 vaso 200 mL		
Porciones por envase: 5		
	100 mL	1 porción
Energía (kcal)	36	72
Proteínas (g)	3.5	7.0
Grasa total (g)	0.1	0.2
Carbohidratos (g)	5.2	10.4
Lactosa (g)	5.2	10.4
Sodio (mg)	48	96
Potasio (mg)	165	330



SEMANA	33		LUNES 30 AL 04 DE DICIEMBRE
CURSO	8°	UNIDAD II	QUIMICA : ESTUDIO Y ORGANIZACIÓN DE LA MATERIA
OA 14	Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basándose en los patrones de sus átomos, considerando: • El número atómico, la masa atómica, La conductividad eléctrica, la conductividad térmica, el brillo, los enlaces que se pueden Formar		
Objetivo de la clase	Comprender los usos que tiene la tabla periódica, mediante la representación de átomos y la realización de ejercicios, demostrando interés por la actividad		
Actitudinal	Mostrar curiosidad, creatividad e interés por conocer y comprender los fenómenos del entorno natural y tecnológico.		
Contenidos	Tabla periódica – átomos numero atómico.		
Recursos	Computador o celular, internet.		

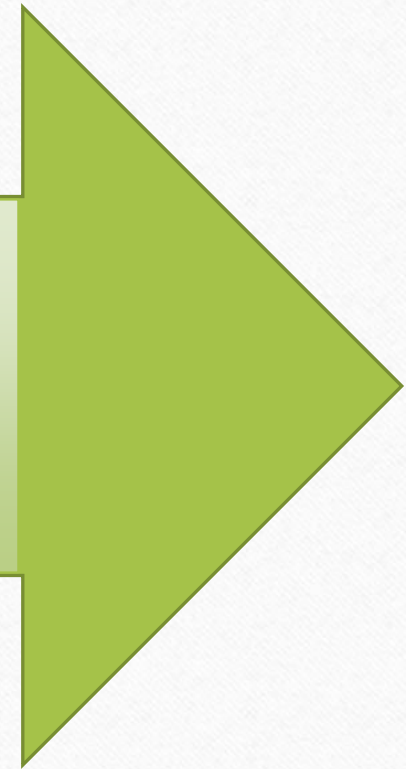
RUTA DEL APRENDIZAJE

Observamos video de la estructura de la tabla periódica.

Aprendemos como se encuentran ordenados los elementos en la tabla periódica

Aplicamos la tabla periódica en la descripción de los elementos.

Nos evaluamos



RECORDEMOS LAS NORMAS DE LA CLASE VIRTUAL :

1. DEBEN TENER LA CAMARA ENCENDIDA.
2. AL IGUAL QUE EN LA CLASE PRESENCIAL DEBEN LEVANTAR LA MANO
3. LAS NORMAS DE CONVIVENCIA SE DEBEN RESPETAR.
4. USAR CORRECTAMENTE EL CHAT.
5. ENVIAR LA TAREA AL CORREO O WHATSAPP.
6. AL MOMENTO DE PASAR LA ASISTENCIA DEBES ESTAR ATENTO Y RESPONDER.

CONOCES LA TABLA PERIODICA

¿SABES PARA QUE SIRVE LA TABLA PERIODICA ?

¿QUE ES UN ATOMO?



¿QUE VOY A PRENDER?



¿QUE ES UNA TABLA PERIODICA? Y SU FUNCION

¿COMO LO VOY A APRENDER?



MEDIANTE UN VIDEO EXPLICATIVO Y EJEMPLOS.

¿PARA QUE LO VOY A APRENDER?



PARA COMPRENDER LA QUÍMICA Y PODER FAMILIARIZARME CON ELLA

¿QUE ES UNA TABLA PERIODICA?

La tabla periódica, o tabla periódica de los elementos, es un registro organizado de los elementos químicos según su número atómico, propiedades y características.

Está compuesta por 118 elementos confirmados por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC, por sus siglas en inglés), de los cuales 94 son elementos que existen en la naturaleza, y 24 elementos son sintéticos, es decir, han sido creados de manera artificial.

Su función principal es establecer un orden específico agrupando elementos.

¿Que son los elementos?

¿Que es un número atómico?

EN ESTE VIDEO VEREMOS :

LA TABLA PERIÓDICA

COPIALA Y PEGALA EN EL NAVEGADOR

<https://www.youtube.com/watch?v=EXM3dTdm7Xk>

LA TABLA PERIODICA

1																	18																															
1	H 1.00794																	He 4.002602																														
2	3 Li 6.941	4 Be 9.0122																	10 Ne 20.18																													
3	11 Na 22.99	12 Mg 24.31																	18 Ar 39.96																													
4	19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.64	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80																														
5	37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc 98.91	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3																														
6	55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57-71 Lantánidos	72 Hf 178.5	73 Ta 180.9	74 W 183.8	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 208.0	84 Po 209	85 At 210	86 Rn 222																														
7	87 Fr 223	88 Ra 226	89-103 Actínidos	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 263	107 Bh 264	108 Hs 265	109 Mt 266	110 Ds 271	111 Rg 272	112 Cn 285	113 Nh 284	114 Fl 289	115 Mc 288	116 Lv 293	117 Ts 294	118 Og 294																														
																		57	58	59	60	61																	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
																		La 138.9	Ce 140.1	Pr 140.9	Nd 144.2	Pm 145																	Sm 150.4	Eu 152.0	Gd 157.3	Tb 158.9	Dy 162.5	Ho 164.9	Er 167.3	Tm 168.9	Yb 173.1	Lu 175.0
																		89 Ac 227	90 Th 232	91 Pa 231	92 U 238	93 Np 237																	94 Pu 244	95 Am 243	96 Cm 247	97 Bk 247	98 Cf 251	99 Es 252	100 Fm 257	101 Md 258	102 No 259	103 Lr 260

ACTIVIDAD : ELEMENTOS QUIMICOS

**INDIQUE EL SIMBOLO DE
CADA ELEMENTO**



NOMBRE	SIMBOLO
CU	
CL	
CA	
S	
F	
O	
P	
F	

Hidrogeno H

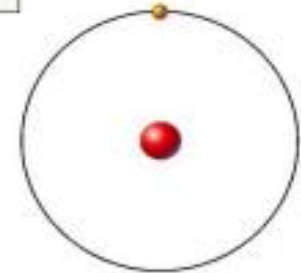
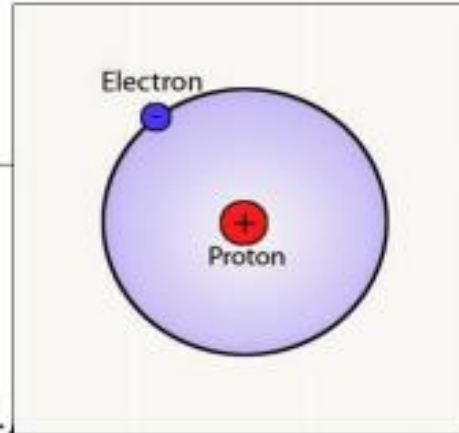
Símbolo: H

Masa atómica: 1,00784 u

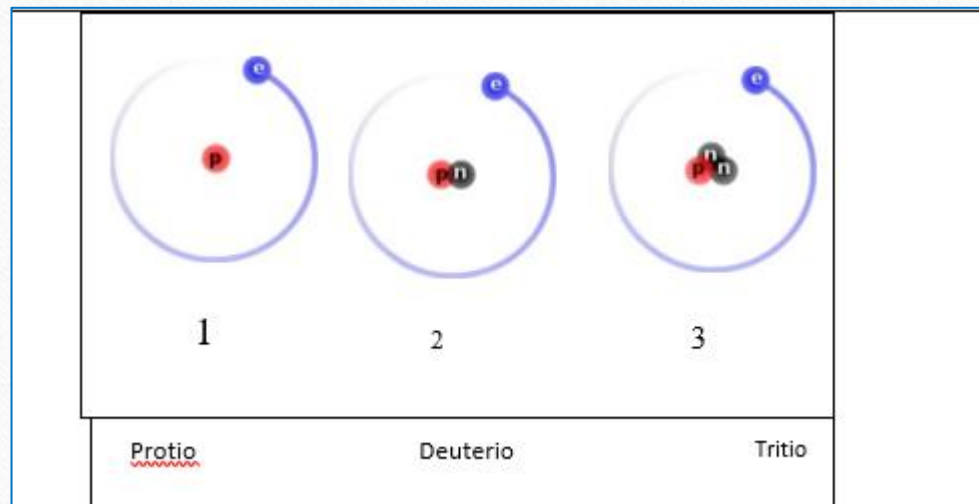
Densidad: 0,0899 kg/m³

Grupo, período, bloque: 1, 1

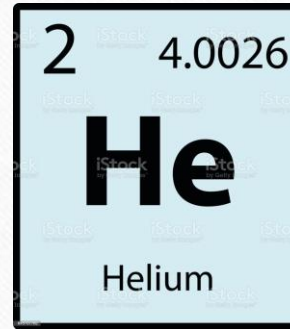
Nombre, símbolo, número: Hidrógeno, H, 1



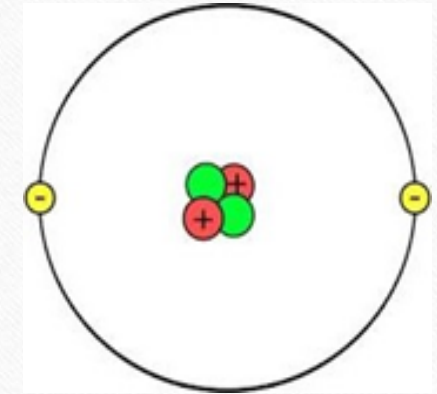
Se conocen 3 isótopos del elemento hidrógeno: ^1H es el hidrógeno ligero, el más abundante, con un protón y cero neutrones. El ^2H es el deuterio (D), cuyo núcleo alberga un protón y un neutrón y el ^3H es el tritio (T), cuyo núcleo contiene un protón y dos neutrones.



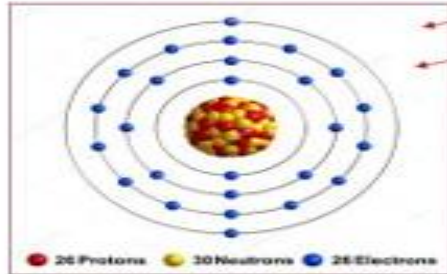
HELIO = He



El helio está compuesto por dos electrones unidos por la fuerza electromagnética a un núcleo que contiene dos protones junto con uno o dos neutrones



Fierro Fe



ION = Átomo cargado eléctricamente
Anión = Negativo (sobran $-e$)
Cation = Positivo (faltan $-e$)

El Z de un átomo de hierro (Fe) es 26. Una de las formas iónicas de este átomo es Fe^{+2}

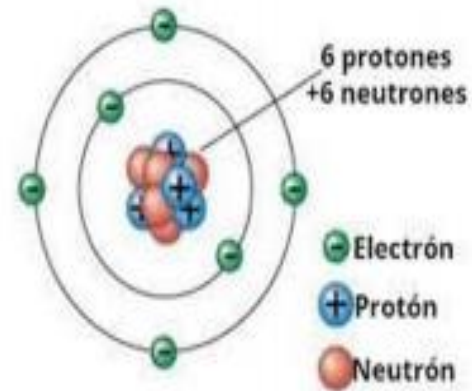
El número atómico se designa por la letra Z e indica la cantidad de protones que tiene el átomo en su núcleo.

A VER QUE APRENDIMOS :

TICKET DE SALIDA

¿ A que elemento de la tabla periódica corresponde la representación de el átomo de la figura?

- a) Cobre
- b) Oxígeno
- c) Carbono
- d) Nitrogeno



AHORA, DIVERTIRSE APRENDIENDO :

TAREA



Sopa de letras:
Encierra en un ovalo
los nombres de al
menos 10 de los 20
elementos químicos
que puedes encontrar.

D	P	E	I	O	I	O	O	B	O	R	O	A	S	S	I	S	I	
O	Z	N	O	O	O	R	F	D	A	O	E	R	D	O	D	T	O	O
F	N	O	U	C	I	E	A	S	U	R	H	A	U	N	T	I	L	I
S	R	I	R	B	B	L	A	E	F	M	D	E	E	G	O	D	E	C
I	Z	N	B	U	S	O	I	U	O	O	A	A	L	C	C	X	O	I
A	E	I	G	L	O	O	Z	R	Y	I	M	G	E	I	O	N	N	L
O	B	M	Q	E	D	A	H	U	E	H	A	L	E	A	O	E	E	I
I	L	U	C	G	O	E	O	G	M	B	A	O	O	N	E	O	G	S
T	O	L	O	N	T	N	N	T	S	S	P	O	H	D	R	N	I	T
L	S	A	N	E	R	O	U	L	F	H	I	E	O	N	T	L	X	T
O	O	L	A	R	G	O	N	F	E	S	L	R	H	C	B	A	O	O
P	S	N	M	O	F	M	R	O	E	I	O	D	T	A	G	M	C	A
D	O	Ó	E	O	T	P	R	N	T	C	A	R	B	O	N	O	L	N
O	D	L	Y	G	A	A	G	I	E	D	D	O	T	R	O	O	L	
A	I	O	L	I	Ó	A	O	F	O	S	F	O	R	O	O	O	R	R
R	O	T	N	H	M	R	P	F	O	E	B	U	Ó	O	E	B	O	L
N	C	L	S	Q	N	O	D	N	I	T	R	Ó	G	E	N	O	P	Ó
N	B	I	L	N	Y	O	N	I	I	V	O	O	E	E	A	J	N	G
L	L	M	I	L	A	Ñ	N	R	H	O	U	R	O	O	A	E	A	O