

## E.E.S N°1

### MATERIA: FISICOQUÍMICA 2ª

Docente: Maurente Adriana

#### Trabajo practico número 5: Introducción a la tabla periódica

Hola chicos, en la clase del lunes 7/6/2021 estuvimos conociendo la tabla periódica, en una primera presentación les mostré una tabla periódica interactiva, la pueden ver desde el navegador sin la necesidad de tener que descargar ninguna aplicación.

También se las dejo acá como foto para que la puedan usar, lleva tiempo acostumbrarse a usarla así que no se preocupen si les parece difícil, de a poco lo van a ir entendiendo.

La tabla interactiva esta en <https://ptable.com/?lang=es#Propiedades>

																		Antígeno		Halógenos																														
1	H	Atomic Sym																273		2	He																													
	Hidrógeno	1,008																			Helio	4,0026																												
3	Li		4	Be																10	Ne																													
	Litio	6,94		Berilio	9,0122																	Neón	20,180																											
11	Na		12	Mg																18	Ar																													
	Sodio	22,990		Magnesio	24,305																	Argón	39,948																											
19	K		20	Ca	Sc	21	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															
	Potasio	39,098		Calcio	40,078		Escandio	44,956		Vanadio	50,942		Cromo	51,996		Hierro	55,845		Cobalto	58,933		Cobre	63,546		Zinc	65,38		Gallio	69,723		Germanio	72,630		Arsénico	74,922		Selenio	78,971		Bromo	79,904		Kriptón	83,798						
37	Rb		38	Sr	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															
	Rubidio	85,468		Estroncio	87,62		Circonio	91,224		Niobio	92,906		Molibdeno	95,95		Rutenio	101,07		Rodio	102,91		Plata	107,87		Cadmio	112,41		Indio	114,82		Estañio	118,71		Antimonio	121,76		Telurio	127,60		Yodo	126,90		Xenón	131,29						
55	Cs		56	Ba	57-71	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															
	Cesio	132,91		Bario	137,33		Hafnio	178,49		Tántalo	180,95		Volframio	183,84		Renio	186,21		Osmio	190,23		Indio	192,22		Platino	195,08		Oro	196,97		Mercurio	200,59		Talio	204,38		Bismuto	208,98		Polonio	(209)		Astato	(210)		Radón	(222)			
87	Fr		88	Ra	89-103	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															
	Francio	(223)		Radio	(226)		Rutherfordio	(267)		Dubnio	(268)		Seaborgio	(269)		Bohrio	(270)		Hasio	(277)		Meitnerio	(278)		Darmstatio	(281)		Röntgenio	(282)		Copernicio	(285)		Nihonio	(286)		Flerovio	(289)		Moscovio	(290)		Livermorio	(293)		Teneso	(294)		Oganesón	(294)
<p>En el caso de los elementos con isotopos no estables, entre parentesis se encuentran las masas de aquellos isotopos que son más estables o más abundantes.</p>																																																		
<p>Ptable® is a registered trademark of Michael Dayah. Última actualización 24 ago. 2020</p>																																																		
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																				
	Lantano	138,91		Cerio	140,12	Praseodimio	140,91	Neodimio	144,24	Prometio	(145)	Samario	150,36	Europio	151,96	Gadolinio	157,25	Terbio	158,93	Disprosio	162,50	Holmio	164,93	Erbio	167,26	Tulio	168,93	Iterbio	173,05	Lutecio	174,97																			
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																				

**ELEMENTOS QUIMICOS:** son los diferentes tipos de átomos que constituyen tanto a las sustancias simples como a las sustancias compuestas.

Cada **ELEMENTO QUIMICO** tiene un **NOMBRE** y además un **SÍMBOLO** que lo representa.

Los **SÍMBOLOS** que representan a cada **ELEMENTO QUIMICO**, como vimos en alguna oportunidad anterior, son una letra mayúscula o bien una letra mayúscula acompañada de una letra minúscula.

Para poder averiguar el **NOMBRE** o el **SÍMBOLO** de un **ELEMENTO QUIMICO** debemos recurrir a una **TABLA PERIODICA** (más adelante ampliaremos éste tema)



## **Actividad 1**

**1-** Utilizando la **TABLA PERIODICA**, indicá el **SÍMBOLO** que representa a cada uno de los siguientes **ELEMENTOS QUIMICOS**:

- |                    |                  |
|--------------------|------------------|
| a- Cloro .....     | f- Hierro .....  |
| b- Sodio .....     | g- Neón .....    |
| c- Carbono .....   | h- Plata.....    |
| d- Oxígeno .....   | i- Magnesio..... |
| e- Nitrógeno ..... | j- Potasio.....  |

**2-** ¿Cuál es el **NOMBRE** de cada uno de los siguientes **ELEMENTOS QUIMICOS**?

- |             |            |
|-------------|------------|
| a- Cu ..... | g- S.....  |
| b- Au.....  | h- Ni..... |
| c- P.....   | i- He..... |
| d- Sn.....  | j- Ca..... |
| e- H.....   |            |
| f- Pb.....  |            |

