

NOMBRE DEL ALUMNO: PAULO FERNANDO NAVARRO AGUILAR.

NOMBRE DEL PROFESOR: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS.

NOMBRE DEL TRABAJO: RECuento HISTORICO, DESCRIPTIVO, DE LAS DIFERENTES TABLAS PERIODICAS QUE HAYAN EXISTIDO HASTA EL DIA DE HOY.

MATERIA: QUIMICA I

GRADO: 1 GRADO, EN BACHILLERATO. TECNICO EN ENFERMERIA GENERAL.

COMITAN DE DOMINGUEZ CHIAPAS, 23 DE SEPTIEMBRE DEL 2020.



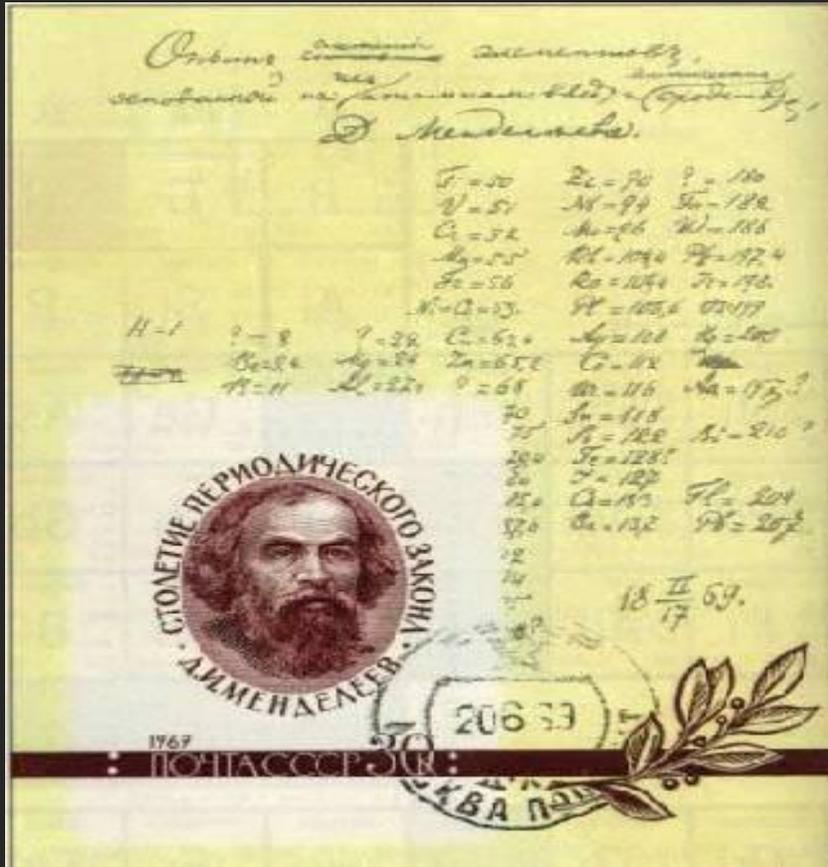
LA QUIMICA
ES PARTE DE
NUESTRA VIDA

Primer tabla periódica...

Tabla periódica

De

Mendeleïev.



DESCRIPCION... Para empezar, esta tabla fue creada en el año 1869, por el químico, ruso, Dmitri Ivanovich Mendeleïev.

Esta fue la primera presentación de la tabla periódica la cual era, coherente, esta misma estaba, constituida por 63 elementos. En la creación de esta tabla estuvo presente el químico, Lothar Meyer, él era un químico, alemán, el cual

Al mismo tiempo, que Mendeleïev, publicó su tabla propia periódica con los elementos ordenados de menor a mayor masa atómica.

SEGUNDA EDICION DE LA TABLA PERIODICA...

Reihen	Gruppe I. — R ² O	Gruppe II. — RO	Gruppe III. — R ² O ³	Gruppe IV. RH ⁴ RO ²	Gruppe V. RH ⁵ R ² O ⁵	Gruppe VI. RH ⁶ RO ³	Gruppe VII. RH R ² O ⁷	Gruppe VIII. — RO ⁴
1	H=1							
2	Li=7	Be=9.4	B=11	C=12	N=14	O=16	F=19	
3	Na=23	Mg=24	Al=27.3	Si=28	P=31	S=32	Cl=35.5	
4	K=39	Ca=40	—=44	Ti=48	V=51	Cr=52	Mn=55	Fe=56, Co=59, Ni=59, Cu=63.
5	(Cu=63)	Zn=65	—=68	—=72	As=75	Se=78	Br=80	
6	Rb=85	Sr=87	?Yt=88	Zr=90	Nb=94	Mo=96	—=100	Ru=104, Rh=104, Pd=106, Ag=108.
7	(Ag=108)	Cd=112	In=113	Sn=118	Sb=122	Te=125	J=127	
8	Cs=133	Ba=137	?Di=138	?Ce=140	—	—	—	— — — —
9	(—)	—	—	—	—	—	—	
10	—	—	?Er=178	?La=180	Ta=182	W=184	—	Os=195, Ir=197, Pt=198, Au=199.
11	(Au=199)	Hg=200	Tl=204	Pb=207	Bi=208	—	—	
12	—	—	—	Th=231	—	U=240	—	— — — —

DESCRIPCION... Esta tabla, fue la segunda edición la cual, fue creada puede decirse así, en el año 1868, y la publicaron en el año, 1872.

Fue diseñada nuevamente, por dmitri Mendeleiev. Esta tabla contaba con 55 elementos, y que incluía un estudio comparativo de los volúmenes de los átomos frente a sus pesos atómicos.

Tercer edición de la tabla periódica...

THE PERIODICITY OF THE ELEMENTS

The Elements	Their Properties in the Free State				The Composition of the Hydrogen and Organic-metallic Compounds RH _m or R _n (CH ₃) _m [5] m = 1	Symbols and Atomic Weights R A [6]	The Composition of the Saline Oxides R ₂ O _n [7]	The Properties of the Saline Oxides				Small Periods or Series
	t	a	d	A				d'	(2A + n'16)	v	[11]	
	[1]	[2]	[3]	[4]				[8]	[9]	[10]		
Hydrogen	<-305°	—	<0.05	20	H	1	1 = 1	—	—	—	1	
Lithium	180°	—	0.59	12	Li	7	1 = 1	—	—	—	2	
Beryllium	(900°)	—	1.64	9.5	Be	9	—	2	—	—	—	
Boron	(1800°)	—	2.3	4.4	B	11	—	3	—	—	—	
Carbon	>(2500°)	—	<2.3	6	C	12	—	—	—	—	—	
Nitrogen	-205°	—	<0.7	20	N	14	1 = 3*	4	—	—	—	
Oxygen	<-200°	—	<1.9	16	O	16	1 = 3*	4	5*	—	—	
Fluorine	—	—	—	—	F	19	—	—	—	—	—	
Sodium	96°	0.71	0.98	23	Na	23	1 = 1	—	—	—	—	
Magnesium	500°	0.57	1.74	14	Mg	24	—	2+	—	—	—	
Aluminium	600°	0.23	2.6	11	Al	27	—	3	—	—	—	
Silicon	(1300°)	0.08	3.3	12	Si	28	—	3	4	—	—	
Phosphorus	44°	1.28	3.2	14	P	31	1 = 3*	4*	5*	—	—	
Sulphur	114°	0.67	2.07	16	S	32	—	3*	4*	5*	6*	
Chlorine	-75°	1.3	2.7	—	Cl	35.5	1 = 3*	4*	5*	6*	7*	
Potassium	58°	0.64	0.87	45	K	39	1 = 1	—	—	—	—	
Calcium	(800°)	—	1.8	25	Ca	40	—	2+	—	—	—	
Scandium	—	—	(3.5)	(18)	Sc	44	—	3+	—	—	—	
Titanium	(2500°)	—	(5.1)	(9.4)	Ti	48	—	3+	4	—	—	
Vanadium	(2000°)	—	5.5	9.2	V	51	—	3	4	5	—	
Chromium	(2000°)	—	5.5	8.0	Cr	52	—	3	4	5	6*	
Manganese	(1500°)	—	7.5	7.9	Mn	55	—	2+	3	4	5*	
Iron	(1400°)	0.12	7.8	7.3	Fe	56	—	2+	3	4	5*	
Cobalt	(1400°)	0.13	8.6	6.8	Co	58.5	—	2+	3	4	—	
Nickel	(1350°)	0.17	8.7	6.8	Ni	59	—	2+	3	4	—	
Copper	1054°	0.29	8.8	7.2	Cu	63	1 = 2+	3	—	—	—	
Zinc	—	—	—	—	Zn	65	—	2+	—	—	—	
Gallium	30°	—	5.96	13	Ga	70	—	3	—	—	—	
Germanium	900°	—	5.47	13	Ge	72	—	3	4	—	—	
Arsenic	600°	0.06	5.7	13	As	75	—	3	4	5*	—	
Selenium	317°	—	4.8	16	Se	79	—	—	4	—	—	
Bromine	-7°	—	3.1	26	Br	80	—	—	4	5*	7*	
Rubidium	39°	—	1.5	57	Rb	85	1 = 1	—	—	—	—	
Strontium	—	—	2.5	35	Sr	87	—	2+	—	—	—	
Yttrium	(800°)	—	(3.4)	(26)	Y	89	—	3+	—	—	—	
Zirconium	(1500°)	—	4.1	32	Zr	90	—	3+	4	5*	—	
Niobium	—	—	7.1	13	Nb	94	—	3	4	5*	6*	
Molybdenum	—	—	8.6	12	Mo	96	—	2	3	4	6*	
Ruthenium	(2900°)	0.10	12.2	8.4	Ru	101	—	3	3	4	6 - 8	
Rhodium	(1900°)	0.08	12.1	8.6	Rh	103	—	3	3	4	6 - 8	
Palladium	(1500°)	0.12	11.4	8.2	Pd	106	1 = 2+	3	4	—	—	
Silver	950°	0.19	10.5	10	Ag	108	—	1+	—	—	—	
Cadmium	320°	0.21	8.6	13	Cd	112	—	2+	—	—	—	
Indium	175°	0.46	7.4	14	In	113	—	3	—	—	—	
Tin	226°	0.23	7.2	16	Sn	118	—	3	4	—	—	
Antimony	452°	0.12	6.7	18	Sb	120	—	3	4	5	6*	
Bismuth	455°	0.17	6.4	20	Bi	208	—	3	4	5	6*	
Iodine	114°	—	4.9	26	I	127	—	—	3	4	5*	
Cesium	27°	—	1.88	71	Cs	133	1 = 1	—	—	—	—	
Barium	—	—	3.75	36	Ba	137	—	2+	—	—	—	
Lanthanum	(600°)	—	6.1	23	La	138	—	3+	—	—	—	
Cerium	(700°)	—	6.6	21	Ce	140	—	—	3	4	—	
Didymium	(800°)	—	6.5	22	Di	142	—	—	3	4	5	
Ytterbium	—	—	(6.9)	(25)	Yb	173	—	—	3	—	—	
Tantalum	—	—	10.4	18	Ta	182	—	—	4	5	6	
Tungsten	(1500°)	—	19.1	9.6	W	184	—	—	4	5	6	
Osmium	(2500°)	0.07	22.5	8.5	Os	191	—	3	4	6 - 8	—	
Iridium	(2000°)	0.07	22.4	8.6	Ir	193	—	3	4	6 - 8	—	
Platinum	1775°	0.05	21.5	9.2	Pt	196	—	2	3	4	—	
Gold	1045°	0.14	19.3	10	Au	198	—	1 = 1	—	—	—	
Mercury	-39°	—	19.6	15	Hg	200	1 = 2+	—	—	—	—	
Thallium	304°	0.1	11.8	17	Tl	204	1 = 1	2+	—	—	—	
Lead	328°	0.29	11.3	18	Pb	206	—	2+	3	4	—	
Bismuth	268°	0.14	9.8	21	Bi	208	—	3	4	5	—	
Thorium	—	—	11.1	21	Th	232	—	—	4	—	—	
Uranium	(800°)	—	18.7	13	U	240	—	—	4	6	—	

Esta tabla, fue la tercera edición, en la cual, mostraba, la periodicidad, De las propiedades de los elementos químicos, esta tabla pues solo le hicieron algunos cambios, en la cual Mendeleïev, es el creador, todo esto fue en el año 1891. Mendeleïev, fue un gran químico, era muy reconocido por todo el mundo, pero el no era reconocido por su vida en Rusia, por sus ideas liberales, gracias a eso nunca fue admitido, a la academia rusa de las ciencias, pero luego el día en, que a un elemento químico de, la tabla periódica le llamaron, mendelevio, (md) Por todo lo que hizo.

TABLA PERIODICA ACTUAL.

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

The periodic table is color-coded by groups: Alkali metals (orange), Alkaline earth metals (yellow), Transition metals (green), Lanthanides (light blue), Metalloids (light green), Non-metals (light purple), Halogens (pink), Noble gases (light blue), and Actinides (light green).

Legend:

- metales alcalinos
- alcalinotérreos
- metales
- metales de transición
- lantánidos
- metaloideos
- no metales
- halógenos
- gases nobles
- actínidos

Las propiedades periódicas:

Son las características que tienen los elementos y que varían en forma secuencial por grupos y períodos. Algunas de esas propiedades son: radio atómico, potencial de ionización, electronegatividad, estructura electrónica, afinidad electrónica, valencia iónica, carácter metálico.

SIGUIENTE PAGINA: Explicación, de cada propiedad periódica de los elementos.

- **ESTRUCTURA ELECTRONICA:** Es la distribución de electrones, del átomo, en diferentes niveles y subniveles de energía. En este caso, todos los elementos de un periodo tienen sus electrones más externos, en un mismo nivel de energía.
- **Electronegatividad:** Es la tendencia, que tiene un elemento, de atraer, los electrones de enlace de otros elementos.
- **Radio Atómico:** En este los electrones, se ubican en diferentes niveles alrededor del núcleo, y en el cual el radio atómico, es la distancia más probable, que existe entre los electrones de la última capa y el núcleo.
- **Potencial De Ionización:** Esto es la energía que es necesaria para, quitar un electrón a un átomo neutro, convirtiéndolo en un catión.

BIBLIOGRAFIA...

WWW.QUIMICAYSOCIEDAD.ORG

WWW.LENNTech.ES

WWW.QUIMICAFISICA.COM



MUCHAS GRACIAS, ESPERO Y MI TRABAJO ESTE BIEN...