



María Angélica Navarro Campos, 2020

GUIA N°3 Ciencias Naturales 8° BASICO

Del 04 al 10 de mayo

Estimadas alumnas: Esta actividad reúne un conjunto de actividades que les permitirán trabajar habilidades y contenidos científicos.

Recomendaciones de trabajo a distancia:

- 1.- Disponer de 30 minutos diarios de trabajo como mínimo.
- 2.- Desarrollar un trabajo de escritura de la simbología y memorización del nombre de cada elemento químico.
- 3.- Guardar la guía con el trabajo realizado en el cuaderno, en formato Word o carpeta, ya que serán revisadas.
- 4.- Frente a la Contingencia Nacional, recuerda las Medidas de Prevención y cuida a tu familia quedándote en casa.
- 5.- Para cualquier situación o duda comunícate al siguiente correo:

profe.cs.angelicanavarro@gmail.com

Objetivo de la clase 3: “Reconocer y señalar elementos químicos de la tabla periódica.”

Unidad Introdutoria: **“Tabla Periódica de los Elementos químicos”**

1	1																	18	2
1	H																		He
2	3	4																	
2	Li	Be																	
3	11	12																	
3	Na	Mg																	
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
6	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	
6	Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
7	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	
7	Fr	Ra		Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
				57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	
				La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
				89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	
				Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

En la tabla periódica las **columnas** (↓) se llaman **GRUPOS**. Los elementos que están en los mismos grupos poseen propiedades químicas y físicas similares. Se enumeran correlativamente del 1 al 18, aun cuando en el pasado se enumeraban con números romanos.

Las **filas** horizontales de la tabla (→) se denominan **PERIODOS**. Los que están enumerados del 1 al 7. Ejemplo:

El periodo n°1 está compuesto por Hidrogeno (H) y Helio (He)

Actividad

1.- Completa con los símbolos Químicos que correspondan a los PERIODOS.

PERIODOS	ELEMENTOS
3	
7	
5	
2	
4	
6	

2.- Completa con los símbolos Químicos que correspondan a los GRUPOS.

GRUPOS	ELEMENTOS
5	
8	
9	
11	
14	
17	
3	
18	
4	
7	
10	
1	
6	

3.- Averigua y señala a lo menos 3 características y 2 usos de los siguientes elementos.

ELEMENTO	CARACTERISTICAS	UTILIDAD
PLATINO		
PLOMO		
ORO		
MERCURIO		
YODO		
PLATA		
XENON		
FLUOR		
COBRE		
POTASIO		
COLORO		

