

02-NOV-21

Paula Marina Aguilar Morales

Enlista las propiedades periódicas de los elementos del grupo IA, IIA, IIIA.

Los metales alcalinos son aquellos elementos químicos que se encuentran en el grupo 1 de la tabla periódica. Son materiales químicamente activos, son metales blandos que pueden encontrarse en forma de sales. Se encuentran en las columnas verticales de la tabla periódica.

IA

Li : litio
Na : Sodio
K : Potasio
Rb : Rubidio
Cs : Cesio
Fr : Francio

Para fabricar aluminio de gran resistencia.

Estos metales no existen en la naturaleza, son metales que se obtienen a través de las sales fundidas.

Se usa mayormente en la industria textil.

El potasio se usa para la producción de vidrios, así como también para fertilizantes y jabones.

Se usa para la fabricación de las células fotoeléctricas

Se usa para la eliminación de gases en sistemas de vacío.

Grupo IIA

Metales alcalinotérreos

Están situados en el grupo 2 de la tabla periódica. Son más duros que los metales alcalinos, tienen brillo y son buenos conductores eléctricos, menos reactivos que los alcalinos, buenos agentes reductores y forman compuestos iónicos.

1. Be : Berilio → Es un metal raro, pueden ser las piedras preciosas como esmeraldas y aguamarinas, es un material muy tóxico que se usa en los Rayos X, en computadores y aparatos electrónicos.

2. Mg : Magnesio → Se utiliza como agentes refractarios en hornos de fundición, de acerar hierro, metales no ferrosos, cemento y vidrios.

3. Ca : Calcio → Es muy importante para la salud ósea. Se utiliza para usos agrícolas, la cal la usa para metalurgias.

4. Sr : Estroncio → Posee pocos usos comerciales. Lo usan para la pirotecnia para dar color al vidrio, cerámica y fuegos artificiales.

5. Ba: Bario → Posee poco uso comercial, es como relleno en la fabricación de pinturas y llantas.

6. Ra: Radio → Es un elemento peligroso para la salud humana. Su uso es medicinal (radioterapia).

Grupo IIIA Familia del boro

Es un grupo de elementos llamados Elementos Terreos, Boroides o Boroides que ocupa el Grupo IIIA o grupo 13 en la tabla periódica de los elementos.

1. B: Boro → Es un metaloide con alto punt

Paula Mariana Aguilar

Grupo IIA :

5	B	10.81	13	Al	26.982	31	Ga	69.723
	Boro			Aluminio			Galio	

49	In	114.82	81	Tl	204.38	113	Nh	(285)
	Indio			Talio			Nihonio	

Grupo IVA :

6	C	12.011	14	Si	28.085	32	Ge	72.64
	Carbono			Silicio			Germanio	

50	Sn	118.71	82	Pb	207.2	114	Fl	(287)
	Estano			Plomo			Flerovio	

Grupo VA :

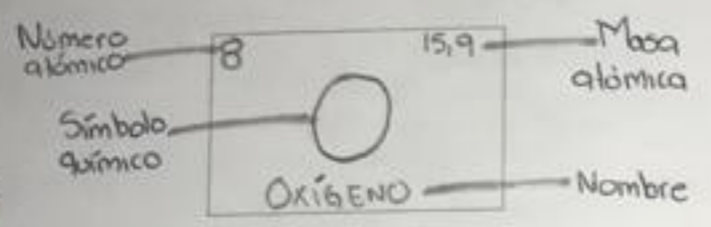
7	N	14.007	15	P	30.974	33	As	72.922
	Nitrogeno			Fosforo			Arsenico	

51	Sb	121.76	83	Bi	208.98	115	Mc	(288)
	Antimonio			Bismuto			Moscovia	

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

Grupo 1

1	2
3	4
11	12
19	20
37	38
55	56
87	88



3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
39	40	41	42	43	44	45	46	47	48
57	58	59	60	61	62	63	64	65	66
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98
101	102	103	104	105	106	107	108	109	110

5	6	7	8	9	10
13	14	15	16	17	18
31	32	33	34	35	36
49	50	51	52	53	54
81	82	83	84	85	86
113	114	115	116	117	118

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103

- Gases notables
- Halógenos
- No metales
- Metaloides
- Otros metales
- Metales de transición
- Alcalinotérceos
- Metales alcalinos
- Lantánidos
- Actínidos