Elementos químicos

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

LIVEWORKSHEETS

	PREGUNTA	RESPUESTA
1	CONSIDERADO EL PADRE DE LA TABLA PERIODICA	
2	TIPO DE CARGA DE LOS PROTONES	
3	TIPO DE CARGA DE LOS ELECTRONES	
4	FILAS DE LA TABLA PERIODICA QUE INDICA EL NÚMERO DE "CAPAS DE ELECTRONES"	
5	SON LAS COLUMNAS DE LA TABLA PERIODICA Y SE DIVIDEN EN SERIE A Y B	
6	ELEMENTO QUÍMICO CON NÚMERO ATÓMICO = 1. SU SÍMBOLO ES H	
7	TIPO DE METAL CONFORMADO POR EL GRUPO 1 DE LA TABLA PERIODICA, EXCLUYENDO EL HIDRÓGENO. SON MUY AFINES AL AGUA Y ALTAMENTE REACTIVOS.	
8	TIPO DE METAL QUE TIENEN LA PROPIEDAD DE SER MALEABLES Y DÚCTILES, CONDUCEN CALOR Y ELECTRICIDAD Y FORMAN IONES POSITIVOS.	
9	ELEMENTOS QUE SE OXIDAN CON RAPIDEZ EN CONTACTO CON AIRE HÚMEDO, SE DISUELVEN RÁPIDO EN ÁCIDOS Y REACCIONAN LENTAMENTE CON EL OXÍGENO A TEMPERATURA AMBIENTE.	
10	MIEMBROS DEL GRUPO 18 DE LA TABLA PERIODICA. SON INCOLOROS, INODOROS, INSÍPIDOS Y NO INFLAMABLES.	
11	PUEDEN SER MORTALES EN CANTIDADES CONCENTRADAS. INCLUYEN ELEMENTOS COMO EL FLÚOR, CLORO, BROMO Y YODO. SON LOS ÚNICOS QUE PUEDEN PRESENTAR ESTADOS SÓLIDO, LÍQUIDO Y GAR A TEMPERATURA AMBIENTE.	
12	LA RADIOACTIVIDAD, TOXICIDAD, PIROFORICIDAD Y CRITICIDAD NUCLEAR, SON LAS PRINCIPALES CARACTERÍSTICAS DE ESTOS ELEMENTOS. CONFORMADOS POR LOS NÚMEROS ATÓMICOS DEL 89 AL 104.	
13	CUANDO UN ÁTOMO ES IONIZADO NEGATIVO SE LE DENOMINA	
14	CUANDO UN ÁTOMO ES IONIZADO POSITIVO SE LE DENOMINA	
15	ESTABLECIDA POR LEWIS. A LA TENDENCIA DE LOS IONES DE COMPLETAR SU ÚLTIMO NIVEL DE ENERGÍA CON UNA CANTIDAD DE 8 ELECTRONES SE LE DENOMINA REGLA DEL	
16	NOMBRE QUE RECIBEN LOS ÁTOMOS DE UN MISMO ELEMENTO PERO CON DIFERENTE CANTIDAD DE NEUTRONES	
17	ELEMENTO CON NÚMERO ATÓMICO 54 CON SIMBOLO "Xe", PERTENECE AL GRUPO DE LOS GASES NOBLES.	
18	ENCUENTRA EN HOJAS, HUESOS, DIENTES Y CONCHAS. SU SÍMBOLO ES Ca.	LIVEWORKSHEETS