

acre y picante. Se emplea en farmacia.. N° 9(F. C.) Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.. N° 10(F. C.) Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.. N° 11(F. C.) El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.. N° 12(F. C.) Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua.. N° 13(F. C.) Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.. N° 14(F. C.) Que funciona con tres valencias.. N° 15(F. C.) Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.. N° 16(F. C.) Elemento químico producido por desintegración del torio.. N° 17(F. C.) Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.. N° 18(F. C.) Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado normal.. N° 19(F. C.) Sinónimo de trinitrotolueno. N° 20(F. C.) Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.. N° 21(F. C.) Mezcla de tres volúmenes de ácido clorhídrico con uno de ácido nítrico, ambos concentrados; ataca a casi todos los metales, incluso el platino y el oro.. N° 22(F. C.) Valorar una disolución.. N° 23(F. C.) Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.. N° 24(F. C.) Metaloide de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.. N° 25(F. C.) Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.. N° 26(F. C.) Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluohídrico Núm. atómico 73. Símb.: Ta.. N° 27(F. C.) Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias.. N° 28(F. C.) Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.. N° 29(F. C.) De álcali o que tiene álcali.. N° 30(F. C.) Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.. N° 31(F. C.) Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.. N° 32(F. C.) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. N° 33(F. C.) Que sabe a vinagre.. N° 34(F. C.) Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.. N° 35(F. C.) Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.. N° 36(F. C.) Principio activo del cacao.. N° 37(F. C.) Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.. N° 38(F. C.) Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas.. N° 39(F. C.) Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.. N° 40(F. C.) Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te.. N° 41(F. C.) Metaloide amarillento, infusible, insoluble en el agua y más pesado que ella. Forma la cuarta parte de la corteza terrestre. Núm. atómico 14. Símb.: Si.. N° 42(F. C.) Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.. N° 43(F. C.) Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.. N° 44(F. C.) Perteneciente o relativo a los aldehídos.. N° 45(F. C.) Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U.. N° 46(F. C.) Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal..

DEF. HORIZONTALES N°1(F. C.) Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.. N°2(F. C.) Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.. N°3(F. C.) En un sistema, razón entre las cantidades existentes de un nucleido, elemento, compuesto, etc., y las de otro que se toma como término de referencia.. N°4(F. C.) Sinónimo de catálisis. N°5(F. C.) Referente a la volumetría.. N°6(F. C.) Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.. N°7(F. C.) Sulfato de cobre.. N°8(F. C.) Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.. N°9(F. C.) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. N°10(F. C.) Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico.. N°11(F. C.) Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.. N°12(F. C.) Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V.. N°13(F. C.) Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.. N°14(F. C.) Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.. N°15(F. C.) Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.. N°16(F. C.) Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético.. N°17(F. C.) Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.. N°18(F. C.) Nombre común del ácido sulfúrico comercial.. N°19(F. C.) Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.. N°20(F. C.) Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados.. N°21(F. C.) Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.. N°22(F. C.) Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.. N°23(F. C.) Convertir en ácido acético.. N°24(F. C.) Que funciona con cuatro valencias.. N°25(F. C.) Sustancias que forman la parte fundamental de las células, de los órganos y de los líquidos orgánicos, como la sangre, la leche o los jugos vegetales.. N°26(F. C.) Acción y efecto de alcalinizar.. N°27(F. C.) Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.. N°28(F. C.) Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.. N°29(F. C.) Tartrato ácido de potasa, que se usa como purgante en medicina y como mordiente en tintorería. Se halla en la uva, el tamarindo y otros frutos.. N°30(F. C.) Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.. N°31(F. C.) Determinación del contenido de alcaloides en una solución.. N°32(F. C.) Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa.. N°33(F. C.) Metal muy raro que unido al itrio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb.. N°34(F. C.) Acción y efecto de alcalinizar.. N°35(F. C.) Acción y efecto de titular o valorar una disolución.. N°36(F. C.) Nitrato básico.. N°37(F. C.) Radical derivado de un ácido orgánico.. N°38(F. C.) Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.. N°39(F. C.) Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas.. N°40(F. C.) Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.. N°41(F. C.) Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.. N°42(F. C.) Metal del grupo del manganeso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: Tc.. N°43(F. C.) Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.. N°44(F. C.) Sal o éster del ácido acrílico.. N°45(F. C.) Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.. N°46(F. C.) Perteneciente o relativo al amonio.. N°47(F. C.) Dícese del cuerpo formado por una combinación del oxígeno con un elemento no metal y que, al reaccionar con el agua, da un ácido.. N°48(F. C.) Hidrato de trementina.. N°49(F. C.) Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.. N°50(F. C.) Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.. N°51(F. C.) Óxido de aluminio que se halla en la naturaleza algunas veces puro y cristalizado, y por lo común formando, en combinación con la sílice y otros cuerpos.. N°52(F. C.) Sal formada por la combinación del ácido acético con una base..

	A	B	C	D	E	F	G	H	I	J	K	L	M	N	Ñ	O	P	Q	R	S	T	U	V	W	X	Y	Z	a	b	c	d	e	f	g	h	i	j	k	l
1	,	H	A	C	I	D	E	Z	W	P	R	J	Y	V	J	U	H	R	C	Q	J	O	I	Q	Y	O	Ñ	N	Z	U	I	E	T	R	A	T	A	R	.
2	P	E	G	S	G	L	X	K	Á	C	I	D	O	C	C	I	A	N	H	Í	D	R	I	C	O	I	Y	I	P	H	F	B	I	J	L	R	P	U	J
3	U	N	U	L	T	.	K	Q	C	M	R	T	D	M	P	S	S	T	R	F	J	N	O	F	D	P	T	L	S	T	I	V	I	T	R	I	O	L	O
4	D	P	A	J	V	P	Q	V	I	T	R	I	O	L	O	I	A	Z	U	L	.	M	K	G	T	P	V	S	S	C	D	A	P	U	P	L	H	C	F
5	Q	B	S	Q	I	N	B	F	D	F	H	N	M	A	G	N	K	Y	R	.	T	L	A	S	Q	V	K	O	Ñ	.	N	L	Q	L	Q	I	W	Y	C
6	Z	.	F	Y	Ñ	P	S	V	O	L	F	R	A	M	I	O	Z	T	E	T	R	A	V	A	L	E	N	T	E	G	I	G	H	I	L	T	L	G	R
7	K	A	M	O	N	I	C	O	H	O	I	C	K	W	Y	C	A	J	A	I	I	V	U	K	I	S	T	.	O	F	V	A	L	O	R	A	R	Ñ	Q
8	M	B	A	S	F	P	F	L	X	E	V	Q	M	E	H	L	L	E	D	L	V	Í	A	F	H	Ú	M	E	D	O	I	C	L	X	J	R	C	O	B
9	M	H	D	V	N	A	B	U	N	D	A	N	C	I	A	.	C	M	C	C	A	T	C	W	M	E	Q	F	N	S	L	E	T	H	M	T	I	I	I
10	U	V	R	K	U	L	T	M	B	D	L	X	K	Ñ	V	F	A	T	T	W	L	I	É	.	N	H	S	U	B	N	I	T	R	A	T	O	E	.	Y
11	B	C	E	P	Y	C	Q	E	W	T	E	R	B	I	O	Ñ	L	A	A	C	E	P	T	O	R	W	I	V	I	F	D	Í	R	O	B	Z	S	I	O
12	K	G	S	O	P	O	R	T	E	V	N	.	U	P	T	W	I	P	C	A	N	U	I	X	H	T	S	O	A	L	Ú	M	I	N	A	.	U	R	Ñ
13	T	C	S	T	I	H	.	R	Ñ	L	C	F	V	A	L	E	N	T	E	R	T	M	C	S	C	.	T	T	M	N	G	E	Z	C	A	I	L	B	Z
14	B	V	V	H	Q	O	S	Í	X	H	I	H	Í	.	T	W	O	O	T	U	E	Q	O	N	A	C	E	T	I	M	E	T	R	Í	A	P	F	Ñ	S
15	F	Y	R	Ñ	Q	L	L	A	B	V	A	N	A	D	I	O	R	F	A	X	M	V	H	I	C	I	M	X	M	A	Q	R	L	F	P	R	Ú	Ñ	X
16	D	T	M	S	Z	I	U	E	G	J	R	P	C	T	.	J	R	X	L	H	T	K	A	C	E	T	A	L	O	Y	X	O	A	L	Z	H	R	O	Y
17	S	M	R	A	B	S	O	R	C	I	Ó	M	E	T	R	O	T	Y	D	Z	G	L	C	X	T	I	P	B	.	Z	D	O	O	L	G	T	I	W	S
18	N	A	D	B	F	I	X	L	O	I	Q	I	R	.	.	J	Y	E	M	Á	C	I	D	O	E	C	L	O	R	O	A	C	É	T	I	C	O	K	
19	N	B	V	S	U	S	P	E	N	S	I	Ó	N	S	K	A	A	C	H	H	C	G	D	U	S	B	C	R	X	X	Ñ	I	R	T	P	L	O	R	A
20	.	Ñ	Q	O	Q	A	J	Q	K	V	C	K	C	V	X	M	A	N	Í	R	I	H	E	.	O	P	F	O	X	F	Q	P	F	.	A	Ñ	.	E	J
21	L	V	O	L	U	M	É	T	R	I	C	O	J	A	F	I	N	I	D	A	D	F	Z	A	C	.	E	S	Q	K	S	J	I	N	Y	I	Y	R	Y
22	C	A	F	U	S	G	Z	L	J	W	Z	Ñ	X	X	D	N	C	Z	O	L	O	J	D	T	R	I	N	I	T	R	O	T	O	L	U	E	N	O	X
23	T	L	P	T	K	Ú	W	F	A	L	B	Ú	M	I	N	A	J	Q	Q	N	R	Ñ	P	A	S	Y	O	R	C	A	F	V	Z	J	I	O	J	.	.
24	F	E	Z	O	B	R	I	Ñ	E	.	W	N	I	X	R	R	T	K	A	C	C	I	Ó	N	I	D	E	O	P	R	E	S	E	N	C	I	A	P	A
25	P	R	Ñ	O	T	I	T	U	L	A	C	I	Ó	N	B	Z	L	K	L	J	A	Z	F	T	W	K	S	J	N	X	L	U	D	P	F	S	M	J	L
26	D	I	Q	Y	K	C	C	T	V	J	K	H	B	A	S	E	Y	O	D	U	R	O	Z	A	P	J	V	Ñ	R	.	Q	S	D	Á	V	.	U	N	C
27	R	Á	C	I	D	O	V	C	A	C	O	D	Í	L	I	C	O	H	E	M	B	Ñ	J	L	O	X	Ñ	R	.	U	Q	T	E	C	N	E	C	I	O
28	L	N	W	L	O	Z	G	F	D	Ñ	Z	I	S	R	L	Ñ	D	U	H	W	Ó	Y	R	I	W	R	X	.	O	S	G	R	P	I	R	S	L	T	H
29	O	I	I	B	Q	Q	A	E	P	A	C	R	Í	L	I	C	O	.	Í	P	L	H	Ñ	O	.	I	T	K	U	A	R	A	I	D	B	C	U	O	O
30	A	C	I	L	O	F	Ñ	M	Z	C	R	Ñ	O	O	C	H	F	L	D	U	I	P	P	Ñ	R	N	I	L	A	I	F	T	O	O	E	Á	N	H	M
31	Z	O	R	Ñ	Y	T	O	L	U	E	N	O	C	I	I	I	O	O	I	Ñ	C	K	L	A	L	U	M	I	N	A	T	O	Ñ	.	.	C	U	D	E
32	M	Y	Ñ	.	.	O	H	F	L	T	F	F	E	R	O	N	R	W	C	D	O	N	.	H	C	.	Q	M	O	T	F	L	V	M	Y	I	C	Q	T
33	A	Q	V	I	T	R	I	Ó	L	I	C	O	G	Z	W	D	M	L	O	P	Z	A	N	N	E	V	A	L	B	U	M	I	N	O	I	D	E	Y	R
34	C	C	E	R	O	Ó	O	W	Z	F	V	Z	U	R	A	T	O	U	C	O	Z	E	.	Y	N	.	L	J	M	V	M	B	I	N	O	O	H	O	Í
35	T	E	R	P	I	N	A	G	P	I	U	K	R	A	C	S	N	Ñ	B	P	Y	A	J	M	N	A	C	E	T	A	T	O	E	O	O	H	Y	L	A
36	I	M	A	X	P	C	N	X	N	C	Z	U	A	C	E	T	I	F	I	C	A	R	B	B	A	D	A	.	E	P	G	Q	Q	C	P	F	J	.	V
37	N	V	T	.	T	Q	D	X	O	A	Y	Z	N	.	T	G	G	U	.	U	A	S	P	W	H	Q	L	A	O	H	.	S	N	L	C	L	J	K	Ñ
38	Ó	A	R	N	R	H	.	A	L	C	A	L	I	N	I	Z	A	C	I	Ó	N	G	J	S	Z	D	O	W	B	B	W	V	C	O	V	U	F	G	K
39	M	L	I	I	A	G	R	G	X	I	F	F	O	B	F	.	.	L	.	P	H	Ñ	Z	G	B	D	I	J	R	V	S	W	Q	R	W	O	B	N	U
40	E	Q	N	G	N	L	U	U	E	Ó	D	N	S	M	I	P	S	R	.	P	P	J	S	.	X	S	D	Q	O	W	Ñ	C	J	O	A	R	F	P	P
41	T	K	A	F	S	O	S	A	T	N	.	Z	D	H	C	Ñ	D	A	G	R	E	G	A	D	O	Q	E	A	M	C	.	F	R	A	A	H	Y	Y	.
42	R	F	C	J	U	L	V	F	Z	O	D	C	N	H	A	.	X	L	V	Y	R	J	L	.	Q	Z	L	H	I	G	U	G	D	C	A	Í	Ñ	U	K
43	O	C	T	Á	R	T	A	R	O	I	S	U	T	R	D	T	N	A	L	C	A	L	I	Z	A	C	I	Ó	N	U	Y	O	R	É	O	D	V	B	L
44	J	N	I	M	Á	Ñ	T	E	M	F	G	S	E	O	O	K	V	R	K	S	J	W	F	P	G	N	K	C	A	H	S	X	P	T	Ñ	R	I	J	N
45	B	E	T	G	N	J	V	G	E	D	M	Q	L	T	R	T	I	G	J	A	C	R	I	L	A	T	O	T	H	.	P	V	F	I	B	I	X	N	W
46	M	F	U	A	I	N	Z	I	X	G	W	G	U	A	P	N	L	A	I	Q	W	E	C	B	S	A	U	B	R	L	Z	O	E	C	C	J	J	C	
47	S	V	L	K	C	.	Ñ	A	N	H	Í	D	R	I	D	O	I	D	H	A	L	C	A	L	O	M	E	T	R	Í	A	B	U	O	Z	O	Ñ	Ñ	I
48	A	L	A	P	O	H	Y	R	L	I	N	B	I	Y	W	I	O	E	U	Q	Z	D	B	C	Q	F	Q	V	C	H	G	R	W	Ñ	N	I	W	T	N
49	W	C	R	T	I	E	T	A	L	C	O	H	O	L	I	Z	A	R	B	W	G	A	L	C	A	L	Í	M	E	T	R	O	E	D	M	W	Z	K	Q
50	H	H	S	Z	W	K	K	C	T	Q	B	W	G	G	A	.	D	A	.	Q	.	H	E	M	A	R	M	D	M	F	S	F	F	E	L	I	G	D	I

LIBROS UTILIZADOS

N° 1 FISICA_QUIMICA_Y_AFINES

DEF. VERTICALES N°1(F. C.) L.1 p.8 Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.. N°2(F. C.) L.1 p.8 Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter..
N°3(F. C.) L.1 p.8 Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.. N°4(F. C.) L.1 p.8 El resultante de la oxidación del alcohol etílico.. N°5(F. C.) L.1 p.8 Procedimiento de análisis cuantitativo, basado en la medición del volumen de reactivo que hay

que gastar hasta que se produce determinado fenómeno.. N°6(F. C.) L.1 p.8 Acción de acetificar o acetificarse.. N°7(F. C.) L.1 p.8 Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.. N°8(F. C.) L.1 p.8 ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia.. N°9(F. C.) L.1 p.8 Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.. N°10(F. C.) L.1 p.8 Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.. N°11(F. C.) L.1 p.8 El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.. N°12(F. C.) L.1 p.8 Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua.. N°13(F. C.) L.1 p.8 Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.. N°14(F. C.) L.1 p.8 Que funciona con tres valencias.. N°15(F. C.) L.1 p.8 Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.. N°16(F. C.) L.1 p.8 Elemento químico producido por desintegración del torio.. N°17(F. C.) L.1 p.8 Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.. N°18(F. C.) L.1 p.8 Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado normal.. N°19(F. C.) L.1 p.8 Sinónimo de trinitrotolueno.. N°20(F. C.) L.1 p.8 Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.. N°21(F. C.) L.1 p.8 Mezcla de tres volúmenes de ácido clorhídrico con uno de ácido nítrico, ambos concentrados; ataca a casi todos los metales, incluso el platino y el oro.. N°22(F. C.) L.1 p.8 Valorar una disolución.. N°23(F. C.) L.1 p.8 Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.. N°24(F. C.) L.1 p.8 Metaloide de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.. N°25(F. C.) L.1 p.8 Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.. N°26(F. C.) L.1 p.8 Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluohídrico Núm. atómico 73. Símb.: Ta.. N°27(F. C.) L.1 p.8 Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias.. N°28(F. C.) L.1 p.8 Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.. N°29(F. C.) L.1 p.8 De álcali o que tiene álcali.. N°30(F. C.) L.1 p.8 Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.. N°31(F. C.) L.1 p.8 Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.. N°32(F. C.) L.1 p.8 Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. N°33(F. C.) L.1 p.8 Que sabe a vinagre.. N°34(F. C.) L.1 p.8 Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.. N°35(F. C.) L.1 p.8 Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.. N°36(F. C.) L.1 p.8 Principio activo del cacao.. N°37(F. C.) L.1 p.8 Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.. N°38(F. C.) L.1 p.8 Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas.. N°39(F. C.) L.1 p.8 Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.. N°40(F. C.) L.1 p.8 Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te.. N°41(F. C.) L.1 p.8 Metaloide amarillento, infusible, insoluble en el agua y más pesado que ella. Forma la cuarta parte de la corteza terrestre. Núm. atómico 14. Símb.: Si.. N°42(F. C.) L.1 p.8 Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.. N°43(F. C.) L.1 p.8 Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.. N°44(F. C.) L.1 p.8 Perteneciente o relativo a los aldehídos.. N°45(F. C.) L.1 p.8 Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U.. N°46(F. C.) L.1 p.8 Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal..

DEF. HORIZONTALES N°1(F. C.) L.1 p.8 Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.. N°2(F. C.) L.1 p.8 Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.. N°3(F. C.) L.1 p.8 En un sistema, razón entre las cantidades existentes de un nucleido, elemento, compuesto, etc., y las de otro que se toma como término de referencia.. N°4(F. C.) L.1 p.8 Sinónimo de catálisis.. N°5(F. C.) L.1 p.8 Referente a la volumetría.. N°6(F. C.) L.1 p.8 Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.. N°7(F. C.) L.1 p.8 Sulfato de cobre.. N°8(F. C.) L.1 p.8 Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.. N°9(F. C.) L.1 p.8 Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. N°10(F. C.) L.1 p.8 Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico.. N°11(F. C.) L.1 p.8 Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.. N°12(F. C.) L.1 p.8 Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V.. N°13(F. C.) L.1 p.8 Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.. N°14(F. C.) L.1 p.8 Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.. N°15(F. C.) L.1 p.8 Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.. N°16(F. C.) L.1 p.8 Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético.. N°17(F. C.) L.1 p.8 Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.. N°18(F. C.) L.1 p.8 Nombre común del ácido sulfúrico comercial.. N°19(F. C.) L.1 p.8 Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.. N°20(F. C.) L.1 p.8 Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados.. N°21(F. C.) L.1 p.8 Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.. N°22(F. C.) L.1 p.8 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.. N°23(F. C.) L.1 p.8 Convertir en ácido acético.. N°24(F. C.) L.1 p.8 Que funciona con cuatro valencias.. N°25(F. C.) L.1 p.8 Sustancias que forman la parte fundamental de las células, de los órganos y de los líquidos orgánicos, como la sangre, la leche o los jugos vegetales.. N°26(F. C.) L.1 p.8 Acción y efecto de alcalinizar.. N°27(F. C.) L.1 p.8 Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.. N°28(F. C.) L.1 p.8 Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.. N°29(F. C.) L.1 p.8 Tartrato ácido de potasa, que se usa como purgante en medicina y como mordiente en tintorería. Se halla en la uva, el tamarindo y otros frutos.. N°30(F. C.) L.1 p.8 Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.. N°31(F. C.) L.1 p.8 Determinación del contenido de alcaloides en una solución.. N°32(F. C.) L.1 p.8 Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa.. N°33(F. C.) L.1 p.8 Metal muy raro que unido al itrio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb.. N°34(F. C.) L.1 p.8 Acción y efecto de alcalinizar.. N°35(F. C.) L.1 p.8 Acción y efecto de titular o valorar una disolución.. N°36(F. C.) L.1 p.8 Nitrato básico.. N°37(F. C.) L.1 p.8 Radical derivado de un ácido orgánico.. N°38(F. C.) L.1 p.8 Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.. N°39(F. C.) L.1 p.8 Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas.. N°40(F. C.) L.1 p.8 Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.. N°41(F. C.) L.1 p.8 Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.. N°42(F. C.) L.1 p.8 Metal del grupo del manganoso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: Tc.. N°43(F. C.) L.1 p.8 Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.. N°44(F. C.) L.1 p.8 Sal o éster del ácido acrílico.. N°45(F. C.) L.1 p.8 Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.. N°46(F. C.) L.1 p.8 Perteneciente o relativo a amonio.. N°47(F. C.) L.1 p.8 Dícese del cuerpo formado por una combinación del oxígeno

con un elemento no metal y que, al reaccionar con el agua, da un ácido.. N°48(F. C.) L.1 p.8 Hidrato de trementina.. N°49(F. C.) L.1 p.8 Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.. N°50(F. C.) L.1 p.8 Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.. N°51(F. C.) L.1 p.8 Óxido de aluminio que se halla en la naturaleza algunas veces puro y cristalizado, y por lo común formando, en combinación con la sílice y otros cuerpos.. N°52(F. C.) L.1 p.8 Sal formada por la combinación del ácido acético con una base..