



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

Palabras situadas horizontalmente

- ABSORCIÓNMETRO - ABUNDANCIA - ACCIÓN DE PRESENCIA - ACEPTOR - ACETAL - ACETATO - ACETIFICAR
- ACETIMETRÍA - ACIDEZ - ÁCIDO CACODÍLICO - ÁCIDO CIANHÍDRICO - ÁCIDO CLOROACÉTICO - ACILO
- ACRILATO - ACRÍLICO - AFINIDAD - AGREGADO - ALBÚMINA - ALBUMINOIDE - ALCALÍMETRO
- ALCALINIZACIÓN - ALCALIZACIÓN - ALCALOMETRÍA - ALCOHOLIZAR - ALÚMINA - ALUMINATO - AMÓNICO
- ANHÍDRIDO - SOPORTE - SOSA - SUBNITRATO - SUSPENSIÓN - TÁRTARO - TECNECIO - TERBIO - TERPINA
- TETRAVALENTE - TITULACIÓN - TOLUENO - TRATAR - TRINITROTOLUENO - URATO - VALENTE - VALORAR

- VANADIO - VÍA HÚMEDO - VITRIÓLICO - VITRIOLO - VITRIOLO AZUL - VOLFRAMIO - VOLUMÉTRICO - YODURO

DEF. VERTICALES N° 1(F. C. ) Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.. N° 2(F. C. ) Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter.. N° 3(F. C. ) Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.. N° 4(F. C. ) El resultante de la oxidación del alcohol etílico.. N° 5(F. C. ) 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. ) Acción de acetificar o acetificarse.. N° 7(F. C. ) Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.. N° 8(F. C. ) 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. ) 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. ) Pertenciente 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..