



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

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

Palabras situadas verticalmente

- ABSOLUTO - ACETALDEHÍDO - ACÉTICO - ACETIFICACIÓN - ACETIFICADOR - ACETÍMETRO - ACETOSO  
 - ACIDEZ - ÁCIDO - ÁCIDO CARBÓLICO - ÁCIDO FLUORHÍDRICO - ÁCIDO MONOCLOROACÉTICO - ACTINÓMETRO  
 - AGUA REGIA - AGUAS MADRES - ALARGADERA - ALCALINO - ALCALOIDE - ALCOHOLISIS - ALCOHOMETRÍA  
 - ALDEHÍDICO - AMINAR - SALIFICABLE - SILICIO - SISTEMA - SULFÚRICO - SUSTRATO - TANTALIO - TELURIO  
 - TEOBROMINA - TITULAR - TORÓN - TRANSURÁNICO - TRILITA - TRIVALENTE - TULIO - URANIO - UREA - ÚRICO  
 - VALENCIA - VALERIANICO - VERATRINA - VÍA - VOLUMETRÍA - YODO - YODOFORMO

DEF. VERTICALES Nº 1(F. C. ) Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.. Nº 2(F. C. ) Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter.. Nº 3(F. C. ) Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.. Nº 4(F. C. ) El resultante de la oxidación del alcohol etílico.. Nº 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.. Nº 6(F. C. ) Acción de acetificar o acetificarse.. Nº 7(F. C. ) Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.. Nº 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.. Nº 9(F. C. ) Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.. Nº 10(F. C. ) Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.. Nº 11(F. C. ) El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.. Nº 12(F. C. ) Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, deliquescente y soluble en agua.. Nº 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.. Nº 14(F. C. ) Que funciona con tres valencias.. Nº 15(F. C. ) Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.. Nº 16(F. C. ) Elemento químico producido por desintegración del torio.. Nº 17(F. C. ) Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.. Nº 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.. Nº 19(F. C. ) Sinónimo de trinitrotolueno. Nº 20(F. C. ) Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.. Nº 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.. Nº 22(F. C. ) Valorar una disolución.. Nº 23(F. C. ) Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.. Nº 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.. Nº 25(F. C. ) Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.. Nº 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.. Nº 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.. Nº 28(F. C. ) Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.. Nº 29(F. C. ) De álcali o que tiene álcali.. Nº 30(F. C. ) Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.. Nº 31(F. C. ) Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.. Nº 32(F. C. ) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. Nº 33(F. C. ) Que sabe a vinagre.. Nº 34(F. C. ) Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.. Nº 35(F. C. ) Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.. Nº 36(F. C. ) Principio activo del cacao.. Nº 37(F. C. ) Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.. Nº 38(F. C. ) Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resultan agrupados los que poseen propiedades químicas análogas.. Nº 39(F. C. ) Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.. Nº 40(F. C. ) Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te.. Nº 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.. Nº 42(F. C. ) Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.. Nº 43(F. C. ) Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.. Nº 44(F. C. ) Perteneciente o relativo a los aldehídos.. Nº 45(F. C. ) Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U.. Nº 46(F. C. ) Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal..

DEF. HORIZONTALES Nº1(F. C. ) Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.. Nº2(F. C. ) Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.. Nº3(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.. Nº4(F. C. ) Sinónimo de catálisis. Nº5(F. C. ) Referente a la volumetría.. Nº6(F. C. ) Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.. Nº7(F. C. ) Sulfato de cobre.. Nº8(F. C. ) Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.. Nº9(F. C. ) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. Nº10(F. C. ) Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico.. Nº11(F. C. ) Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.. Nº12(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.. Nº13(F. C. ) Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.. Nº14(F. C. ) Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.. Nº15(F. C. ) Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.. Nº16(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.. Nº17(F. C. ) Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.. Nº18(F. C. ) Nombre común del ácido sulfúrico comercial.. Nº19(F. C. ) Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.. Nº20(F. C. ) Aplíquese a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados.. Nº21(F. C. ) Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.. Nº22(F. C. ) Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.. Nº23(F. C. ) Convertir en ácido acético.. Nº24(F. C. ) Que funciona con cuatro valencias.. Nº25(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.. Nº26(F. C. ) Acción y efecto de alcalinizar.. Nº27(F. C. ) Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.. Nº28(F. C. ) Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.. Nº29(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.. Nº30(F. C. ) Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.. Nº31(F. C. ) Determinación del contenido de alcaloides en una solución.. Nº32(F. C. ) Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa.. Nº33(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..