

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

Lista ordenada alfabéticamente de todas las palabras

- ABSOLUTO - ABSORCIÓMETRO - ABUNDANCIA - ACCIÓN DE PRESENCIA - ACEPTOR - ACETAL
- ACETALDEHÍDO - ACETATO - ACÉTICO - ACETIFICACIÓN - ACETIFICADOR - ACETIFICAR - ACETIMETRÍA
- ACETÍMETRO - ACETOSO - ACIDEZ - ACIDEZ - ÁCIDO - ÁCIDO - ÁCIDO CACODÍLICO - ÁCIDO CARBÓLICO
- ÁCIDO CIANHÍDRICO - ÁCIDO CLOROACÉTICO - ÁCIDO FLUORHÍDRICO - ÁCIDO MONOCLOROACÉTICO
- ACILO - ACRILATO - ACRÍLICO - ACTINÓMETRO - AFINIDAD - AGREGADO - AGUA REGIA - AGUAS MADRES
- ALARGADERA - ALBÚMINA - ALBUMINOIDE - ALCALÍMETRO - ALCALINIZACIÓN - ALCALINO - ALCALIZACIÓN

- ALCALOIDE - ALCALOMETRÍA - ALCOHOLISIS - ALCOHOLIZAR - ALCOHOMETRÍA - ALDEHÍDICO - ALÚMINA
 - ALUMINATO - AMINAR - AMÓNICO - ANHÍDRIDO - SALIFICABLE - SILICIO - SISTEMA - SOPORTE - SOSA
 - SUBNITRATO - SULFÚRICO - SUSPENSIÓN - SUSTRATO - TANTALIO - TÁRTARO - TECNOCIO - TELURIO
 - TEOBROMINA - TERBIO - TERPINA - TETRAVALENTE - TITULACIÓN - TITULAR - TOLUENO - TORÓN
 - TRANSURÁNICO - TRATAR - TRILITA - TRINITROTOLUENO - TRIVALENTE - TULIO - URANIO - URATO - UREA
 - ÚRICO - VALENCIA - VALENTE - VALERIANICO - VALORAR - VANADIO - VERATRINA - VÍA - VÍA HÚMEDO
 - VITRIÓLICO - VITRIOLO - VITRIOLO AZUL - VOLFRAMIO - VOLUMETRÍA - VOLUMÉTRICO - YODO
 - YODOFORMO - YODURO

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, delicuescente 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. resulten 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.) Aplícase 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.. Nº34(F. C.) Acción y efecto de

alcalinizar.. N°35(F. C.) Acción y efecto de titular o valorar una disolución.. N°36(F. C.) Nitrate 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..