

Descifra N° 1. 1 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
X	Y	P	I	.	,	M	H	F	B	E	S	J	K	N	D	A	O	R	C	Ñ	Z	Q	L	W	G	T	U	V

2	18	16	28	19	18
Y	O	D	U	R	O

Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.

2	18	16	18	9	18	19	7	18
Y	O	D	O	F	O	R	M	O

Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.

17	10	12	18	19	20	4	18	7	11	27	19	18
A	B	S	O	R	C	I	O	M	E	T	R	O

Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.

17	10	28	15	16	17	15	20	4	17
A	B	U	N	D	A	N	C	I	A

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.

17	20	20	4	18	15	0	16	11	0	3	19	11	12	11	15	20	4	17
A	C	C	I	O	N	D	E	E	P	R	E	S	E	N	C	I	A	

Sinónimo de catálisis

29	18	24	28	7	11	27	19	4	20	18
V	O	L	U	M	E	T	R	I	C	O

Referente a la volumetría.

17	10	12	18	24	28	27	18
A	B	S	O	L	U	T	O

Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter.

29	18	24	9	19	17	7	4	18
V	O	L	F	R	A	M	I	O

Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.

29	4	27	19	4	18	24	18	0	17	22	28	24
V	I	T	R	I	O	L	O	A	Z	U	L	

Sulfato de cobre.

Descifra N° 1. 2 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
M	Ñ	.	B	X	O	T	I	Y	C	N	D	W	F	.	V	G	H	R	Q	K	A	U	P	S	J	E	Z	L

22	10	27	7	8	10	6
A	C	E	T	I	C	O

Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

22	10	27	7	22	29	12	27	18	8	12	6
A	C	E	T	A	L	D	E	H	I	D	O

El resultante de la oxidación del alcohol etílico.

22	10	27	7	22	29
A	C	E	T	A	L

Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.

16	8	22	0	18	23	1	27	12	6
V	I	A	H	U	M	E	D	O	

Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.

22	10	27	7	8	1	27	7	19	8	22
A	C	E	T	I	M	E	T	R	I	A

Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico.

16	6	29	23	1	27	7	19	8	22
V	O	L	U	M	E	T	R	I	A

Procedimiento de análisis cuantitativo, basado en la medición del volumen de reactivo que hay que gastar hasta que se produce determinado fenómeno.

16	22	29	6	19	22	19
V	A	L	O	R	A	R

Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.

16	22	11	22	12	8	6
V	A	N	A	D	I	O

Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V.

22	10	27	24	7	6	19
A	C	E	P	T	O	R

Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.

Descifra N° 1. 3 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
N	Ñ	C	F	K	Z	.	R	L	X	Q	A	G	U	W	O	I	D	Y	S	P	.	B	T	M	J	E	H	V

29	12	9	27	1	24	27
V	A	L	E	N	T	E

Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.

12	3	27	24	17	4	17	3	12	3	17	16	1
A	C	E	T	I	F	I	C	A	C	I	O	N

Acción de acetificar o acetificarse.

12	3	27	24	17	25	27	24	8	16
A	C	E	T	I	M	E	T	R	O

Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.

29	12	9	27	8	17	12	1	17	3	16
V	A	L	E	R	I	A	N	I	C	O

 ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia.

12	3	17	18	16
A	C	I	D	O

 Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.

12	3	17	18	27	6
A	C	I	D	E	Z

 Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.

12	3	17	18	16	0	3	17	12	1	28	17	18	8	17	3	16
A	C	I	D	O		C	I	A	N	H	I	D	R	I	C	O

 Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.

12	3	17	18	16	0	3	12	8	23	16	9	17	3	16
A	C	I	D	O		C	A	R	B	O	L	I	C	O

 El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.

12	3	17	18	16	0	3	9	16	8	16	12	3	27	24	17	3	16
A	C	I	D	O		C	L	O	R	O	A	C	E	T	I	C	O

 Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético.

### Descifra N° 1.4 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
J	Q	F	M	C	Y	B	I	S	L	Z	H	N	E	U	W	D	O	K	.	P	R	G	Ñ	V	A	,	X	T

26	5	8	17	18	0	5	26	5	18	17	8	10	8	5	18
A	C	I	D	O		C	A	C	O	D	I	L	I	C	O

 Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.

26	5	8	17	18	0	4	18	13	18	5	10	18	22	18	26	5	14	29	8	5	18
A	C	I	D	O		M	O	N	O	C	L	O	R	O	A	C	E	T	I	C	O

Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua.

25	8	29	22	8	18	10	18
V	I	T	R	I	O	L	O

 Nombre común del ácido sulfúrico comercial.

29	15	10	8	18
T	U	L	I	O

 Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.

29	22	8	25	26	10	14	13	29	14
T	R	I	V	A	L	E	N	T	E

 Que funciona con tres valencias.

25	26	10	14	13	5	8	26
V	A	L	E	N	C	I	A

 Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.

29	18	22	18	13
T	O	R	O	N

 Elemento químico producido por desintegración del torio.

29	22	26	29	26	22
T	R	A	T	A	R

 Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.

26	5	22	8	10	8	5	18
A	C	R	I	L	I	C	O

 Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados.

### Descifra N° 1.5 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
E	M	V	X	Z	S	H	B	F	K	Q	G	U	I	P	R	.	Ñ	W	C	Y	O	J	L	A	T	N	D	.

25	20	26	14	27	22	2	1	26	16	22
A	C	T	I	N	O	M	E	T	R	O

 Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

26	22	24	13	1	27	22
T	O	L	U	E	N	O

 Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.

3	14	26	16	14	22	24	14	20	22
V	I	T	R	I	O	L	I	C	O

 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.

13	16	1	25
U	R	E	A

 Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado normal.

25	20	1	26	14	9	14	20	25	16
A	C	E	T	I	F	I	C	A	R

 Convertir en ácido acético.

26	1	26	16	25	3	25	24	1	27	26	1
T	E	T	R	A	V	A	L	E	N	T	E

 Que funciona con cuatro valencias.

26	16	14	24	14	26	25
T	R	I	L	I	T	A

 Sinónimo de trinitrotolueno

25	20	1	26	14	9	14	20	25	28	22	16
A	C	E	T	I	F	I	C	A	D	O	R

Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.

25	12	13	25	0	16	1	12	14	25
A	G	U	A		R	E	G	I	A

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.

**Descifra Nº 1.6 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
H	W	Y	F	N	C	O	B	,	L	G	Q	D	A	S	P	J	V	U	I	E	N	M	K	Z	R	.	T	X

14	10	8	19	23	20	5	7	20	13	21
A	L	B	U	M	I	N	O	I	D	E

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.

14	10	6	14	10	20	5	20	25	14	6	20	7	5
A	L	C	A	L	I	N	I	Z	A	C	I	O	N

Acción y efecto de alcalinizar.

28	20	28	19	10	14	26
T	I	T	U	L	A	R

Valorar una disolución.

18	21	26	14	28	26	20	5	14
V	E	R	A	T	R	I	N	A

Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.

3	7	13	7
Y	O	D	O

Metaloide de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.

14	6	20	13	21	25
A	C	I	D	E	Z

Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.

14	4	20	5	20	13	14	13
A	F	I	N	I	D	A	D

Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.

14	10	6	14	10	7	20	13	21
A	L	C	A	L	O	I	D	E

Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.

28	14	26	28	14	26	7
T	A	R	T	A	R	O

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.

**Descifra Nº 1.7 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
Z	.	H	Y	D	J	F	L	W	,	C	E	R	U	S	P	V	T	A	N	N	M	O	X	Q	G	B	K	I

18	19	21	18	19	8	29	23
T	A	N	T	A	L	I	O

Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluorhídrico. Núm. atómico 73. Símb.: Ta.

14	13	19	18	23
U	R	A	T	O

Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.

19	8	11	19	8	23	22	12	18	13	29	19
A	L	C	A	L	O	M	E	T	R	I	A

Determinación del contenido de alcaloides en una solución.

19	8	19	13	26	19	5	12	13	19
A	L	A	R	G	A	D	E	R	A

Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias.

19	8	11	23	3	23	8	29	15	29	15
A	L	C	O	H	O	L	I	S	I	S

Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.

19	8	11	19	8	29	21	23
A	L	C	A	L	I	N	O

De álcali o que tiene álcali.

19	8	11	19	8	29	22	12	18	13	23
A	L	C	A	L	I	M	E	T	R	O

Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa.

19	8	11	23	3	23	22	12	18	13	29	19
A	L	C	O	H	O	M	E	T	R	I	A

Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.

18	12	13	27	29	23
T	E	R	B	I	O

Metal muy raro que unido al itrio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb.

**Descifra Nº 1.8 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
F	K	I	O	J	D	S	R	C	V	N	E	Y	.	G	X	B	H	M	U	Z	Q	P	,	T	Ñ	A	W	L

20	8	3	9	4
U	R	I	C	O

Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.

27	29	17	20	19	3	11	4	19	12	25	8	4
A	L	B	U	M	I	N	O	M	E	T	R	O

Tubo de vidrio graduado que sirve para determinar la albúmina que contiene un líquido orgánico.

27	29	9	27	29	3	21	27	9	3	4	11
A	L	C	A	L	I	Z	A	C	I	O	N

Acción y efecto de alcalinizar.

10	3	27
V	I	A

Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.

25	3	25	20	29	27	9	3	4	11
T	I	T	U	L	A	C	I	O	N

Acción y efecto de titular o valorar una disolución.

27	9	12	25	4	7	4
A	C	E	T	O	S	O

Que sabe a vinagre.

25	8	27	11	7	20	8	27	11	3	9	4
T	R	A	N	S	U	R	A	N	I	C	O

Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.

7	20	17	11	3	25	8	27	25	4
S	U	B	N	I	T	R	A	T	O

Nitrato básico.

27	9	3	29	4
A	C	I	L	O

Radical derivado de un ácido orgánico.

### Descifra N° 1.9 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
U	Q	K	G	.	Y	F	H	X	Z	B	C	N	D	W	R	Ñ	M	T	S	P	,	L	V	I	E	O	A	J

20	1	20	21	26	13	20	25	27	13
S	U	S	P	E	N	S	I	O	N

Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.

19	16	25	13	25	19	16	27	19	27	23	1	26	13	27
T	R	I	N	I	T	R	O	T	O	L	U	E	N	O

Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas.

28	23	11	1	18	25	13	28
A	L	B	U	M	I	N	A

Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.

20	27	20	28
S	O	S	A

Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.

19	26	12	13	26	12	25	27
T	E	C	N	E	C	I	O

Metal del grupo del manganeso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: Tc.

28	18	25	13	28	16
A	M	I	N	A	R

Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.

28	4	16	26	4	28	14	27
A	G	R	E	G	A	D	O

Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.

28	12	16	25	23	28	19	27
A	C	R	I	L	A	T	O

Sal o éster del ácido acrílico.

19	26	27	11	16	27	18	25	13	28
T	E	O	B	R	O	M	I	N	A

Principio activo del cacao.

### Descifra N° 1.10 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
O	Y	.	A	R	U	.	H	G	V	Z	T	J	L	Q	Ñ	I	B	W	C	P	S	F	X	M	K	N	D	E

22	6	22	12	5	4	12	1
S	U	S	T	R	A	T	O

Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.

22	17	22	12	29	25	4
S	I	S	T	E	M	A

Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas.

22	1	21	1	5	12	29
S	O	P	O	R	T	E

Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.

4	20	17	28	1	0	23	14	6	1	5	8	17	28	5	17	20	1
A	C	I	D	O	F	L	U	O	R	H	I	D	R	I	C	O	

Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.

12	29	14	6	5	17	1
T	E	L	U	R	I	O

Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te.

22	17	14	17	20	17	1
S	I	L	I	C	I	O

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.

4	9	6	4	22	0	25	4	28	5	29	22
A	G	U	A	S		M	A	D	R	E	S

Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.

22	6	14	23	6	5	17	20	1
S	U	L	F	U	R	I	C	O

Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.

4	25	1	27	17	20	1
A	M	O	N	I	C	O

Perteneciente o relativo al amonio.

**Descifra N° 1. 11 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
P	.	V	G	.	X	R	I	H	F	M	O	L	J	Y	Q	T	Z	A	Ñ	D	N	W	U	E	K	S	B	C

19	22	9	8	21	7	8	21	12
A	N	H	I	D	R	I	D	O

Dícese del cuerpo formado por una combinación del oxígeno con un elemento no metal y que, al reaccionar con el agua, da un ácido.

17	25	7	1	8	22	19
T	E	R	P	I	N	A

Hidrato de trementina.

19	13	24	11	8	22	19	17	12
A	L	U	M	I	N	A	T	O

Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.

19	13	29	12	9	12	13	8	18	19	7
A	L	C	O	H	O	L	I	Z	A	R

Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.

19	13	21	25	9	8	21	8	29	12
A	L	D	E	H	I	D	I	C	O

Perteneciente o relativo a los aldehídos.

19	13	24	11	8	22	19
A	L	U	M	I	N	A

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.

24	7	19	22	8	12
U	R	A	N	I	O

Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U.

27	19	13	8	10	8	29	19	28	13	25
S	A	L	I	F	I	C	A	B	L	E

Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal.

19	29	25	17	19	17	12
A	C	E	T	A	T	O

Sal formada por la combinación del ácido acético con una base.

Descifra N° 1. 1 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

2	18	16	28	19	18
---	----	----	----	----	----

Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.

2	18	16	18	9	18	19	7	18
---	----	----	----	---	----	----	---	----

Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.

17	10	12	18	19	20	4	18	7	11	27	19	18
----	----	----	----	----	----	---	----	---	----	----	----	----

Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.

17	10	28	15	16	17	15	20	4	17
----	----	----	----	----	----	----	----	---	----

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.

17	20	20	4	18	15	0	16	11	0	3	19	11	12	11	15	20	4	17
----	----	----	---	----	----	---	----	----	---	---	----	----	----	----	----	----	---	----

Sinónimo de catálisis

29	18	24	28	7	11	27	19	4	20	18
----	----	----	----	---	----	----	----	---	----	----

Referente a la volumetría.

17	10	12	18	24	28	27	18
----	----	----	----	----	----	----	----

Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter.

29	18	24	9	19	17	7	4	18
----	----	----	---	----	----	---	---	----

Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.

29	4	27	19	4	18	24	18	0	17	22	28	24
----	---	----	----	---	----	----	----	---	----	----	----	----

Sulfato de cobre.

Descifra N° 1. 2 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

22	10	27	7	8	10	6
----	----	----	---	---	----	---

Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

22	10	27	7	22	29	12	27	18	8	12	6
----	----	----	---	----	----	----	----	----	---	----	---

El resultante de la oxidación del alcohol etílico.

22	10	27	7	22	29
----	----	----	---	----	----

Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.

16	8	22	0	18	23	1	27	12	6
----	---	----	---	----	----	---	----	----	---

Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.

22	10	27	7	8	1	27	7	19	8	22
----	----	----	---	---	---	----	---	----	---	----

Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico.

16	6	29	23	1	27	7	19	8	22
----	---	----	----	---	----	---	----	---	----

Procedimiento de análisis cuantitativo, basado en la medición del volumen de reactivo que hay que gastar hasta que se produce determinado fenómeno.

16	22	29	6	19	22	19
----	----	----	---	----	----	----

Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.

16	22	11	22	12	8	6
----	----	----	----	----	---	---

Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V.

22	10	27	24	7	6	19
----	----	----	----	---	---	----

Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.

Descifra N° 1. 3 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

29	12	9	27	1	24	27
----	----	---	----	---	----	----

Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.

12	3	27	24	17	4	17	3	12	3	17	16	1
----	---	----	----	----	---	----	---	----	---	----	----	---

Acción de acetificar o acetificarse.

12	3	27	24	17	25	27	24	8	16
----	---	----	----	----	----	----	----	---	----

Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.

29 12 9 27 8 17 12 1 17 3 16 ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia.

12 3 17 18 16 Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.

12 3 17 18 27 6 Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.

12 3 17 18 16 0 3 17 12 1 28 17 18 8 17 3 16 Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.

12 3 17 18 16 0 3 12 8 23 16 9 17 3 16 El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.

12 3 17 18 16 0 3 9 16 8 16 12 3 27 24 17 3 16 Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético.

#### Descifra N° 1. 4 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29  
I E

26 5 8 17 18 0 5 26 5 18 17 8 10 8 5 18 Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.

26 5 8 17 18 0 4 18 13 18 5 10 18 22 18 26 5 14 29 8 5 18

Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua.

25 8 29 22 8 18 10 18 Nombre común del ácido sulfúrico comercial.

29 15 10 8 18 Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.

29 22 8 25 26 10 14 13 29 14 Que funciona con tres valencias.

25 26 10 14 13 5 8 26 Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.

29 18 22 18 13 Elemento químico producido por desintegración del torio.

29 22 26 29 26 22 Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.

26 5 22 8 10 8 5 18 Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados.

#### Descifra N° 1. 5 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29  
E U

25 20 26 14 27 22 2 1 26 16 22 Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

26 22 24 13 1 27 22 Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.

3 14 26 16 14 22 24 14 20 22 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.

13 16 1 25 Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado normal.

25 20 1 26 14 9 14 20 25 16 Convertir en ácido acético.

26 1 26 16 25 3 25 24 1 27 26 1 Que funciona con cuatro valencias.

26 16 14 24 14 26 25 Sinónimo de trinitrotolueno

25	20	1	26	14	9	14	20	25	28	22	16
----	----	---	----	----	---	----	----	----	----	----	----

Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.

25	12	13	25	0	16	1	12	14	25
----	----	----	----	---	----	---	----	----	----

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.

**Descifra N° 1.6 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

14	10	8	19	23	20	5	7	20	13	21
----	----	---	----	----	----	---	---	----	----	----

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.

14	10	6	14	10	20	5	20	25	14	6	20	7	5
----	----	---	----	----	----	---	----	----	----	---	----	---	---

Acción y efecto de alcalinizar.

28	20	28	19	10	14	26
----	----	----	----	----	----	----

Valorar una disolución.

18	21	26	14	28	26	20	5	14
----	----	----	----	----	----	----	---	----

Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.

3	7	13	7
---	---	----	---

Metaloide de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.

14	6	20	13	21	25
----	---	----	----	----	----

Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.

14	4	20	5	20	13	14	13
----	---	----	---	----	----	----	----

Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.

14	10	6	14	10	7	20	13	21
----	----	---	----	----	---	----	----	----

Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.

28	14	26	28	14	26	7
----	----	----	----	----	----	---

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.

**Descifra N° 1.7 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

18	19	21	18	19	8	29	23
----	----	----	----	----	---	----	----

Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluorhídrico. Núm. atómico 73. Símb.: Ta.

14	13	19	18	23
----	----	----	----	----

Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.

19	8	11	19	8	23	22	12	18	13	29	19
----	---	----	----	---	----	----	----	----	----	----	----

Determinación del contenido de alcaloides en una solución.

19	8	19	13	26	19	5	12	13	19
----	---	----	----	----	----	---	----	----	----

Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias.

19	8	11	23	3	23	8	29	15	29	15
----	---	----	----	---	----	---	----	----	----	----

Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.

19	8	11	19	8	29	21	23
----	---	----	----	---	----	----	----

De álcali o que tiene álcali.

19	8	11	19	8	29	22	12	18	13	23
----	---	----	----	---	----	----	----	----	----	----

Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa.

19	8	11	23	3	23	22	12	18	13	29	19
----	---	----	----	---	----	----	----	----	----	----	----

Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.

18	12	13	27	29	23
----	----	----	----	----	----

Metal muy raro que unido al itrio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb.

**Descifra N° 1.8 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

20	8	3	9	4
----	---	---	---	---

Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.

27	29	17	20	19	3	11	4	19	12	25	8	4
----	----	----	----	----	---	----	---	----	----	----	---	---

Tubo de vidrio graduado que sirve para determinar la albúmina que contiene un líquido orgánico.

27	29	9	27	29	3	21	27	9	3	4	11
----	----	---	----	----	---	----	----	---	---	---	----

Acción y efecto de alcalinizar.

10	3	27
----	---	----

Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.

25	3	25	20	29	27	9	3	4	11
----	---	----	----	----	----	---	---	---	----

Acción y efecto de titular o valorar una disolución.

27	9	12	25	4	7	4
----	---	----	----	---	---	---

Que sabe a vinagre.

25	8	27	11	7	20	8	27	11	3	9	4
----	---	----	----	---	----	---	----	----	---	---	---

Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.

7	20	17	11	3	25	8	27	25	4
---	----	----	----	---	----	---	----	----	---

Nitrato básico.

27	9	3	29	4
----	---	---	----	---

Radical derivado de un ácido orgánico.

### Descifra N° 1. 9 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	
U																								I					

20	1	20	21	26	13	20	25	27	13
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----

Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.

19	16	25	13	25	19	16	27	19	27	23	1	26	13	27
----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----

Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas.

28	23	11	1	18	25	13	28
----	----	----	---	----	----	----	----

Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.

20	27	20	28
----	----	----	----

Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.

19	26	12	13	26	12	25	27
----	----	----	----	----	----	----	----

Metal del grupo del manganeso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: Tc.

28	18	25	13	28	16
----	----	----	----	----	----

Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.

28	4	16	26	4	28	14	27
----	---	----	----	---	----	----	----

Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.

28	12	16	25	23	28	19	27
----	----	----	----	----	----	----	----

Sal o éster del ácido acrílico.

19	26	27	11	16	27	18	25	13	28
----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

Principio activo del cacao.

### Descifra N° 1. 10 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	
O			A																										

22	6	22	12	5	4	12	1
----	---	----	----	---	---	----	---

Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.

22	17	22	12	29	25	4
----	----	----	----	----	----	---

Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas.

22	1	21	1	5	12	29
----	---	----	---	---	----	----

Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.

4	20	17	28	1	0	23	14	6	1	5	8	17	28	5	17	20	1
---	----	----	----	---	---	----	----	---	---	---	---	----	----	---	----	----	---

Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.

12	29	14	6	5	17	1
----	----	----	---	---	----	---

Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te.

22	17	14	17	20	17	1
----	----	----	----	----	----	---

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.

4	9	6	4	22	0	25	4	28	5	29	22
---	---	---	---	----	---	----	---	----	---	----	----

Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.

22	6	14	23	6	5	17	20	1
----	---	----	----	---	---	----	----	---

Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.

4	25	1	27	17	20	1
---	----	---	----	----	----	---

Perteneciente o relativo al amonio.

Descifra N° 1. 11 Descubre la correspondencia entre cada número y resuelve

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

19	22	9	8	21	7	8	21	12
----	----	---	---	----	---	---	----	----

Dícese del cuerpo formado por una combinación del oxígeno con un elemento no metal y que, al reaccionar con el agua, da un ácido.

17	25	7	1	8	22	19
----	----	---	---	---	----	----

Hidrato de trementina.

19	13	24	11	8	22	19	17	12
----	----	----	----	---	----	----	----	----

Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.

19	13	29	12	9	12	13	8	18	19	7
----	----	----	----	---	----	----	---	----	----	---

Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.

19	13	21	25	9	8	21	8	29	12
----	----	----	----	---	---	----	---	----	----

Perteneciente o relativo a los aldehídos.

19	13	24	11	8	22	19
----	----	----	----	---	----	----

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.

24	7	19	22	8	12
----	---	----	----	---	----

Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U.

27	19	13	8	10	8	29	19	28	13	25
----	----	----	---	----	---	----	----	----	----	----

Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal.

19	29	25	17	19	17	12
----	----	----	----	----	----	----

Sal formada por la combinación del ácido acético con una base.