

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
N	G	S	J	V	W	O	L	P	I	,	Y	A	N	U	Q	M	.	T	H	D	C	K	B	F	E	Z	R	X

12	7	21	15	28	7
Y	O	D	U	R	O

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

12	7	21	7	25	7	28	17	7
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.

13	24	3	7	28	22	10	7	17	26	19	28	7
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.

13	24	15	14	21	13	14	22	10	13
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.

13	22	22	10	7	14	0	21	26	0	9	28	26	3	26	14	22	10	13
A	C	C	I	O	N	0	D	E	0	P	R	E	S	E	N	C	I	A

Sinónimo de catalisis

5	7	8	15	17	26	19	28	10	22	7
V	O	L	U	M	E	T	R	I	C	O

Referente a la volumetría.

13	24	3	7	8	15	19	7
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.

5	7	8	25	28	13	17	10	7
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.

5	10	19	28	10	7	8	7	0	13	27	15	8
V	I	T	R	I	O	L	O	0	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
A	O	X	V	P	Z	R	M	Y	T	H	B	E	S	G	C	F	K	J	I	U	Q	N	L	.	D	Ñ	W	,

1	16	13	10	20	16	2
A	C	E	T	I	C	O

Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

1	16	13	10	1	24	26	13	11	20	26	2
A	C	E	T	A	L	D	E	H	I	D	O

El resultante de la oxidación del alcohol etílico.

1	16	13	10	1	24
A	C	E	T	A	L

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

4	20	1	0	11	21	8	13	26	2
V	I	A	0	H	U	M	E	D	O

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

1	16	13	10	20	8	13	10	7	20	1
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.

4	2	24	21	8	13	10	7	20	1
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.

4	1	24	2	7	1	7
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.

4	1	23	1	26	20	2
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.

1	16	13	5	10	2	7
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
R	O	B	I	W	T	D	C	K	H	U	J	Q	L	M	.	.	Z	E	S	Ñ	P	X	F	G	Y	V	N	A

27	29	14	19	28	6	19
V	A	L	E	N	T	E

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

29	8	19	6	4	24	4	8	29	8	4	2	28
A	C	E	T	I	F	I	C	A	C	I	O	N

Acción de acetificar o acetificarse.

29	8	19	6	4	15	19	6	1	2
A	C	E	T	I	M	E	T	R	O

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

27	29	14	19	1	4	29	28	4	8	2
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.

29	8	4	7	2
A	C	I	D	O

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

29	8	4	7	19	18
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.

29	8	4	7	2	0	8	4	29	28	10	4	7	1	4	8	2
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.

29	8	4	7	2	0	8	29	1	3	2	14	4	8	2
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.

29	8	4	7	2	0	8	14	2	1	2	29	8	19	6	4	8	2
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
E	K	U	N	O	Q	R	W	I	J	F	V	B	Y	T	Z	P	.	C	D	,	G	H	A	N	L	M	X	S

24	19	9	20	5	0	19	24	19	5	20	9	26	9	19	5
A	C	I	D	O		C	A	C	O	D	I	L	I	C	O

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

24	19	9	20	5	0	27	5	25	5	19	26	5	7	5	24	19	1	15	9	19	5
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.

12	9	15	7	9	5	26	5
V	I	T	R	I	O	L	O

Nombre común del ácido sulfúrico comercial.

15	3	26	9	5
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.

15	7	9	12	24	26	1	25	15	1
T	R	I	V	A	L	E	N	T	E

Que funciona con tres valencias.

12	24	26	1	25	19	9	24
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.

15	5	7	5	25
T	O	R	O	N

Elemento químico producido por desintegración del torio.

15	7	24	15	24	7
T	R	A	T	A	R

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

24	19	7	9	26	9	19	5
A	C	R	I	L	I	C	O

Aplicase 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
G	F	N	H	Q	D	I	R	M	A	C	U	P	J	X	W	B	Z	.	Y	K	O	V	E	.	N	L	S	T

10	11	29	7	26	22	9	24	29	8	22
A	C	T	I	N	O	M	E	T	R	O

Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

29	22	27	12	24	26	22
T	O	L	U	E	N	O

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

23	7	29	8	7	22	27	7	11	22
V	I	T	R	I	O	L	I	C	O

Pertenece al vitriolo o que tiene sus propiedades.

12	8	24	10
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.

10	11	24	29	7	2	7	11	10	8
A	C	E	T	I	F	I	C	A	R

Convertir en ácido acético.

29	24	29	8	10	23	10	27	24	26	29	24
T	E	T	R	A	V	A	L	E	N	T	E

Que funciona con cuatro valencias.

29	8	7	27	7	29	10
T	R	I	L	I	T	A

Sinónimo de trinitrotolueno

10	11	24	29	7	2	7	11	10	6	22	8
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.

10	1	12	10	0	8	24	1	7	10
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 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
R	G	N	.	E	X	U	P	.	V	K	B	C	A	Z	H	Y	J	M	S	T	W	Ñ	F	I	O	Q	D	L

14	29	12	7	19	25	3	26	25	28	5
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	29	13	14	29	25	3	25	15	14	13	25	26	3
A	L	C	A	L	I	N	I	Z	A	C	I	O	N

Acción y efecto de alcalinizar.

21	25	21	7	29	14	1
T	I	T	U	L	A	R

Valorar una disolución.

10	5	1	14	21	1	25	3	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.

17	26	28	26
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	13	25	28	5	15
A	C	I	D	E	Z

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

14	24	25	3	25	28	14	28
A	F	I	N	I	D	A	D

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

14	29	13	14	29	26	25	28	5
A	L	C	A	L	O	I	D	E

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

21	14	1	21	14	1	26
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 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
L	Z	Ñ	T	R	D	.	C	Q	S	E	W	I	,	H	P	G	U	B	Y	K	A	O	F	M	J	N	X	V

4	22	27	4	22	1	13	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 fluohídrico. Núm. atómico 73. Símb.: Ta.

18	5	22	4	23
U	R	A	T	O

Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.

22	1	8	22	1	23	25	11	4	5	13	22
A	L	C	A	L	O	M	E	T	R	I	A

Determinación del contenido de alcaloides en una solución.

22	1	22	5	17	22	6	11	5	22
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.

22	1	8	23	15	23	1	13	10	13	10
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.

22	1	8	22	1	13	27	23
A	L	C	A	L	I	N	O

De álcali o que tiene álcali.

22	1	8	22	1	13	25	11	4	5	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.

22	1	8	23	15	23	25	11	4	5	13	22
A	L	C	O	H	O	M	E	T	R	I	A

Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.

4	11	5	19	13	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 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
Ñ	H	O	U	L	M	P	N	.	Q	Y	K	T	G	A	B	E	V	C	S	R	W	F	J	X	D	Z	I	.

- |   |    |    |    |   |
|---|----|----|----|---|
| 4 | 21 | 28 | 19 | 3 |
| 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.
- |    |   |    |   |   |    |   |   |   |    |    |    |   |
|----|---|----|---|---|----|---|---|---|----|----|----|---|
| 15 | 5 | 16 | 4 | 6 | 28 | 8 | 3 | 6 | 17 | 13 | 21 | 3 |
| 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.
- |    |   |    |    |   |    |    |    |    |    |   |   |
|----|---|----|----|---|----|----|----|----|----|---|---|
| 15 | 5 | 19 | 15 | 5 | 28 | 27 | 15 | 19 | 28 | 3 | 8 |
| A  | L | C  | A  | L | I  | Z  | A  | C  | I  | O | N |
- Acción y efecto de alcalinizar.
- |    |    |    |
|----|----|----|
| 18 | 28 | 15 |
| V  | I  | A  |
- Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.
- |    |    |    |   |   |    |    |    |   |   |
|----|----|----|---|---|----|----|----|---|---|
| 13 | 28 | 13 | 4 | 5 | 15 | 19 | 28 | 3 | 8 |
| T  | I  | T  | U | L | A  | C  | I  | O | N |
- Acción y efecto de titular o valorar una disolución.
- |    |    |    |    |   |    |   |
|----|----|----|----|---|----|---|
| 15 | 19 | 17 | 13 | 3 | 20 | 3 |
| A  | C  | E  | T  | O | S  | O |
- Que sabe a vinagre.
- |    |    |    |   |    |   |    |    |   |    |    |   |
|----|----|----|---|----|---|----|----|---|----|----|---|
| 13 | 21 | 15 | 8 | 20 | 4 | 21 | 15 | 8 | 28 | 19 | 3 |
| 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.
- |    |   |    |   |    |    |    |    |    |   |
|----|---|----|---|----|----|----|----|----|---|
| 20 | 4 | 16 | 8 | 28 | 13 | 21 | 15 | 13 | 3 |
| S  | U | B  | N | I  | T  | R  | A  | T  | O |
- Nitrato básico.
- |    |    |    |   |   |
|----|----|----|---|---|
| 15 | 19 | 28 | 5 | 3 |
| 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
.	T	H	W	R	A	X	,	U	C	I	P	Ñ	D	Y	L	S	F	M	E	Q	K	V	Z	G	B	J	O	N

- |    |   |    |    |    |    |    |    |    |    |
|----|---|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 17 | 9 | 17 | 12 | 20 | 29 | 17 | 11 | 28 | 29 |
| S  | U | S  | P  | E  | N  | S  | I  | O  | N  |
- Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.
- |   |   |    |    |    |   |   |    |   |    |    |   |    |    |    |
|---|---|----|----|----|---|---|----|---|----|----|---|----|----|----|
| 2 | 5 | 11 | 29 | 11 | 2 | 5 | 28 | 2 | 28 | 16 | 9 | 20 | 29 | 28 |
| 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.
- |   |    |    |   |    |    |    |   |
|---|----|----|---|----|----|----|---|
| 6 | 16 | 26 | 9 | 19 | 11 | 29 | 6 |
| A | L  | B  | U | M  | I  | N  | A |
- Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.
- |    |    |    |   |
|----|----|----|---|
| 17 | 28 | 17 | 6 |
| S  | O  | S  | A |
- Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.
- |   |    |    |    |    |    |    |    |
|---|----|----|----|----|----|----|----|
| 2 | 20 | 10 | 29 | 20 | 10 | 11 | 28 |
| 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.
- |   |    |    |    |   |   |
|---|----|----|----|---|---|
| 6 | 19 | 11 | 29 | 6 | 5 |
| A | M  | I  | N  | A | R |
- Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.
- |   |    |   |    |    |   |    |    |
|---|----|---|----|----|---|----|----|
| 6 | 25 | 5 | 20 | 25 | 6 | 14 | 28 |
| A | G  | R | E  | G  | A | D  | O  |
- Grupo de partículas que interactúan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.
- |   |    |   |    |    |   |   |    |
|---|----|---|----|----|---|---|----|
| 6 | 10 | 5 | 11 | 16 | 6 | 2 | 28 |
| A | C  | R | I  | L  | A | T | O  |
- Sal o éster del ácido acrílico.
- |   |    |    |    |   |    |    |    |    |   |
|---|----|----|----|---|----|----|----|----|---|
| 2 | 20 | 28 | 26 | 5 | 28 | 19 | 11 | 29 | 6 |
| 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
P	Ñ	N	B	L	C	V	H	K	S	I	J	F	E	R	U	.	X	W	O	Q	G	D	Y	,	M	T	Z	A

- |    |    |    |    |    |    |    |    |
|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 10 | 16 | 10 | 27 | 15 | 29 | 27 | 20 |
| S  | U  | S  | T  | R  | A  | T  | O  |
- Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.
- |    |    |    |    |    |    |    |
|----|----|----|----|----|----|----|
| 10 | 11 | 10 | 27 | 14 | 26 | 29 |
| 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.
- |    |    |   |    |    |    |    |
|----|----|---|----|----|----|----|
| 10 | 20 | 1 | 20 | 15 | 27 | 14 |
| S  | O  | P | O  | R  | T  | E  |
- Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.
- |    |   |    |    |    |   |    |   |    |    |    |   |    |    |    |    |   |    |
|----|---|----|----|----|---|----|---|----|----|----|---|----|----|----|----|---|----|
| 29 | 6 | 11 | 23 | 20 | 0 | 13 | 5 | 16 | 20 | 15 | 8 | 11 | 23 | 15 | 11 | 6 | 20 |
| 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.
- |    |    |   |    |    |    |    |
|----|----|---|----|----|----|----|
| 27 | 14 | 5 | 16 | 15 | 11 | 20 |
| 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.

10	11	5	11	6	11	20
S	I	L	I	C	I	O

Metaoide amarillento, infusible, insoluble en el agua y más pesado que ella. Forma la cuarta parte de la corteza terrestre. Núm. atómico 14. Símb.: Si.

29	22	16	29	10	0	26	29	23	15	14	10
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.

10	16	5	13	16	15	11	6	20
S	U	L	F	U	R	I	C	O

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

29	26	20	3	11	6	20
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
Ñ	R	Q	A	J	S	K	X	C	L	D	Y	Z	B	O	U	H	.	P	F	N	W	G	T	M	E	.	I	V

4	21	17	28	11	2	28	11	15
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.

24	26	2	19	28	21	4
T	E	R	P	I	N	A

Hidrato de trementina.

4	10	16	25	28	21	4	24	15
A	L	U	M	I	N	A	T	O

Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.

4	10	9	15	17	15	10	28	13	4	2
A	L	C	O	H	O	L	I	Z	A	R

Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.

4	10	11	26	17	28	11	28	9	15
A	L	D	E	H	I	D	I	C	O

Perteneciente o relativo a los aldehídos.

4	10	16	25	28	21	4
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.

16	2	4	21	28	15
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.

6	4	10	28	20	28	9	4	14	10	26
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.

4	9	26	24	4	24	15
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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

12	7	21	15	28	7
----	---	----	----	----	---

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

12	7	21	7	25	7	28	17	7
----	---	----	---	----	---	----	----	---

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

13	24	3	7	28	22	10	7	17	26	19	28	7
----	----	---	---	----	----	----	---	----	----	----	----	---

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

13	24	15	14	21	13	14	22	10	13
----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

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.

13	22	22	10	7	14	0	21	26	0	9	28	26	3	26	14	22	10	13
----	----	----	----	---	----	---	----	----	---	---	----	----	---	----	----	----	----	----

Sinónimo de catálisis

5	7	8	15	17	26	19	28	10	22	7
---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	---

Referente a la volumetría.

13	24	3	7	8	15	19	7
----	----	---	---	---	----	----	---

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

5	7	8	25	28	13	17	10	7
---	---	---	----	----	----	----	----	---

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

5	10	19	28	10	7	8	7	0	13	27	15	8
---	----	----	----	----	---	---	---	---	----	----	----	---

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

1	16	13	10	20	16	2
---	----	----	----	----	----	---

Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

1	16	13	10	1	24	26	13	11	20	26	2
---	----	----	----	---	----	----	----	----	----	----	---

El resultante de la oxidación del alcohol etílico.

1	16	13	10	1	24
---	----	----	----	---	----

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

4	20	1	0	11	21	8	13	26	2
---	----	---	---	----	----	---	----	----	---

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

1	16	13	10	20	8	13	10	7	20	1
---	----	----	----	----	---	----	----	---	----	---

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

4	2	24	21	8	13	10	7	20	1
---	---	----	----	---	----	----	---	----	---

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

4	1	24	2	7	1	7
---	---	----	---	---	---	---

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

4	1	23	1	26	20	2
---	---	----	---	----	----	---

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

1	16	13	5	10	2	7
---	----	----	---	----	---	---

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

27	29	14	19	28	6	19
----	----	----	----	----	---	----

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

29	8	19	6	4	24	4	8	29	8	4	2	28
----	---	----	---	---	----	---	---	----	---	---	---	----

Acción de acetificar o acetificarse.

29	8	19	6	4	15	19	6	1	2
----	---	----	---	---	----	----	---	---	---

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

27	29	14	19	1	4	29	28	4	8	2
----	----	----	----	---	---	----	----	---	---	---

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

29	8	4	7	2
----	---	---	---	---

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

29	8	4	7	19	18
----	---	---	---	----	----

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

29	8	4	7	2	0	8	4	29	28	10	4	7	1	4	8	2
----	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	---	---	---	---	---	---

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

29	8	4	7	2	0	8	29	1	3	2	14	4	8	2
----	---	---	---	---	---	---	----	---	---	---	----	---	---	---

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

29	8	4	7	2	0	8	14	2	1	2	29	8	19	6	4	8	2
----	---	---	---	---	---	---	----	---	---	---	----	---	----	---	---	---	---

 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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

24	19	9	20	5	0	19	24	19	5	20	9	26	9	19	5
----	----	---	----	---	---	----	----	----	---	----	---	----	---	----	---

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

24	19	9	20	5	0	27	5	25	5	19	26	5	7	5	24	19	1	15	9	19	5
----	----	---	----	---	---	----	---	----	---	----	----	---	---	---	----	----	---	----	---	----	---

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

12	9	15	7	9	5	26	5
----	---	----	---	---	---	----	---

 Nombre común del ácido sulfúrico comercial.

15	3	26	9	5
----	---	----	---	---

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

15	7	9	12	24	26	1	25	15	1
----	---	---	----	----	----	---	----	----	---

 Que funciona con tres valencias.

12	24	26	1	25	19	9	24
----	----	----	---	----	----	---	----

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

15	5	7	5	25
----	---	---	---	----

 Elemento químico producido por desintegración del torio.

15	7	24	15	24	7
----	---	----	----	----	---

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

24	19	7	9	26	9	19	5
----	----	---	---	----	---	----	---

 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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

10	11	29	7	26	22	9	24	29	8	22
----	----	----	---	----	----	---	----	----	---	----

 Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

29	22	27	12	24	26	22
----	----	----	----	----	----	----

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

23	7	29	8	7	22	27	7	11	22
----	---	----	---	---	----	----	---	----	----

 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.

12	8	24	10
----	---	----	----

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

10	11	24	29	7	2	7	11	10	8
----	----	----	----	---	---	---	----	----	---

 Convertir en ácido acético.

29	24	29	8	10	23	10	27	24	26	29	24
----	----	----	---	----	----	----	----	----	----	----	----

 Que funciona con cuatro valencias.

29	8	7	27	7	29	10
----	---	---	----	---	----	----

 Sinónimo de trinitrotolueno

10	11	24	29	7	2	7	11	10	6	22	8
----	----	----	----	---	---	---	----	----	---	----	---

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

10	1	12	10	0	8	24	1	7	10
----	---	----	----	---	---	----	---	---	----

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

14	29	12	7	19	25	3	26	25	28	5
----	----	----	---	----	----	---	----	----	----	---

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	29	13	14	29	25	3	25	15	14	13	25	26	3
----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	----	----	---

Acción y efecto de alcalinizar.

21	25	21	7	29	14	1
----	----	----	---	----	----	---

Valorar una disolución.

10	5	1	14	21	1	25	3	14
----	---	---	----	----	---	----	---	----

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

17	26	28	26
----	----	----	----

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

14	13	25	28	5	15
----	----	----	----	---	----

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

14	24	25	3	25	28	14	28
----	----	----	---	----	----	----	----

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

14	29	13	14	29	26	25	28	5
----	----	----	----	----	----	----	----	---

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

21	14	1	21	14	1	26
----	----	---	----	----	---	----

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

4	22	27	4	22	1	13	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.

18	5	22	4	23
----	---	----	---	----

Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.

22	1	8	22	1	23	25	11	4	5	13	22
----	---	---	----	---	----	----	----	---	---	----	----

Determinación del contenido de alcaloides en una solución.

22	1	22	5	17	22	6	11	5	22
----	---	----	---	----	----	---	----	---	----

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

22	1	8	23	15	23	1	13	10	13	10
----	---	---	----	----	----	---	----	----	----	----

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

22	1	8	22	1	13	27	23
----	---	---	----	---	----	----	----

De álcali o que tiene álcali.

22	1	8	22	1	13	25	11	4	5	23
----	---	---	----	---	----	----	----	---	---	----

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

22	1	8	23	15	23	25	11	4	5	13	22
----	---	---	----	----	----	----	----	---	---	----	----

Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.

4	11	5	19	13	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 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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

4	21	28	19	3
---	----	----	----	---

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

15	5	16	4	6	28	8	3	6	17	13	21	3
----	---	----	---	---	----	---	---	---	----	----	----	---

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

15	5	19	15	5	28	27	15	19	28	3	8
----	---	----	----	---	----	----	----	----	----	---	---

Acción y efecto de alcalinizar.

18	28	15
----	----	----

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

13	28	13	4	5	15	19	28	3	8
----	----	----	---	---	----	----	----	---	---

Acción y efecto de titular o valorar una disolución.

15	19	17	13	3	20	3
----	----	----	----	---	----	---

Que sabe a vinagre.

13	21	15	8	20	4	21	15	8	28	19	3
----	----	----	---	----	---	----	----	---	----	----	---

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

20	4	16	8	28	13	21	15	13	3
----	---	----	---	----	----	----	----	----	---

Nitrato básico.

15	19	28	5	3
----	----	----	---	---

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

17	9	17	12	20	29	17	11	28	29
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----

Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.

2	5	11	29	11	2	5	28	2	28	16	9	20	29	28
---	---	----	----	----	---	---	----	---	----	----	---	----	----	----

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

6	16	26	9	19	11	29	6
---	----	----	---	----	----	----	---

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

17	28	17	6
----	----	----	---

Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.

2	20	10	29	20	10	11	28
---	----	----	----	----	----	----	----

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

6	19	11	29	6	5
---	----	----	----	---	---

Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.

6	25	5	20	25	6	14	28
---	----	---	----	----	---	----	----

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

6	10	5	11	16	6	2	28
---	----	---	----	----	---	---	----

Sal o éster del ácido acrílico.

2	20	28	26	5	28	19	11	29	6
---	----	----	----	---	----	----	----	----	---

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

10	16	10	27	15	29	27	20
----	----	----	----	----	----	----	----

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

10	11	10	27	14	26	29
----	----	----	----	----	----	----

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

10	20	1	20	15	27	14
----	----	---	----	----	----	----

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

29	6	11	23	20	0	13	5	16	20	15	8	11	23	15	11	6	20
----	---	----	----	----	---	----	---	----	----	----	---	----	----	----	----	---	----

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

27	14	5	16	15	11	20
----	----	---	----	----	----	----

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

10	11	5	11	6	11	20
----	----	---	----	---	----	----

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.

29	22	16	29	10	0	26	29	23	15	14	10
----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	----	----

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

10	16	5	13	16	15	11	6	20
----	----	---	----	----	----	----	---	----

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

29	26	20	3	11	6	20
----	----	----	---	----	---	----

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
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

4	21	17	28	11	2	28	11	15
---	----	----	----	----	---	----	----	----

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

24	26	2	19	28	21	4
----	----	---	----	----	----	---

Hidrato de trementina.

4	10	16	25	28	21	4	24	15
---	----	----	----	----	----	---	----	----

Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.

4	10	9	15	17	15	10	28	13	4	2
---	----	---	----	----	----	----	----	----	---	---

Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.

4	10	11	26	17	28	11	28	9	15
---	----	----	----	----	----	----	----	---	----

Perteneciente o relativo a los aldehídos.

4	10	16	25	28	21	4
---	----	----	----	----	----	---

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.

16	2	4	21	28	15
----	---	---	----	----	----

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

6	4	10	28	20	28	9	4	14	10	26
---	---	----	----	----	----	---	---	----	----	----

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

4	9	26	24	4	24	15
---	---	----	----	---	----	----

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