

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

10	26	4	25	9	26
Y	O	D	U	R	O

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

10	26	4	26	22	26	9	11	26
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.

7	18	14	26	9	19	8	26	11	29	21	9	26
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.

7	18	25	1	4	7	1	19	8	7
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.

7	19	19	8	26	1	0	4	29	0	2	9	29	14	29	1	19	8	7
A	C	C	I	O	N	D	E	O	P	R	E	S	E	N	C	I	A	

Sinónimo de catálisis

23	26	24	25	11	29	21	9	8	19	26
V	O	L	U	M	E	T	R	I	C	O

Referente a la volumetría.

7	18	14	26	24	25	21	26
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.

23	26	24	22	9	7	11	8	26
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.

23	8	21	9	8	26	24	26	0	7	12	25	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
B	G	T	J	Ñ	I	S	H	N	M	C	A	E	R	W	.	.	F	L	U	V	O	Q	P	D	X	Z	K	Y

12	11	13	3	6	11	22
A	C	E	T	I	C	O

Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

12	11	13	3	12	19	25	13	8	6	25	22
A	C	E	T	A	L	D	E	H	I	D	O

El resultante de la oxidación del alcohol etílico.

12	11	13	3	12	19
A	C	E	T	A	L

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

21	6	12	0	8	20	10	13	25	22
V	I	A	H	U	M	E	D	O	

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

12	11	13	3	6	10	13	3	14	6	12
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.

21	22	19	20	10	13	3	14	6	12
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.

21	12	19	22	14	12	14
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.

21	12	9	12	25	6	22
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.

12	11	13	24	3	22	14
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
W	D	Z	P	.	G	J	R	F	Ñ	N	.	O	M	E	L	H	B	K	U	Q	Y	I	A	S	X	T	C	V

29	24	16	15	11	27	15
V	A	L	E	N	T	E

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

24	28	15	27	23	9	23	28	24	28	23	13	11
A	C	E	T	I	F	I	C	A	C	I	O	N

Acción de acetificar o acetificarse.

24	28	15	27	23	14	15	27	8	13
A	C	E	T	I	M	E	T	R	O

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

29	24	16	15	8	23	24	11	23	28	13
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.

24	28	23	2	13
A	C	I	D	O

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

24	28	23	2	15	3
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.

24	28	23	2	13	0	28	23	24	11	17	23	2	8	23	28	13
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.

24	28	23	2	13	0	28	24	8	18	13	16	23	28	13
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.

24	28	23	2	13	0	28	16	13	8	13	24	28	15	27	23	28	13
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 Nº 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
V	Y	M	N	T	D	W	O	S	X	Z	.	L	P	Ñ	Q	B	E	K	F	J	C	R	I	A	G	H	.	U

25	22	24	6	8	0	22	25	22	8	6	24	13	24	22	8
A	C	I	D	O		C	A	C	O	D	I	L	I	C	O

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

25	22	24	6	8	0	3	8	4	8	22	13	8	23	8	25	22	18	5	24	22	8
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.

1	24	5	23	24	8	13	8
V	I	T	R	I	O	L	O

Nombre común del ácido sulfúrico comercial.

5	29	13	24	8
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.

5	23	24	1	25	13	18	4	5	18
T	R	I	V	A	L	E	N	T	E

Que funciona con tres valencias.

1	25	13	18	4	22	24	25
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.

5	8	23	8	4
T	O	R	O	N

Elemento químico producido por desintegración del torio.

5	23	25	5	25	23
T	R	A	T	A	R

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

25	22	23	24	13	24	22	8
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 Nº 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
Z	G	Q	C	P	T	F	W	Ñ	U	I	X	V	O	B	H	A	J	.	S	.	K	N	L	R	D	Y	E	M

17	4	6	11	23	14	29	28	6	25	14
A	C	T	I	N	O	M	E	T	R	O

Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

6	14	24	10	28	23	14
T	O	L	U	E	N	O

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

13	11	6	25	11	14	24	11	4	14
V	I	T	R	I	O	L	I	C	O

Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.

10	25	28	17
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.

17	4	28	6	11	7	11	4	17	25
A	C	E	T	I	F	I	C	A	R

Convertir en ácido acético.

6	28	6	25	17	13	17	24	28	23	6	28
T	E	T	R	A	V	A	L	E	N	T	E

Que funciona con cuatro valencias.

6	25	11	24	11	6	17
T	R	I	L	I	T	A

Sinónimo de trinitrotolueno

17	4	28	6	11	7	11	4	17	26	14	25
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.

17	2	10	17	0	25	28	2	11	17
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
T	O	R	L	C	I	W	F	A	S	E	N	K	U	B	Y	Z	P	.	H	N	M	X	Q	G	J	V	D	.

9	4	15	14	22	6	21	2	6	28	11
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.

9	4	5	9	4	6	21	6	17	9	5	6	2	21
A	L	C	A	L	I	N	I	Z	A	C	I	O	N

Acción y efecto de alcalinizar.

1	6	1	14	4	9	3
T	I	T	U	L	A	R

Valorar una disolución.

27	11	3	9	1	3	6	21	9
V	E	R	A	T	R	I	N	A

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

16	2	28	2
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.

9	5	6	28	11	17
A	C	I	D	E	Z

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

9	8	6	21	6	28	9	28
A	F	I	N	I	D	A	D

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

9	4	5	9	4	2	6	28	11
A	L	C	A	L	O	I	D	E

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

1	9	3	1	9	3	2
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
E	I	A	T	R	Z	O	L	,	Q	C	M	W	K	N	V	G	B	P	S	H	Y	D	J	X	F	U	N	.

4	3	15	4	3	8	2	7
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.

27	5	3	4	7
U	R	A	T	O

Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.

3	8	11	3	8	7	12	1	4	5	2	3
A	L	C	A	L	O	M	E	T	R	I	A

Determinación del contenido de alcaloides en una solución.

3	8	3	5	17	3	23	1	5	3
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.

3	8	11	7	21	7	8	2	20	2	20
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.

3	8	11	3	8	2	15	7
A	L	C	A	L	I	N	O

De álcali o que tiene álcali.

3	8	11	3	8	2	12	1	4	5	7
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.

3	8	11	7	21	7	12	1	4	5	2	3
A	L	C	O	H	O	M	E	T	R	I	A

Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.

4	1	5	18	2	7
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
I	L	N	T	H	O	X	R	P	Q	C	Z	E	M	F	.	U	K	.	W	N	B	G	J	D	Y	V	A	S

17	8	1	11	6
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.

28	2	22	17	14	1	21	6	14	13	4	8	6
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.

28	2	11	28	2	1	12	28	11	1	6	21
A	L	C	A	L	I	Z	A	C	I	O	N

Acción y efecto de alcalinizar.

27	1	28
V	I	A

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

4	1	4	17	2	28	11	1	6	21
T	I	T	U	L	A	C	I	O	N

Acción y efecto de titular o valorar una disolución.

28	11	13	4	6	29	6
A	C	E	T	O	S	O

Que sabe a vinagre.

4	8	28	21	29	17	8	28	21	1	11	6
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.

29	17	22	21	1	4	8	28	4	6
S	U	B	N	I	T	R	A	T	O

Nitrato básico.

28	11	1	2	6
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
.	.	L	M	K	U	E	X	A	H	V	C	O	S	I	P	T	F	B	Ñ	R	Q	W	D	G	N	Z	Y	J

14	6	14	16	7	26	14	15	13	26
S	U	S	P	E	N	S	I	O	N

Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.

17	21	15	26	15	17	21	13	17	13	3	6	7	26	13
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.

9	3	19	6	4	15	26	9
A	L	B	U	M	I	N	A

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

14	13	14	9
S	O	S	A

Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.

17	7	12	26	7	12	15	13
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.

9	4	15	26	9	21
A	M	I	N	A	R

Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.

9	25	21	7	25	9	24	13
A	G	R	E	G	A	D	O

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

9	12	21	15	3	9	17	13
A	C	R	I	L	A	T	O

Sal o éster del ácido acrílico.

17	7	13	19	21	13	4	15	26	9
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
U	W	L	.	J	K	C	S	X	G	D	Y	.	N	V	M	O	H	A	E	B	T	Ñ	I	F	R	Z	P	Q

8	1	8	22	26	19	22	17
S	U	S	T	R	A	T	O

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

8	24	8	22	20	16	19
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.

8	17	28	17	26	22	20
S	O	P	O	R	T	E

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

19	7	24	11	17	0	25	3	1	17	26	18	24	11	26	24	7	17
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.

22	20	3	1	26	24	17
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.

8	24	3	24	7	24	17
S	I	L	I	C	I	O

Metaloides amarillentos, infusibles, insolubles en el agua y más pesados que ella. Forma la cuarta parte de la corteza terrestre. Núm. atómico 14. Símb.: Si.

19	10	1	19	8	0	16	19	11	26	20	8
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.

8	1	3	25	1	26	24	7	17
S	U	L	F	U	R	I	C	O

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

19	16	17	14	24	7	17
A	M	O	N	I	C	O

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

14	15	11	18	4	2	18	4	24
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.

25	19	2	26	18	15	14
T	E	R	P	I	N	A

Hidrato de trementina.

14	5	1	20	18	15	14	25	24
A	L	U	M	I	N	A	T	O

Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.

14	5	9	24	11	24	5	18	13	14	2
A	L	C	O	H	O	L	I	Z	A	R

Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.

14	5	4	19	11	18	4	18	9	24
A	L	D	E	H	I	D	I	C	O

Perteneiente o relativo a los aldehídos.

14	5	1	20	18	15	14
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.

1	2	14	15	18	24
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.

7	14	5	18	12	18	9	14	10	5	19
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.

14	9	19	25	14	25	24
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
N	P	K	D	,	J	A	I																					

10	26	4	25	9	26
----	----	---	----	---	----

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

10	26	4	26	22	26	9	11	26
----	----	---	----	----	----	---	----	----

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

7	18	14	26	9	19	8	26	11	29	21	9	26
---	----	----	----	---	----	---	----	----	----	----	---	----

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

7	18	25	1	4	7	1	19	8	7
---	----	----	---	---	---	---	----	---	---

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.

7	19	19	8	26	1	0	4	29	0	2	9	29	14	29	1	19	8	7
---	----	----	---	----	---	---	---	----	---	---	---	----	----	----	---	----	---	---

Sinónimo de catálisis

23	26	24	25	11	29	21	9	8	19	26
----	----	----	----	----	----	----	---	---	----	----

Referente a la volumetría.

7	18	14	26	24	25	21	26
---	----	----	----	----	----	----	----

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

23	26	24	22	9	7	11	8	26
----	----	----	----	---	---	----	---	----

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

23	8	21	9	8	26	24	26	0	7	12	25	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
B	G	T	J	N	I	S	H																					

12	11	13	3	6	11	22
----	----	----	---	---	----	----

Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

12	11	13	3	12	19	25	13	8	6	25	22
----	----	----	---	----	----	----	----	---	---	----	----

El resultante de la oxidación del alcohol etílico.

12	11	13	3	12	19
----	----	----	---	----	----

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

21	6	12	0	8	20	10	13	25	22
----	---	----	---	---	----	----	----	----	----

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

12	11	13	3	6	10	13	3	14	6	12
----	----	----	---	---	----	----	---	----	---	----

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

21	22	19	20	10	13	3	14	6	12
----	----	----	----	----	----	---	----	---	----

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

21	12	19	22	14	12	14
----	----	----	----	----	----	----

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

21	12	9	12	25	6	22
----	----	---	----	----	---	----

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

12	11	13	24	3	22	14
----	----	----	----	---	----	----

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
W	D	Z	P	,	G	J	R																					

29	24	16	15	11	27	15
----	----	----	----	----	----	----

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

24	28	15	27	23	9	23	28	24	28	23	13	11
----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	----	----	----

Acción de acetificar o acetificarse.

24	28	15	27	23	14	15	27	8	13
----	----	----	----	----	----	----	----	---	----

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

29 24 16 15 8 23 24 11 23 28 13 ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia.

24 28 23 2 13 Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.

24 28 23 2 15 3 Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.

24 28 23 2 13 0 28 23 24 11 17 23 2 8 23 28 13 Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.

24 28 23 2 13 0 28 24 8 18 13 16 23 28 13 El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.

24 28 23 2 13 0 28 16 13 8 13 24 28 15 27 23 28 13 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	
V	Y	M	N	T	D	W	O																						

25 22 24 6 8 0 22 25 22 8 6 24 13 24 22 8 Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.

25 22 24 6 8 0 3 8 4 8 22 13 8 23 8 25 22 18 5 24 22 8

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

1 24 5 23 24 8 13 8 Nombre común del ácido sulfúrico comercial.

5 29 13 24 8 Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.

5 23 24 1 25 13 18 4 5 18 Que funciona con tres valencias.

1 25 13 18 4 22 24 25 Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.

5 8 23 8 4 Elemento químico producido por desintegración del torio.

5 23 25 5 25 23 Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.

25 22 23 24 13 24 22 8 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	
Z	G	Q	C	P	T	F	W																						

17 4 6 11 23 14 29 28 6 25 14 Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

6 14 24 10 28 23 14 Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.

13 11 6 25 11 14 24 11 4 14 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.

10 25 28 17 Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado normal.

17 4 28 6 11 7 11 4 17 25 Convertir en ácido acético.

6 28 6 25 17 13 17 24 28 23 6 28 Que funciona con cuatro valencias.

6 25 11 24 11 6 17 Sinónimo de trinitrotolueno

17	4	28	6	11	7	11	4	17	26	14	25
----	---	----	---	----	---	----	---	----	----	----	----

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

17	2	10	17	0	25	28	2	11	17
----	---	----	----	---	----	----	---	----	----

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	
T	O	R	L	C	I	W	F																						

9	4	15	14	22	6	21	2	6	28	11
---	---	----	----	----	---	----	---	---	----	----

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.

9	4	5	9	4	6	21	6	17	9	5	6	2	21
---	---	---	---	---	---	----	---	----	---	---	---	---	----

Acción y efecto de alcalinizar.

1	6	1	14	4	9	3
---	---	---	----	---	---	---

Valorar una disolución.

27	11	3	9	1	3	6	21	9
----	----	---	---	---	---	---	----	---

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

16	2	28	2
----	---	----	---

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

9	5	6	28	11	17
---	---	---	----	----	----

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

9	8	6	21	6	28	9	28
---	---	---	----	---	----	---	----

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

9	4	5	9	4	2	6	28	11
---	---	---	---	---	---	---	----	----

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

1	9	3	1	9	3	2
---	---	---	---	---	---	---

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	
E	I	A	T	R	Z	O	L																						

4	3	15	4	3	8	2	7
---	---	----	---	---	---	---	---

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

27	5	3	4	7
----	---	---	---	---

Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.

3	8	11	3	8	7	12	1	4	5	2	3
---	---	----	---	---	---	----	---	---	---	---	---

Determinación del contenido de alcaloides en una solución.

3	8	3	5	17	3	23	1	5	3
---	---	---	---	----	---	----	---	---	---

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

3	8	11	7	21	7	8	2	20	2	20
---	---	----	---	----	---	---	---	----	---	----

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

3	8	11	3	8	2	15	7
---	---	----	---	---	---	----	---

De álcali o que tiene álcali.

3	8	11	3	8	2	12	1	4	5	7
---	---	----	---	---	---	----	---	---	---	---

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

3	8	11	7	21	7	12	1	4	5	2	3
---	---	----	---	----	---	----	---	---	---	---	---

Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.

4	1	5	18	2	7
---	---	---	----	---	---

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	
I	L	N	T	H	O	X	R																						

17	8	1	11	6
----	---	---	----	---

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

28	2	22	17	14	1	21	6	14	13	4	8	6
----	---	----	----	----	---	----	---	----	----	---	---	---

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

28	2	11	28	2	1	12	28	11	1	6	21
----	---	----	----	---	---	----	----	----	---	---	----

Acción y efecto de alcalinizar.

27	1	28
----	---	----

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

4	1	4	17	2	28	11	1	6	21
---	---	---	----	---	----	----	---	---	----

Acción y efecto de titular o valorar una disolución.

28	11	13	4	6	29	6
----	----	----	---	---	----	---

Que sabe a vinagre.

4	8	28	21	29	17	8	28	21	1	11	6
---	---	----	----	----	----	---	----	----	---	----	---

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

29	17	22	21	1	4	8	28	4	6
----	----	----	----	---	---	---	----	---	---

Nitrato básico.

28	11	1	2	6
----	----	---	---	---

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	
.	.	L	M	K	U	E	X																						

14	6	14	16	7	26	14	15	13	26
----	---	----	----	---	----	----	----	----	----

Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.

17	21	15	26	15	17	21	13	17	13	3	6	7	26	13
----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	---	---	----	----

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

9	3	19	6	4	15	26	9
---	---	----	---	---	----	----	---

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

14	13	14	9
----	----	----	---

Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.

17	7	12	26	7	12	15	13
----	---	----	----	---	----	----	----

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

9	4	15	26	9	21
---	---	----	----	---	----

Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.

9	25	21	7	25	9	24	13
---	----	----	---	----	---	----	----

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

9	12	21	15	3	9	17	13
---	----	----	----	---	---	----	----

Sal o éster del ácido acrílico.

17	7	13	19	21	13	4	15	26	9
----	---	----	----	----	----	---	----	----	---

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	
U	W	L	.	J	K	C	S																						

8	1	8	22	26	19	22	17
---	---	---	----	----	----	----	----

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

8	24	8	22	20	16	19
---	----	---	----	----	----	----

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

8	17	28	17	26	22	20
---	----	----	----	----	----	----

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

19	7	24	11	17	0	25	3	1	17	26	18	24	11	26	24	7	17
----	---	----	----	----	---	----	---	---	----	----	----	----	----	----	----	---	----

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

22	20	3	1	26	24	17
----	----	---	---	----	----	----

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

8	24	3	24	7	24	17
---	----	---	----	---	----	----

Metaloides amarillentos, infusibles, insolubles en el agua y más pesados que ella. Forma la cuarta parte de la corteza terrestre. Núm. atómico 14. Símb.: Si.

19	10	1	19	8	0	16	19	11	26	20	8
----	----	---	----	---	---	----	----	----	----	----	---

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

8	1	3	25	1	26	24	7	17
---	---	---	----	---	----	----	---	----

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

19	16	17	14	24	7	17
----	----	----	----	----	---	----

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
U	R	V	D	L	Y	S	W																					

14	15	11	18	4	2	18	4	24
----	----	----	----	---	---	----	---	----

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

25	19	2	26	18	15	14
----	----	---	----	----	----	----

Hidrato de trementina.

14	5	1	20	18	15	14	25	24
----	---	---	----	----	----	----	----	----

Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.

14	5	9	24	11	24	5	18	13	14	2
----	---	---	----	----	----	---	----	----	----	---

Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.

14	5	4	19	11	18	4	18	9	24
----	---	---	----	----	----	---	----	---	----

Perteneciente o relativo a los aldehídos.

14	5	1	20	18	15	14
----	---	---	----	----	----	----

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.

1	2	14	15	18	24
---	---	----	----	----	----

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

7	14	5	18	12	18	9	14	10	5	19
---	----	---	----	----	----	---	----	----	---	----

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

14	9	19	25	14	25	24
----	---	----	----	----	----	----

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