

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.1 PALABRAS 8

Palabra = YODURO

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

- YODOFORMO 1° >=< 1 (L.1 p.8) Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo..
- ABSORCIÓMETRO 2° >=< 2 (L.1 p.8) Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido..
- ABUNDANCIA 3° >=< 3 (L.1 p.8) 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..
- ACCIÓN DE PRESENCIA 4° >=< 4 (L.1 p.8) Sinónimo de catálisis.
- VOLUMÉTRICO 5° >=< 5 (L.1 p.8) Referente a la volumetría..
- ABSOLUTO 6° >=< 6 (L.1 p.8) Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter..
- VOLFRAMIO 7° >=< 7 (L.1 p.8) Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W..
- VITRIOLO AZUL 8° >=< 8 (L.1 p.8) Sulfato de cobre..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.2 PALABRAS 8

Palabra = ACÉTICO

Significado = Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.

- ACETALDEHÍDO 1° >=< 1 (L.1 p.8) El resultante de la oxidación del alcohol etílico..
- ACETAL 2° >=< 2 (L.1 p.8) Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol..
- VÍA HÚMEDO 3° >=< 3 (L.1 p.8) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis..
- ACETIMETRÍA 4° >=< 4 (L.1 p.8) Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico..
- VOLUMETRÍA 5° >=< 5 (L.1 p.8) Procedimiento de análisis cuantitativo, basado en la medición del volumen de reactivo que hay que gastar hasta que se produce determinado fenómeno..
- VALORAR 6° >=< 6 (L.1 p.8) Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos..
- VANADIO 7° >=< 7 (L.1 p.8) Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V..
- ACCEPTOR 8° >=< 8 (L.1 p.8) Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.3 PALABRAS 8

Palabra = VALENTE

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

- ACETIFICACIÓN 1° >=< 1 (L.1 p.8) Acción de acetificar o acetificarse..
- ACETÍMETRO 2° >=< 2 (L.1 p.8) Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético..
- VALERIÁNICO 3° >=< 3 (L.1 p.8) ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia..
- ÁCIDO 4° >=< 4 (L.1 p.8) Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie..
- ACIDEZ 5° >=< 5 (L.1 p.8) Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura..
- ÁCIDO CIANHÍDRICO 6° >=< 6 (L.1 p.8) Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso..
- ÁCIDO CARBÓLICO 7° >=< 7 (L.1 p.8) El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras..
- ÁCIDO CLOROACÉTICO 8° >=< 8 (L.1 p.8) Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.4 PALABRAS 8

Palabra = ÁCIDO CACODÍLICO

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

- ÁCIDO MONOCLOROACÉTICO 1° >=< 1 (L.1 p.8) Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua..
- VITRIOLO 2° >=< 2 (L.1 p.8) Nombre común del ácido sulfúrico comercial..
- TULIO 3° >=< 3 (L.1 p.8) Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.
- TRIVALENTE 4° >=< 4 (L.1 p.8) Que funciona con tres valencias..
- VALENCIA 5° >=< 5 (L.1 p.8) Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad..
- TORÓN 6° >=< 6 (L.1 p.8) Elemento químico producido por desintegración del torio..
- TRATAR 7° >=< 7 (L.1 p.8) Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra..
- ACRÍLICO 8° >=< 8 (L.1 p.8) Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.5 PALABRAS 8

Palabra = ACTINÓMETRO

Significado = Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.

TOLUENO 1° >=< 1 (L.1 p.8) Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos..

VITRIÓLICO 2° >=< 2 (L.1 p.8) Pertenciente al vitriolo o que tiene sus propiedades..

UREA 3° >=< 3 (L.1 p.8) Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado norm

ACETIFICAR 4° >=< 4 (L.1 p.8) Convertir en ácido acético..

TETRAVALENTE 5° >=< 5 (L.1 p.8) Que funciona con cuatro valencias..

TRILITA 6° >=< 6 (L.1 p.8) Sinónimo de trinitrotolueno.

ACETIFICADOR 7° >=< 7 (L.1 p.8) Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica..

AGUA REGIA 8° >=< 8 (L.1 p.8) 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..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.6 PALABRAS 8

Palabra = ALBUMINOIDE

Significado = Sustancias que forman la parte fundamental de las células, de los órganos y de los líquidos orgánicos, como la sangre, la leche o los jug

ALCALINIZACIÓN 1° >=< 1 (L.1 p.8) Acción y efecto de alcalinizar..

TITULAR 2° >=< 2 (L.1 p.8) Valorar una disolución..

VERATRINA 3° >=< 3 (L.1 p.8) Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico..

YODO 4° >=< 4 (L.1 p.8) Metaloide de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.

ACIDEZ 5° >=< 5 (L.1 p.8) Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc..

AFINIDAD 6° >=< 6 (L.1 p.8) Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros..

ALCALOIDE 7° >=< 7 (L.1 p.8) Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales..

TÁRTARO 8° >=< 8 (L.1 p.8) 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..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.7 PALABRAS 8

Palabra = TANTALIO

Significado = Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluohídrico Núm. atómico 73. Símb

URATO 1° >=< 1 (L.1 p.8) Compuesto salino correspondiente al ácido úrico..

ALCALOMETRÍA 2° >=< 2 (L.1 p.8) Determinación del contenido de alcaloides en una solución..

ALARGADERA 3° >=< 3 (L.1 p.8) Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias..

ALCOHOLISIS 4° >=< 4 (L.1 p.8) Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol..

ALCALINO 5° >=< 5 (L.1 p.8) De álcali o que tiene álcali..

ALCALÍMETRO 6° >=< 6 (L.1 p.8) Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa..

ALCOHOMETRÍA 7° >=< 7 (L.1 p.8) Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido..

TERBIO 8° >=< 8 (L.1 p.8) Metal muy raro que unido al itrio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.8 PALABRAS 8

Palabra = ÚRICO

Significado = Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidróg

ALBUMINÓMETRO 1° >=< 1 (L.1 p.8) Tubo de vidrio graduado que sirve para determinar la albúmina que contiene un líquido orgánico..

ALCALIZACIÓN 2° >=< 2 (L.1 p.8) Acción y efecto de alcalinizar..

VÍA 3° >=< 3 (L.1 p.8) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis..

TITULACIÓN 4° >=< 4 (L.1 p.8) Acción y efecto de titular o valorar una disolución..

ACETOSO 5° >=< 5 (L.1 p.8) Que sabe a vinagre..

TRANSURÁNICO 6° >=< 6 (L.1 p.8) Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.

SUBNITRATO 7° >=< 7 (L.1 p.8) Nitrato básico..

ACILO 8° >=< 8 (L.1 p.8) Radical derivado de un ácido orgánico..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.9 PALABRAS 8

Palabra = SUSPENSIÓN

Significado = Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.

- TRINITROTOLUENO 1° >=< 1 (L.1 p.8) Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas..
- ALBÚMINA 2° >=< 2 (L.1 p.8) Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo..
- SOSA 3° >=< 3 (L.1 p.8) Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica..
- TECNECIO 4° >=< 4 (L.1 p.8) Metal del grupo del manganeso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: Tc..
- AMINAR 5° >=< 5 (L.1 p.8) Introducir en una molécula orgánica un radical amínico..
- AGREGADO 6° >=< 6 (L.1 p.8) Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas..
- ACRILATO 7° >=< 7 (L.1 p.8) Sal o éster del ácido acrílico..
- TEOBROMINA 8° >=< 8 (L.1 p.8) Principio activo del cacao..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.10 PALABRAS 8

Palabra = SUSTRATO

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

- SISTEMA 1° >=< 1 (L.1 p.8) Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas..
- SOPORTE 2° >=< 2 (L.1 p.8) Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos..
- ÁCIDO FLUORHÍDRICO 3° >=< 3 (L.1 p.8) Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno..
- TELURIO 4° >=< 4 (L.1 p.8) Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te..
- SILICIO 5° >=< 5 (L.1 p.8) 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..
- AGUAS MADRES 6° >=< 6 (L.1 p.8) Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales..
- SULFÚRICO 7° >=< 7 (L.1 p.8) Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno..
- AMÓNICO 8° >=< 8 (L.1 p.8) Perteneciente o relativo al amonio..

SOLUCIÓN AL RELACIONA N° 1.11 PALABRAS 8

Palabra = ANHÍDRIDO

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

- TERPINA 1° >=< 1 (L.1 p.8) Hidrato de trementina..
- ALUMINATO 2° >=< 2 (L.1 p.8) Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases..
- ALCOHOLIZAR 3° >=< 3 (L.1 p.8) Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación..
- ALDEHÍDICO 4° >=< 4 (L.1 p.8) Perteneciente o relativo a los aldehídos..
- ALÚMINA 5° >=< 5 (L.1 p.8) 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..
- URANIO 6° >=< 6 (L.1 p.8) Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U..
- SALIFICABLE 7° >=< 7 (L.1 p.8) Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal..
- ACETATO 8° >=< 8 (L.1 p.8) Sal formada por la combinación del ácido acético con una base..

N° 1.1 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
<LA COMBIN> <ACIÓN DEL > <CUERPO RES> <N RADICAL > <ULTANTE DE> <OMPUESTO.> <YODO CON U> <SIMPLE O C>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- YODOFORMO 1° > < 1 En un sistema, razón entre las cantidades existentes de un nucleído, elemento, compuesto, etc., y las de otro que se toma como término de referencia..
- ABSORCIÓMETRO 2° > < 2 Sinónimo de catálisis.
- ABUNDANCIA 3° > < 3 Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo..
- ACCIÓN DE PRESENCIA 4° > < 4 Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter..
- VOLUMÉTRICO 5° > < 5 Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido..
- ABSOLUTO 6° > < 6 Sulfato de cobre..
- VOLFRAMIO 7° > < 7 Referente a la volumetría..
- VITRIOLO AZUL 8° > < 8 Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W..

N° 1.2 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
<O RELAT> <VINAGR> <PERTENE> <IVO AL > <S DERI> <VADOS.> <CIENTE > <E O SU>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- ACETALDEHÍDO 1° > < 1 Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis..
- ACETAL 2° > < 2 Procedimiento de análisis cuantitativo, basado en la medición del volumen de reactivo que hay que gastar hasta que se produce determinado fenómeno..
- VÍA HÚMEDO 3° > < 3 El resultante de la oxidación del alcohol etílico..
- ACETIMETRÍA 4° > < 4 Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico..
- VOLUMETRÍA 5° > < 5 Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V..
- VALORAR 6° > < 6 Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces..
- VANADIO 7° > < 7 Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol..
- ACCEPTOR 8° > < 8 Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos..

N° 1.3 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
<E UN ELEMENT> <RAL SEÑALA L> <STO A OTRO D> <ELEM. COMPOS.> < QUE, POSPUE> <A VALENCIA D> <O O RADICAL.> <E VALOR NUME>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- ACETIFICACIÓN 1° > < 1 El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras..
- ACETÍMETRO 2° > < 2 Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura..
- VALERIÁNICO 3° > < 3 ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia..
- ÁCIDO 4° > < 4 Acción de acetificar o acetificarse..
- ACIDEZ 5° > < 5 Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético..
- ÁCIDO CIANHÍDRICO 6° > < 6 Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso..
- ÁCIDO CARBÓLICO 7° > < 7 Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético..
- ÁCIDO CLOROACÉTICO 8° > < 8 Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie..

N° 1.4 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
<A, RESULT> <CRISTALIN> <BLANCA, > <ACODILO.> <ÓN DEL C> <SUSTANCIA> <A OXIDACI> <ANTE DE L>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- ÁCIDO MONOCLOROACÉTICO 1° > < 1 Que funciona con tres valencias..
- VITRIOLO 2° > < 2 Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm..
- TULIO 3° > < 3 Nombre común del ácido sulfúrico comercial..
- TRIVALENTE 4° > < 4 Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados..
- VALENCIA 5° > < 5 Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra..
- TORÓN 6° > < 6 Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua..
- TRATAR 7° > < 7 Elemento químico producido por desintegración del torio..
- ACRÍLICO 8° > < 8 Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad..

N° 1.5 PALABRAS 8

1 <DE LAS RA> 2 <GNÉTICAS.> 3 <O PARA MED> 4 <ÓN QUÍMICA> 5 <DIACIONES > 6 <INSTRUMENT> 7 <IR LA ACCI> 8 <ELECTROMA>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- TOLUENO 1° > < 1 Que funciona con cuatro valencias..
- VITRIÓLICO 2° > < 2 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..
- UREA 3° > < 3 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades..
- ACETIFICAR 4° > < 4 Convertir en ácido acético..
- TETRAVALENTE 5° > < 5 Sinónimo de trinitrotolueno.
- TRILITA 6° > < 6 Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos..
- ACETIFICADOR 7° > < 7 Principio que contiene gran cantidad de nitrógeno y constituye la mayor parte de la materia orgánica contenida en la orina en su estado normal..
- AGUA REGIA 8° > < 8 Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica..

N° 1.6 PALABRAS 8

1 <ÁNICOS, COMO LA SAN> 2 <SUSTANCIAS QUE FORM> 3 <GRE, LA LECHE O LO> 4 <AN LA PARTE FUNDAME> 5 <S JUGOS VEGETALES.> 6 <DE LOS LÍQUIDOS ORG> 7 <NTAL DE LAS CÉLULAS> 8 <DE LOS ÓRGANOS Y >

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- ALCALINIZACIÓN 1° > < 1 Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros..
- TITULAR 2° > < 2 Acción y efecto de alcalinizar..
- VERATRINA 3° > < 3 Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales..
- YODO 4° > < 4 Valorar una disolución..
- ACIDEZ 5° > < 5 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..
- AFINIDAD 6° > < 6 Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc..
- ALCALOIDE 7° > < 7 Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico..
- TÁRTARO 8° > < 8 Metaloide de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I..

N° 1.7 PALABRAS 8

1 <ADO COMO LA PLATA.> 2 <L DE SEPARAR, DE C> 3 <ACADO POR EL FLUOH> 4 <OLOR GRIS, TAN PES> 5 <CO 73. SÍMB.: TA.> 6 <METAL RARO, DIFÍCI> 7 <INFLAMABLE, ES AT> 8 <IDRÍCO NÚM. ATÓMI>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- URATO 1° > < 1 Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol..
- ALCALOMETRÍA 2° > < 2 Determinación del contenido de alcaloides en una solución..
- ALARGADERA 3° > < 3 Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa..
- ALCOHOLISIS 4° > < 4 Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias..
- ALCALINO 5° > < 5 Metal muy raro que unido al itrio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb..
- ALCALÍMETRO 6° > < 6 Compuesto salino correspondiente al ácido úrico..
- ALCOHOMETRÍA 7° > < 7 De álcali o que tiene álcali..
- TERBIO 8° > < 8 Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido..

N° 1.8 PALABRAS 8

1 <E ESCAMAS BLANQUE> 2 <SOLUBLES EN AGUA.> 3 <COMPUESTO DE CARBO> 4 <INAS, LIGERAMENTE > 5 <APARECE EN FORMA D> 6 <CUERPO SÓLIDO QUE > 7 <RÓGENO Y OXÍGENO.> 8 <NO, NITRÓGENO, HID>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- ALBUMINÓMETRO 1° > < 1 Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis..
- ALCALIZACIÓN 2° > < 2 Que sabe a vinagre..
- VÍA 3° > < 3 Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92..
- TITULACIÓN 4° > < 4 Acción y efecto de titular o valorar una disolución..
- ACETOSO 5° > < 5 Acción y efecto de alcalinizar..
- TRANSURÁNICO 6° > < 6 Tubo de vidrio graduado que sirve para determinar la albúmina que contiene un líquido orgánico..
- SUBNITRATO 7° > < 7 Radical derivado de un ácido orgánico..
- ACILO 8° > < 8 Nitrato básico..

N° 1.9 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
 <DE EN UN> <DISOLVER> <COMPUESTO> <FLUIDO.> <ULTA DE > <CUALQUI> <QUE RES> <ER COLOI>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- TRINITROTOLUENO 1° > < 1 Sal o éster del ácido acrílico..
- ALBÚMINA 2° > < 2 Metal del grupo del manganeso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: T
- SOSA 3° > < 3 Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas..
- TECNECIO 4° > < 4 Principio activo del cacao..
- AMINAR 5° > < 5 Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica..
- AGREGADO 6° > < 6 Introducir en una molécula orgánica un radical amínico..
- ACRILATO 7° > < 7 Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo..
- TEOBROMINA 8° > < 8 Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas..

N° 1.10 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
 <CE LA A> <LA QUE > <E UN FE> <RMENTO.> <SUSTANCI> <CCIÓN D> <A SOBRE > <SE EJER>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- SISTEMA 1° > < 1 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..
- SOPORTE 2° > < 2 Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno..
- ÁCIDO FLUORHÍDRICO 3° > < 3 Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno..
- TELURIO 4° > < 4 Perteneciente o relativo al amonio..
- SILICIO 5° > < 5 Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas..
- AGUAS MADRES 6° > < 6 Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales..
- SULFÚRICO 7° > < 7 Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos..
- AMÓNICO 8° > < 8 Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te..

N° 1.11 PALABRAS 8

1 2 3 4 5 6 7 8  
 <COMBINACIÓN DEL> <OXÍGENO CON UN > <DÍCESE DEL CUERPO> <L Y QUE, AL REAC> <ELEMENTO NO META> <CIONAR CON EL AG> <FORMADO POR UNA> <UA, DA UN ÁCIDO.>

Significado. \_\_\_\_\_ Palabra \_\_\_\_\_

- TERPINA 1° > < 1 Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación..
- ALUMINATO 2° > < 2 Perteneciente o relativo a los aldehídos..
- ALCOHOLIZAR 3° > < 3 Hidrato de trementina..
- ALDEHÍDICO 4° > < 4 Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U
- ALÚMINA 5° > < 5 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..
- URANIO 6° > < 6 Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal..
- SALIFICABLE 7° > < 7 Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases..
- ACETATO 8° > < 8 Sal formada por la combinación del ácido acético con una base..