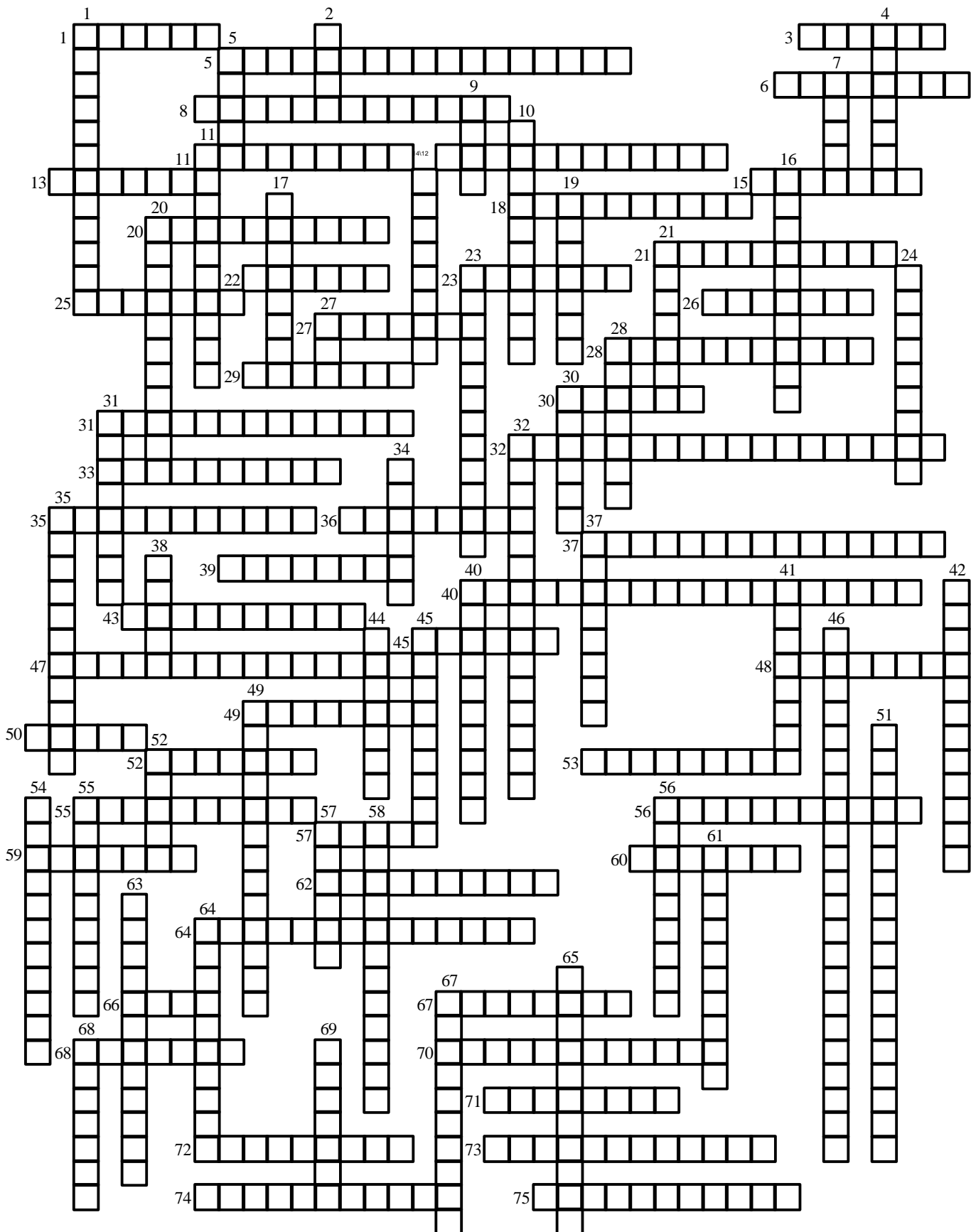


DEF. VERTICALES (1) Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.. (2) Metaloides de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.. (4) Sinónimo de trinitrotolueno. (5) Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.. (7) Metal del grupo de las tierras raras. Es bastante denso y sus sales tienen color verde grisáceo. Núm. atómico 69. Símb.: Tm.. (9) 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) Que funciona con tres valencias.. (11)

Procedimiento de análisis cuantitativo, basado en la medición del volumen de reactivo que hay que gastar hasta que se produce determinado fenómeno.. (14) De álcali o que tiene álcali.. (16) Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.. (17) Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.. (19) Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.. (20) Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.. (21) Cuadro en el que están ordenados los elementos químicos según su número atómico. resulten agrupados los que poseen propiedades químicas análogas.. (23) El resultante de la oxidación del alcohol etílico.. (24) Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.. (27) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. (28) Que sabe a vinagre.. (30) Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.. (31) Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter.. (32) El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.. (34) Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.. (35) ácido que se halla en la raíz de la valeriana y es líquido, incoloro, oleaginoso, de sabor acre y picante. Se emplea en farmacia.. (37) Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluohidríco Núm. atómico 73. Símb.: Ta.. (38) Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.. (40) Perteneciente o relativo a los aldehídos.. (41) Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.. (42) Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.. (44) 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.. (45) Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.. (46) Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua.. (49) Acción de acetificar o acetificarse.. (51) Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.. (52) Elemento químico producido por desintegración del torio.. (54) Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.. (55) Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.. (56) Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.. (57) Elemento metálico radiactivo cuyos compuestos se usan en fotografía y para dar color a los vidrios. Núm. atómico 92. Símb.: U.. (58) Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.. (61) Principio activo del cacao.. (63) Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.. (64) 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.. (65) Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal.. (67) Tubo de vidrio, fusiforme, con un ensanchamiento en su mitad anterior, y que se adapta al cuello de las retortas para algunas operaciones destilatorias.. (68) Valorar una disolución.. (69) Cuerpo simple clasificado como metaloides, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te..

DEF. HORIZONTALES (1) Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.. (3) Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.. (5) Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.. (6) Nombre común del ácido sulfúrico comercial.. (8) Sulfato de cobre.. (11) Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.. (12) Que funciona con cuatro valencias.. (13) Perteneciente o relativo al amonio.. (15) Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.. (18) Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. (20) 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.. (21) Nitrato básico.. (22) Metal muy raro que unido al irio y al erbio se ha hallado en algunos minerales de Suecia. Núm. atómico 65. Símb.: Tb.. (23) Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.. (25) Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.. (26) 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.. (27) Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.. (28) Procedimiento para determinar la cantidad de ácido acético contenida en el vinagre o en otras sustancias, mediante las técnicas de análisis volumétrico.. (29) Elemento metálico obtenido en forma de polvo gris. Se usa como ingrediente para aumentar la resistencia del acero. Núm. atómico 23. Símb.: V.. (30) Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.. (31) Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.. (32) Nombre común de los tres ácidos que se pueden obtener por sustitución de átomos de hidrógeno por átomos de cloro, en el ácido acético.. (33) Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.. (35) Referente a la volumetría.. (36) Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.. (37) Producto derivado del tolueno en forma de sólido cristalino. Es un explosivo muy potente que se emplea en la fabricación de armas.. (39) Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.. (40) Sinónimo de catálisis.. (43) Acción y efecto de titular o valorar una disolución.. (45) Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.. (47) Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.. (48) Metal del grupo del manganeso. Ha sido obtenido artificialmente y a ello se debe su nombre. Núm. atómico 43. Símb.: Tc.. (49) Aplícase a las fibras y a los materiales plásticos que se obtienen por polimerización del ácido acrílico o de sus derivados.. (50) Radical derivado de un ácido orgánico.. (52) Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.. (53) Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.. (55) Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.. (56) 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.. (57) Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.. (59) Hidrato de trementina.. (60) Sal formada por la combinación del ácido acético con una base.. (62) Convertir en ácido acético.. (64) Acción y efecto de alcalinizar.. (66) Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.. (67) Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.. (68) 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.. (70) Acción y efecto de alcalinizar.. (71) Sal o éster del ácido acrílico.. (72) Dícese del cuerpo formado por una combinación del oxígeno con un elemento no metal y que, al reaccionar con el agua, da un ácido.. (73) Determinación del contenido de alcaloides en una solución.. (74) Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.. (75) Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa..



Nº 1 FISICA_QUIMICA_Y_AFINES

DEF. VERTICALES (1) L.1 p.8 Las que restan de una disolución salina que se ha hecho cristalizar y no da ya más cristales.. (2) L.1 p.8 Metaloides de textura laminosa, de color gris negruzco y brillo metálico, que se volatiliza a una temperatura poco elevada. Núm. atómico 53. Símb.: I.. (4) L.1 p.8 Sinónimo de trinitrotolueno. (5) L.1 p.8 Cualquiera de las sustancias que pueden formar sales combinándose con algún óxido metálico u otra base de distinta especie.. (7) 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.. (9) 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 normal.. (10) L.1 p.8 Que funciona con tres valencias.. (11) 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.. (14) L.1 p.8 De álcali o que tiene álcali.. (16) L.1 p.8 Aparato para medir la fuerza del vinagre o su contenido de ácido acético.. (17) L.1 p.8 Número de enlaces con que puede combinarse un átomo o radical. Al hidrógeno se le atribuyó la unidad.. (19) L.1 p.8 Perteneciente o relativo al vinagre o sus derivados.. (20) L.1 p.8 Desdoblamiento de la molécula de un compuesto orgánico por la acción de un alcohol.. (21) 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.. (23) L.1 p.8 El resultante de la oxidación del alcohol etílico.. (24) L.1 p.8 Líquido de consistencia oleosa, incoloro e inodoro y compuesto de azufre, hidrógeno y oxígeno.. (27) L.1 p.8 Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. (28) L.1 p.8 Que sabe a vinagre.. (30) L.1 p.8 Exceso de iones de hidrógeno en una solución acuosa, en relación a los que existen en el agua pura.. (31) L.1 p.8 Dícese de sustancias químicas líquidas, en estado puro y sin agua, como el alcohol o el éter.. (32) L.1 p.8 El más sencillo de los fenoles, sólido a la temperatura ordinaria, que cristaliza en agujas incoloras.. (34) L.1 p.8 Introducir en una molécula orgánica un radical amínico.. (35) 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.. (37) L.1 p.8 Metal raro, difícil de separar, de color gris, tan pesado como la plata, inflamable, es atacado por el fluohídrico Núm. atómico 73. Símb.: Ta.. (38) L.1 p.8 Cuerpo sólido que aparece en forma de escamas blanquecinas, ligeramente solubles en agua, compuesto de carbono, nitrógeno, hidrógeno y oxígeno.. (40) L.1 p.8 Perteneciente o relativo a los aldehídos.. (41) L.1 p.8 Sustancia sobre la que se ejerce la acción de un fermento.. (42) L.1 p.8 Determinación de la riqueza alcohólica de un líquido.. (44) 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.. (45) L.1 p.8 Cuerpo cuyas moléculas están constituidas por un átomo de carbono, uno de hidrógeno y tres de yodo.. (46) L.1 p.8 Uno de los ácidos cloroacéticos, que es una sustancia sólida, incolora, delicuescente y soluble en agua.. (49) L.1 p.8 Acción de acetificar o acetificarse.. (51) L.1 p.8 Líquido muy higroscópico y corrosivo, que hierve a la temperatura ordinaria; está compuesto de flúor e hidrógeno.. (52) L.1 p.8 Elemento químico producido por desintegración del torio.. (54) L.1 p.8 Instrumento para medir la acción química de las radiaciones electromagnéticas.. (55) L.1 p.8 Alcaloide contenido en la cebadilla; forma un polvo blanco, cristalino, de sabor acre y cáustico.. (56) L.1 p.8 Cualquiera de los compuestos orgánicos nitrogenados, de carácter básico producidos por vegetales.. (57) 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.. (58) L.1 p.8 Aparato para acelerar la acetificación iniciada en los líquidos fermentados por oxidación atmosférica.. (61) L.1 p.8 Principio activo del cacao.. (63) L.1 p.8 Dícese de cualquiera de los elementos o cuerpos simples, que ocupan en el sistema periódico un lugar superior al 92.. (64) 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.. (65) L.1 p.8 Dícese de cualquier cuerpo capaz de combinarse con un ácido o con una base para formar una sal.. (67) 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.. (68) L.1 p.8 Valorar una disolución.. (69) L.1 p.8 Cuerpo simple clasificado como metaloide, análogo al selenio, quebradizo y fácilmente fusible. Es muy escaso. Núm. atómico 52. Símb.: Te..

DEF. HORIZONTALES (1) L.1 p.8 Cantidad de ácido libre en los aceites, resinas, etc.. (3) L.1 p.8 Con las preposiciones con o por, someter una sustancia a la acción de otra.. (5) L.1 p.8 Líquido incoloro, muy volátil, de olor a almendras amargas y muy venenoso.. (6) L.1 p.8 Nombre común del ácido sulfúrico comercial.. (8) L.1 p.8 Sulfato de cobre.. (11) L.1 p.8 Cuerpo simple, metálico, de color gris de acero, muy duro, muy denso y difícilmente fusible. Núm. atómico 74. Símb.: W.. (12) L.1 p.8 Que funciona con cuatro valencias.. (13) L.1 p.8 Perteneciente o relativo al amonio.. (15) L.1 p.8 Determinar la composición exacta de una disolución, para usarla en el análisis volumétrico o en la preparación de medicamentos.. (18) L.1 p.8 Procedimiento analítico que consiste en disolver el cuerpo objeto del análisis.. (20) 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.. (21) L.1 p.8 Nitrato básico.. (22) 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.. (23) L.1 p.8 Átomo que interviene en la formación de moléculas, sin suministrar electrones en los enlaces.. (25) L.1 p.8 Sustancia inerte que, en un proceso o preparado sirve para fijar alguno de sus productos o reactivos.. (26) 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.. (27) L.1 p.8 Elem. compos. que, pospuesto a otro de valor numeral señala la valencia de un elemento o radical.. (28) 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.. (29) 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.. (30) L.1 p.8 Cuerpo resultante de la reacción entre un aldehído y un alcohol.. (31) L.1 p.8 Instrumento para medir directamente la cantidad de un gas absorbida por un líquido.. (32) 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.. (33) L.1 p.8 Compuesto que resulta de disolver cualquier coloide en un fluido.. (35) L.1 p.8 Referente a la volumetría.. (36) L.1 p.8 Tendencia de los átomos, moléculas o grupos moleculares, a combinarse con otros.. (37) 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.. (39) L.1 p.8 Cualquiera de las numerosas sustancias albuminoideas que forman principalmente la clara de huevo.. (40) L.1 p.8 Sinónimo de catálisis. (43) L.1 p.8 Acción y efecto de titular o valorar una disolución.. (45) L.1 p.8 Cuerpo resultante de la combinación del yodo con un radical simple o compuesto.. (47) L.1 p.8 Sustancia blanca, cristalina, resultante de la oxidación del cacodilo.. (48) 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.. (49) 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.. (50) L.1 p.8 Radical derivado de un ácido orgánico.. (52) L.1 p.8 Hidrocarburo líquido, análogo al benceno, empleado como solvente en la preparación de colorantes y medicamentos.. (53) L.1 p.8 Compuesto formado por la alúmina en combinación con ciertas bases.. (55) L.1 p.8 Perteneciente al vitriolo o que tiene sus propiedades.. (56) L.1 p.8 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.. (57) L.1 p.8 Compuesto salino correspondiente al ácido úrico.. (59) L.1 p.8 Hidrato de trementina.. (60) L.1 p.8 Sal formada por la combinación del ácido acético con una base.. (62) L.1 p.8 Convertir en ácido acético.. (64) L.1 p.8 Acción y efecto de alcalinizar.. (66) L.1 p.8 Óxido de sodio, base salificable, muy cáustica.. (67) L.1 p.8 Grupo de partículas que interaccionan. Puede tratarse de átomos, iones o moléculas.. (68) 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.. (70) L.1 p.8 Acción y efecto de alcalinizar.. (71) L.1 p.8 Sal o éster del ácido acrílico.. (72) L.1 p.8 Dícese del cuerpo formado por una combinación del oxígeno con un elemento no metal y que, al reaccionar con el agua, da un ácido.. (73) L.1 p.8 Determinación del contenido de alcaloides en una solución.. (74) L.1 p.8 Obtener alcohol de una sustancia por destilación o fermentación.. (75) L.1 p.8 Instrumento para apreciar la cantidad de álcali contenida en los carbonatos de sosa o de potasa..