

U.A.G.R.M. | Banco de Preguntas

QUIMICA

1. [ID: 59438]

La fórmula del cloruro de calcio es:

- a. [285898] CaCl_2
- b. [285899] $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$
- c. [285900] $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
- d. [285901] $\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$
- e. [285902] CaCO_3

2. [ID: 59439] Los cuerpos que poseen forma y volumen propios y definidos, se encuentran en estado:

- a. [285903] Líquido
- b. [285904] Sólido
- c. [285905] Gaseoso
- d. [285906] Plasmático
- e. [285907] Ninguna de las anteriores.

3. [ID: 59440]

El nombre del compuesto FeSO_4 es:

- a. [285908] Sulfito Férrico.
- b. [285909] Sulfato férrico.
- c. [285910] Sulfato ferroso.
- d. [285911] Sulfito Ferroso.
- e. [285912] Sulfito Ferroso.

4. [ID: 59441] De los siguientes compuestos mencionados a continuación, cual de ellos es una sal:

- a. [285913] CaO
- b. [285914] CaCO_3
- c. [285915] H_2S
- d. [285916] NH_3
- e. [285917] CO_2

5. [ID: 59442]

El nombre del compuesto NH_4NO_3 es:

- a. [285918] Amoniacó.
- b. [285919] Ion amonio.
- c. [285920] Nitrato de amonio.
- d. [285921] Nitrito de amonio.
- e. [285922] Ninguna de las anteriores.

6. [ID: 59443]

Dos gramos de un gas ocupa un volumen de tres litros a una temperatura de 300°K y presión de 0.82atm .

¿Cuál es el peso molecular del gas?

- a. [285923] 18.7
- b. [285924] 300
- c. [285925] 0.82.
- d. [285926] 20
- e. [285927] Ninguna de las anteriores.

7. [ID: 59444]

Los hidrocarburos son compuestos formados por:

- a. [285928] Carbono y oxígeno.
- b. [285929] Carbono y nitrógeno.
- c. [285930] Solo por átomos de carbon
- d. [285931] Ácidos y bases.
- e. [285932] Carbono e hidrógeno.

8. [ID: 59445]

En la siguiente reacción redox $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$ ¿Qué ocurre?

- a. [285933] El hierro se ha oxidado
- b. [285934] El hierro se ha reducido.
- c. [285935] El oxígeno se ha oxidado.
- d. [285936] El oxígeno no se oxida ni se reduce.
- e. [285937] Ninguna de las anteriores.

9. [ID: 59446]

Cuántos moles de sulfato de magnesio hay en 240 gramos de dicho compuesto:

- a. [285938] 3
- b. [285939] 2
- c. [285940] 10
- d. [285941] 4
- e. [285942] 1

10. [ID: 59447] En 44.8 litros de metano (CH_4) medidos en condiciones normales, Cuántos gramos hay

- a. [285943] 16
- b. [285944] 11.2

- c. [285945] 8
- d. [285946] 32
- e. [285947] 22.4

11. [ID: 59448]

La química se define como:

- a. [285948] Es la ciencia que estudia los cambios que sufren en la naturaleza los cuerpos.
- b. [285949] La ciencia que estudia la materia, su composición, su estructura, sus propiedades y sus cambios.
- c. [285950] La ciencia de las reacciones que las transforman unas en otras
- d. [285951] La ciencia de que las transforman las reacciones.
- e. [285952] Ninguna de las anteriores.

12. [ID: 59449]

Si un elemento pierde tres electrones su carga neta será

- a. [285953] +2
- b. [285954] -3
- c. [285955] +3
- d. [285956] 0.

13. [ID: 59450] El cobalto $Z=27$ tiene tres isotopos con 29, 31 y 33 neutrones, los símbolos nucleares son

- a. [285957] $^{27}\text{Co}^{56}$; $^{27}\text{Co}^{58}$; $^{29}\text{Co}^{60}$
- b. [285958] $^{27}\text{Co}^{56}$; $^{27}\text{Co}^{58}$; $^{27}\text{Co}^{60}$
- c. [285959] $^{29}\text{Co}^{56}$; $^{31}\text{Co}^{58}$; $^{33}\text{Co}^{60}$
- d. [285960] $^{27}\text{Co}^{54}$; $^{27}\text{Co}^{56}$; $^{27}\text{Co}^{58}$
- e. [285961] Ninguna de las anteriores.

14. [ID: 59451]

Es todo aquello que existe, que tiene masa y que ocupa un espacio. Esta definición corresponde a:

- a. [285962] Molécula
- b. [285963] Atomo Gramo
- c. [285964] Materia
- d. [285965] Atomo Molecular
- e. [285966] Ninguna de las anteriores.

15. [ID: 59452]

El Nombre del Compuesto NaHCO_3 es:

- a. [285967] Acido Carbónico
- b. [285968] Carbonato de sodio
- c. [285969] Carbonato diácido de Sodio.
- d. [285970] Bicarbonato de Sodio.
- e. [285971] Ninguno de los anteriores.

16. [ID: 59453]
Se tienen 100 ml de cierto líquido, con una masa de 70 gramos, determinar la densidad en kg / litros
- [285972] 0.5 kg / L
 - [285973] 1 kg / L
 - [285974] 1.1 kg / L
 - [285975] 0.7 kg / L
 - [285976] Ninguna de las anteriores.
17. [ID: 59454]
El nombre del compuesto Ba(OH)₂ es
- [285977] Oxido de Bario
 - [285978] Hidroxido de Bario
 - [285979] Cloruro de Bario
 - [285980] Fluoruro de Bario
 - [285981] Ninguna de las anteriores.
18. [ID: 59455]
Calcular los moles de carbonato mangánico que están presentes en 26,8 gramos del mismo Mn₂(CO₃)₃
- [285982] 0,092 mol
 - [285983] 0,040 mol
 - [285984] 0,067 mol
 - [285985] 0,051 mol
 - [285986] Ninguna de las anteriores.
19. [ID: 59456]
¿Hasta qué temperatura deben enfriarse 280 ml de CO₂ para que su volumen disminuya hasta 130ml.. La temperatura inicial es – 20 °C., y el gas se mantiene a presión constante.
- [285987] 117,46 °K.
 - [285988] 115,34 °K
 - [285989] 120,43 °K
 - [285990] 130,45 °K
 - [285991] Ninguna de las anteriores.
20. [ID: 59457] La combustión del gas licuado de petróleo (GLP) es:
- [285992] Fenómeno físico.
 - [285993] Fenómeno químico.
 - [285994] Fenómeno ondulatorio
 - [285995] Fenómeno alotrópico
 - [285996] Ninguna de las anteriores
21. [ID: 59458]

El Volumen ocupado por 16 g de oxígeno (O₂) en condiciones normales es:

- a. [285997] 22.4 lts.
- b. [285998] 11.2 lts.
- c. [285999] 44.8 lts
- d. [286000] 30 lts.
- e. [286001] Ninguna de las anteriores.

22. [ID: 59459]

Para el elemento Z = 24 la configuración electrónica es

- a. [286002] $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$
- b. [286003] $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4d^4$
- c. [286004] $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 4d^5$
- d. [286005] $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$
- e. [286006] Ninguna de las anteriores

23. [ID: 59460]

La lluvia ácida se da por la reacción química entre el agua y el

- a. [286007] Oxígeno
- b. [286008] Nitrógeno
- c. [286009] Dióxido de carbono.
- d. [286010] Helio
- e. [286011] Ninguna de las anteriores.

24. [ID: 59437] Las siguientes fórmulas HMnO₄ - NaCl corresponden a:

- a. [285893] Permanganato de sodio - cloruro de sodio
- b. [285894] Acido permangánico - ácido clorhídrico.
- c. [285895] Acido permangánico - cloruro des sodio.
- d. [285896] Acido permangánico - clorato de sodio.
- e. [285897] Ninguna de las anteriores.

25. [ID: 59461] En el sulfato de sodio decahidratado la cantidad de sal hidratada que contiene 90 g de agua es:
(Na:23 S:32 O:16 H:1)

- a. [286012] 322 g.
- b. [286013] 644 g.
- c. [286014] 142 g.
- d. [286015] 161 g.
- e. [286016] Ninguna de las anteriores.

26. [ID: 59486]

En 500 ml de solución 0,5 molar en hidróxido de calcio los gramos de soluto son (Ca: 40 H: 1 O: 16)

- a. [286138] 18,5g
- b. [286139] 9,25 g

- c. [286140] 37 g
- d. [286141] 30 g
- e. [286142] Ninguna de las anteriores

27. [ID: 59462]

El peso equivalente del Aluminio es:

- a. [286017] 161 g
- b. [286018] 674 g.
- c. [286019] 344 g.
- d. [286020] 157 g.
- e. [286021] 9 g.

28. [ID: 59463]

El peso equivalente del Manganato de Potasio es:(K : 39 Mn : 55 O : 16).

- a. [286022] 197 g/eq
- b. [286023] 98.5 g/eq
- c. [286024] 49.25 g/eq
- d. [286025] 394 g7eq
- e. [286026] Ninguna de las anteriores.

29. [ID: 59464]

La densidad absoluta del nitrógeno en condiciones normales es: (N: 14).

- a. [286027] 3 g/lt.
- b. [286028] 2.5 g/lt.
- c. [286029] 1.25 g/lt.
- d. [286030] 2 g/lt.
- e. [286031] Ninguna de las anteriores.

30. [ID: 59465]

La masa de un gas ocupa un volumen de 20 litros a 760 mmHg de presión, calcule el volumen que ocupará a la presión de 0,5 atmosferas, la temperatura es constante

- a. [286032] 30 lt
- b. [286033] 35 lt
- c. [286034] 40lt
- d. [286035] 45 lt
- e. [286036] Ninguna de las anteriores.

31. [ID: 59466] En la reacción química $\text{CaCO}_3 + \text{calor} \rightleftharpoons \text{CaO} + \text{CO}_2$ (Ca: 40, C: 12, O: 16) al calentar 150 g de carbonato de calcio, los moles de dióxido de carbono que se forman son

- a. [286037] 2
- b. [286038] 2,5
- c. [286039] 1
- d. [286040] 1,5
- e. [286041] Ninguna de las anteriores

32. [ID: 59467]
En la reacción: $\text{As}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{NO}$, los coeficientes de igualación del HNO_3 y AsO_4
- [286042] 3 y 28
 - [286043] 28 y 4
 - [286044] 28 y 9
 - [286045] 28 y 6
 - [286046] Ninguna de las anteriores.
33. [ID: 59468] [La masa en gramos del protón es
- [286047] $6,02 \times 10^{23}$
 - [286048] $6,02 \times 10^{23}$
 - [286049] $1,67 \times 10^{24}$
 - [286050] $1,67 \times 10^{23}$
 - [286051] Ninguna de las anteriores.
34. [ID: 59469]
 $\text{KMnO}_4 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$, los coeficientes de igualación de KCl y el Cl_2 son:
- [286052] 2 y 10
 - [286053] 10 y 6
 - [286054] 5 y 6
 - [286055] 10 y 5
 - [286056] Ninguna de las anteriores.
35. [ID: 59470]
¿Cuál es el cuarto estado de la materia?
- [286057] Sólido.
 - [286058] Líquido.
 - [286059] Estado Plasmático.
 - [286060] Todos los anteriores.
 - [286061] Ninguno de los anteriores.
36. [ID: 59471]
En 2 moles de ácido sulfúrico (H:1, S:32, O:16) cuántos gramos hay:
- [286062] 190
 - [286063] 68
 - [286064] 98
 - [286065] 196
 - [286066] Ninguna de los anteriores

37. [ID: 59472]
En condiciones normales de temperatura y presión el valor de estos son:
- [286067] 0°C y 1 atm
 - [286068] 2°C y 2 atm
 - [286069] 0°C y $0,5\text{ atm}$
 - [286070] 0°C y 5 atm
 - [286071] Ninguna de los anteriores
38. [ID: 59473] Los elementos que tienen el mismo número atómico pero diferente masa atómica es:
- [286072] Isobaros
 - [286073] Alotropos
 - [286074] Isótonos
 - [286075] Isotopos
 - [286076] Ninguno
39. [ID: 59474]
El lugar más probable donde se encuentra un electrón es
- [286078] La orbita
 - [286079] El orbital
 - [286080] El nivel de energía.
 - [286081] Todos.
 - [286082] Ninguna de las anteriores
40. [ID: 59475]
Los equivalente gramos que hay en 114 g de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ son ($\text{Al} : 27\text{ S} : 32\text{ O} : 16$)
- [286083] 6 Eqg
 - [286084] 4 Eqg
 - [286085] 2 Eqg
 - [286086] 1 Eqg
 - [286087] Ninguna de las anteriores.
41. [ID: 59476]
Los moles en 80 g de hidróxido de sodio son ($\text{Na} : 23\text{ H} : 1\text{ O} : 16$)
- [286088] 2 moles
 - [286089] 1 mol
 - [286090] 3 moles
 - [286091] 4 moles
 - [286092] Ninguna de las anteriores.
42. [ID: 59477]
Cuando reacciona un metal con ácido clorhídrico se obtiene
- [286093] Sal y agua

- b. [286094] Sal y ácido.
- c. [286095] Sal e hidrógeno.
- d. [286096] Sal y base.
- e. [286097] Ninguna de las anteriores

43. [ID: 59478]

Los hidruros son combinación de

- a. [286098] Metal y oxígeno.
- b. [286099] metal e hidrógeno.
- c. [286100] no metal y oxígeno.
- d. [286101] no metal e hidrógeno.
- e. [286102] Ninguna de las anteriores.

44. [ID: 59479]

En el compuesto NH_4NO_3 las cargas del nitrógeno son

- a. [286103] +3 y +5
- b. [286104] +3 y -3
- c. [286105] -3 y +5
- d. [286106] +2 y +5
- e. [286107] Ninguna de las anteriores.

45. [ID: 59480] Los moles que hay en 200 gramos de sulfato cúprico son: (Cu: 64; S:32; O: 16).

- a. [286108] 1.5
- b. [286109] 2
- c. [286110] 1.25
- d. [286111] 2.25
- e. [286112] Ninguna de las anteriores

46. [ID: 59481]

Gas metano se encuentra contenido en un recipiente de 15 litros a una temperatura de 22°C . y una presión de 1,29 atmosferas. Las masas de metano a cuantos moles equivalen

- a. [286113] 0,4 moles
- b. [286114] 0,6 moles
- c. [286115] 0,8 moles
- d. [286116] 0,9 moles
- e. [286117] Ninguna de las anteriores

47. [ID: 59482] Una mezcla de gases se encuentra a 900 milibares de presión, la mezcla tiene 79% de nitrógeno y 21 % de oxígeno. La presión parcial del oxígeno es:

- a. [286118] 711 mb
- b. [286119] 189mb
- c. [286120] 900 mb
- d. [286121] 450 mb

e. [286122] Ninguna de las anteriores.

48. [ID: 59483]

Al calentar clorato de potasio se obtiene cloruro de potasio y oxígeno molecular, que volumen de oxígeno medido en condiciones normales se obtiene al calentar 490 g de clorato de potasio. (K : 39Cl : 35,5 O : 16)

- a. [286123] 67,2 lt
- b. [286124] 112 lt
- c. [286125] 134,4lt
- d. [286126] 156,8 lt
- e. [286127] Ninguna de las anteriores.

49. [ID: 59484]

Que cantidad de soluto se debe agregar a 250 g de solución al 4% p/p para tener 6% p/p

- a. [286128] 10,64 g
- b. [286129] 15,96 g
- c. [286130] 3 g
- d. [286131] 5,32g
- e. [286132] Ninguna de las anteriores.

50. [ID: 59485] La cantidad de soluto contenido en 300 g de solución 3% p/p es :

- a. [286133] 3g
- b. [286134] 6g
- c. [286135] 9g
- d. [286136] 12g
- e. [286137] Ninguna de las anteriores

51.[ID: 66358]

Para preparar 250 ml de solución 4 molar en hidróxido de potasio la masa de base necesaria es:(K:39O:16 H:1)

- a. [317808] 28 g
- b. [317809] 56g
- c. [317810] 70 g
- d. [317811] 84 g
- e. [317812] Ninguna de las anteriores.

52.[ID: 66359]

Se disuelven 20 gramos de hidróxido de sodio en 500 gramos de agua la modalidad de la solución es (Na:23 H:1 O: 16)

- a. [317813] 0,5 m
- b. [317814] 1m
- c. [317815] 1,5 m
- d. [317816] 2 m
- e. [317817] Ninguna de las anteriores.

53.[ID: 66360]

Si la Normalidad del sulfato férrico es 6, la molaridad será

- a. [317818] 1,5 M
- b. [317819] 1M
- c. [317820] 2 M
- d. [317821] 3 M
- e. [317822] Ninguna de las anteriores.

54.[ID: 66361

Las sustancias que no tienen ni volumen ni forma definido y pueden adquirir la forma del recipiente que los contiene son

- a. [317823] Líquidos
- b. [317824] Sólidos
- c. [317825] Gases
- d. [317826] Coloides
- e. [317827] Ninguna de las anteriores.

55.[ID: 66362]

77°F en grados centígrados corresponden a

- a. [317828] 20
- b. [317829] 25
- c. [317830] 30
- d. [317831] 35
- e. [317832] Ninguna de las anteriores.

56. [ID: 66363]

28 g de hidróxido de potasio disueltos en 250 ml de solución tiene concentración de: (K : 39 H : 1 O : 16)

- a. [317833] 1 N
- b. [317834] 1,5 N
- c. [317835] 2N
- d. [317836] 2,5 N
- e. [317837] Ninguna de las anteriores.

57. [ID: 66364]

¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto químico: K_2MnO_4

- a. [317838] Permanganato de potasio
- b. [317839] Manganato de potasio.
- c. [317840] Manganito de potasio.
- d. [317841] Oxido de manganeso.
- e. [317842] Ninguna de las anteriores

58. [ID: 66365]

¿Cuál es el peso equivalente del ácido orto fosfórico? (P: 31, H: 1, O: 16)

- a. [317843] 66
- b. [317844] 99
- c. [317845] 33
- d. [317846] 49
- e. [317847] Ninguna

59. [ID: 66367]

Los gramos de soluto contenidos en 250 ml de solución al 3% p/v son:

- a. [317853] 3 g
- b. [317854] 7,5g
- c. [317855] 16 g
- d. [317856] 9 g
- e. [317857] Ninguna de las anteriores.

60. [ID: 66368]

Con 0,5 equivalentes de sulfato de aluminio que volumen de solución 2 N se puede preparar (Al : 27 S : 32 O : 16)

- a. [317858] 125 ml
- b. [317859] 300 ml

- c. [317860] 250ml
- d. [317861] 40 ml
- e. [317862] Ninguna de las anteriores.

61. [ID: 66369]

Con 150 g de sulfato férrico que volumen de solución 3 M se puede preparar(Fe : 56 S : 32 O : 16)

- a. [317863] 125ml
- b. [317864] 150 ml
- c. [317865] 200 ml
- d. [317866] 250 ml
- e. [317867] Ninguna de las anteriores

62. [ID: 66370]

Se mezclan 98 g de H₂SO₄ con H₂O hasta obtener 500 ml de solución la normalidad es:(H : 1 S : 32O : 16)

- a. [317868] 2 N
- b. [317869] 4N
- c. [317870] 8 N
- d. [317871] 3,5 N
- e. [317872] Ninguna de las anteriores

63. [ID: 66371]

El benceno es la base para la formación de compuestos:

- a. [317873] Alifáticos
- b. [317874] Aromáticos
- c. [317875] Inorgánicos
- d. [317876] Inertes
- e. [317877] Ninguna de las anteriores.

64. [ID: 66372]

Una solución que no admite más soluto a esa temperatura se denomina

- a. [317878] Diluida
- b. [317879] No saturada.
- c. [317880] Saturada
- d. [317881] Sobresaturada
- e. [317882] Ninguna de las anteriores.

65. [ID: 66373]

28 g de hidróxido de potasio disueltos en 250 ml de solución tiene concentración de:(K : 39 H : 1 O : 16)

- a. [317883] 1 N
- b. [317884] 1,5 N
- c. [317885] 2N
- d. [317886] 2,5 N
- e. [317887] Ninguna de las anteriores.

66. [ID: 66374]

La tetravalencia del átomo de carbono se refiere a que puede compartir

- a. [317888] Tres enlaces.
- b. [317889] Dos enlaces.
- c. [317890] Cinco enlaces.
- d. [317891] Cuatro enlaces.
- e. [317892] Ninguna de las anteriores

67. [ID: 66375]

Las principales características del átomo de carbono son:

- a. [317893] Isomería , alto punto de fusión y formación de cadenas.
- b. [317894] Radiactividad, Isomería.
- c. [317895] Isomería y bajo punto de fusión.
- d. [317896] Tetravalencia , unión entre átomos de carbono y formación de cadenas.
- e. [317897] Ninguna de las anteriores

68. [ID: 66376]

Las fórmulas globales o moleculares son:

- a. [317898] Las que indican la clase y número de átomos que compone la molécula.
- b. [317899] Las que muestran separados todos los átomos.
- c. [317900] Las que muestran el grupo funcional.
- d. [317901] Las que muestran el número de átomos y el grupo funcional.
- e. [317902] Ninguna de las anteriores

69. [ID: 66377] [

Las reacciones Redox son aquellas en las que se producen transferencia de:

- a. [317903] Metales
- b. [317904] Neutrones
- c. [317905] Electrones
- d. [317906] Protones
- e. [317907] Ninguna de las anteriores

70. [ID: 66378]

Cuando se combina hidrógeno con un no metal se obtiene:

- a. [317908] Peróxido
- b. [317909] Acido
- c. [317910] Hidróxido.
- d. [317911] Hidruro
- e. [317912] Ninguna de las anteriores.

71. [ID: 66379]

Si el PH de una sustancia es 8, la concentraciones de OH-1 es:

- a. [317913] 1×10^{-8}

- b. [317914] 1×10^{-7}
- c. [317915] 1×10^{-6}
- d. [317916] 1×10^{-5}
- e. [317917] Ninguna de las anteriores

72. [ID: 66380]

El compuesto cuya fórmula es $K_2(Cr_2O_7)$ se recibe el nombre de

- a. [317918] Cromato de potasio
- b. [317919] Cromato de sodio
- c. [317920] Dicromato de potasio
- d. [317921] Dicromato de sodio
- e. [317922] Ninguno de los anteriores.

73. [ID: 66381]

En la tabla periódica los elementos están ordenados secuencialmente por

- a. [317923] Radio atómico
- b. [317924] Potencial de ionización
- c. [317925] Afinidad electrónica
- d. [317926] Número atómico
- e. [317927] Ninguna de las anteriores.

74. [ID: 66357]

La masa de sulfato de aluminio necesaria para preparar 400 ml de solución 0,5 normal es: (Al : 27S : 32 O : 16)

- a. [317803] 34,2 g
- b. [317804] 22,8 g
- c. [317805] 20 g
- d. [317806] 11,4g
- e. [317807] Ninguna de las anteriores.

75. [ID: 66382]

La configuración electrónica para el elemento $Z = 20$ es

- a. [317928] $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 3d^2$
- b. [317929] $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^2$
- c. [317930] $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4P^2$
- d. [317931] $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4d^2$
- e. [317932] Ninguna de las anteriores.

76. [ID: 66406]

El paso de una sustancia del estado sólido al estado líquido se denomina:

- a. [318048] Fusión
- b. [318049] Condensación
- c. [318050] Sublimación
- d. [318051] Evaporación

e. [318052] Ninguna de las anteriores.

77. [ID: 66383]

Las reacciones químicas que van en ambos sentidos son

- a. [317933] De oxidación
- b. [317934] De reducción
- c. [317935] Irreversibles
- d. [317936] Reversibles
- e. [317937] Ninguna de las anteriores.

78. [ID: 66384]

25°C corresponden a:

- a. [317938] 77°F
- b. [317939] 67°F
- c. [317940] 87°F
- d. [317941] 97°F
- e. [317942] Ninguna de las anteriores.

79. [ID: 66385]

En la naturaleza nada se crea ni se destruye solo se transforma. Este enunciado fue propuesto por

- a. [317943] Dalton
- b. [317944] Proust
- c. [317945] Lavoisier
- d. [317946] Millikan
- e. [317947] Ninguna de las anteriores.

80. [ID: 66386]

La concentración de una solución es 0,01 M en HCL, el PH es

- a. [317948] 12
- b. [317949] 1
- c. [317950] 3
- d. [317951] 2
- e. [317952] Ninguno de los anteriores.

81. [ID: 66387]

La concentración de una solución es 0,1 M en NaOH. El PH es

- a. [317953] 1
- b. [317954] 13
- c. [317955] 2
- d. [317956] 12
- e. [317957] Ninguno de los anteriores.

82. [ID: 66388]

Si la concentración de iones hidronio(H_3O^+) es mayor que 10^{-7}M , la solución es

- a. [317958] Neutra
- b. [317959] Ácida
- c. [317960] Básica
- d. [317961] Todas
- e. [317962] Ninguna de las anteriores

83. [ID: 66389]

Una reacción química debe estar estequiométricamente igualada por la ley de

- a. [317963] Conservación de la materia
- b. [317964] Proporciones definidas
- c. [317965] Proporciones múltiples
- d. [317966] Proporciones recíprocas
- e. [317967] Ninguna de las anteriores

84. [ID: 66390]

La destilación es un proceso

- a. [317968] Físico
- b. [317969] Químico
- c. [317970] Isobárico
- d. [317971] Isocórico
- e. [317972] Ninguna de las anteriores

85. [ID: 66391]

Las propiedades de la materia que dependen de la cantidad de masa se denominan propiedades

- a. [317973] Químicas
- b. [317974] Físicas
- c. [317975] Extensivas
- d. [317976] Intensivas
- e. [317977] Ninguna de las anteriores

86. [ID: 66392]

Los elementos químicos que no forman compuestos o no se combinan con otros elementos es porque

- a. [317978] Son gases nobles o raros
- b. [317979] Tienen ocho electrones en el último nivel de energía en los orbitales s y p
- c. [317980] Tienen configuración electrónica estable
- d. [317981] Cumplen con la regla del octeto
- e. [317982] Todas las anteriores

87. [ID: 66393]

Cuando una sustancia pasa del estado sólido al gaseoso sin pasar por el estado líquido se dice que

- a. [317983] Condensa
- b. [317984] Solidifica

- c. [317985] Sublima
- d. [317986] Vaporiza
- e. [317987] Ninguna de las anteriores

88. [ID: 66394]

Cuando el hierro +2 en una reacción química pasa a hierro +3

- a. [317988] Se oxida
- b. [317989] Se reduce
- c. [317990] Gana electrones
- d. [317991] Todos
- e. [317992] Ninguna de las anteriores

89. [ID: 66395]

$\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ Los coeficientes de igualación del HNO_3 y NO son respectivamente

- a. [317993] 8 y 3
- b. [317994] 8 y 4
- c. [317995] 8 y 2
- d. [317996] 3 y 4
- e. [317997] Ninguno de los anteriores.

90. [ID: 66396]

Los moles que hay en 171 g de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ son (Al : 27 S : 32 O : 16)

- a. [317998] 1 mol
- b. [317999] 1,5 moles
- c. [318000] 2 moles
- d. [318001] 0,5 moles
- e. [318002] Ninguno de los anteriores

91. [ID: 66397]

Uno de los siguientes fenómenos es químicos

- a. [318003] Ebullición del agua.
- b. [318004] Disolución de sal en agua
- c. [318005] Combustión del papel
- d. [318006] Destilación del agua
- e. [318007] Calentamiento del hierro.

92. [ID: 66398]

De los siguientes sistemas indica cual es homogéneo

- a. [318008] Agua y hexano
- b. [318009] Agua y aceite
- c. [318010] Agua con hielo
- d. [318011] Sal y agua
- e. [318012] Ninguno de los anteriores

93. [ID: 66399]

Al calentar agua sin llegar a ebullición parte de la misma pasa al estado de vapor, a este proceso se denomina

- a. [318013] Sublimación
- b. [318014] Fusión
- c. [318015] Evaporación
- d. [318016] Volatilización
- e. [318017] Ninguna de las anteriores

94. [ID: 66400]

Al convertir 20°C en Fahrenheit se obtienen

- a. [318018] 72°F
- b. [318019] 78°F
- c. [318020] 75°F
- d. [318021] 68°F
- e. [318022] Ninguna de los anteriores

95. [ID: 66401]

Si un elemento gana 3 electrones su carga neta será

- a. [318023] +2
- b. [318024] 0.
- c. [318025] -3
- d. [318026] +3
- e. [318027] Ninguna de las anteriores

96. [ID: 66402]

Los elementos ${}_{186}\text{X}^{410}$; ${}_{186}\text{Y}^{412}$; son

- a. [318028] Isótonos
- b. [318029] Isóbaros
- c. [318030] Isótopos
- d. [318031] Isómeros
- e. [318032] Ninguna de las anteriores

97. [ID: 66403]

El volume de un gas a 750 Torr y a 20°C, es de 800 litros. ¿Qué volume en litros ocupará 1000 Torr ya 20°C?.

- a. [318033] 500 lts.
- b. [318034] 600 lts.
- c. [318035] 700 lts.
- d. [318036] 800 lts.
- e. [318037] Ninguna de las anteriores

98. [ID: 66404]

La Presión de un gas en un recipiente cerrado a 12°C , es 100 Kpa. ¿Cuál será la presión del gas si el recipiente se calienta hasta 30°C ?

- a. [318038] 110 Kpa
- b. [318039] 115 Kpa
- c. [318040] 106 Kpa
- d. [318041] 105 Kpa
- e. [318042] Ninguna de las anteriores

99. [ID: 66405]

Es la medida de la concentración de materia en un cuerpo

- a. [318043] La densidad.
- b. [318044] La temperature.
- c. [318045] El peso específico.
- d. [318046] La masa.
- e. [318047] Ninguna de las anteriores