



Búsqueda avanzada

[Acceso alumnos](#)[Acceso profesores](#)[Live worksheets](#) > [español \(o castellano\)](#)

Balanceo de ecuaciones químicas

Balancearán ecuaciones químicas utilizando el método de tanteo

ID: 1080085

Idioma: español (o castellano)

Asignatura: Química

Curso/nivel: Quinto de Secundaria

Edad: 15-16

Tema principal: Balancear ecuaciones químicas por el método de tanteo

Otros contenidos:

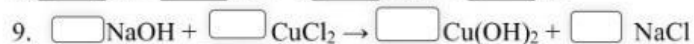
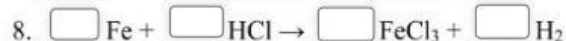
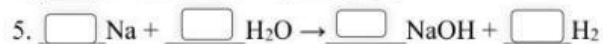
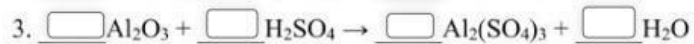
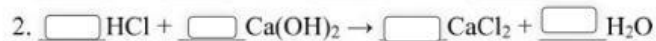
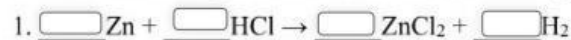
[✚ Añadir a mis cuadernos \(175\)](#)[↓ Descargar archivo pdf](#)[↗ Insertar en mi web o blog](#)[↗ Añadir a Google Classroom](#)[↗ Añadir a Microsoft Teams](#)[↗ Compartir por Whatsapp](#)

Alefrimar

Enlaza a esta ficha: <https://es.liveworksheets.com/ki1080085ja> [Copiar](#)

Nombre: _____ Número: _____ Curso: _____ Sección: _____

1.- Balancea las siguientes ecuaciones Químicas por el método de tanteo:



¡Terminado!

Más fichas interactivas de Química

Representaciones químicas
por marcorvs

La tabla periódica
por Karen1318

Modelos atómicos
por acarvajale24

Método científico
por Rosario25

Tabla Periódica
por **Diego Mangone**

Balanceo de ecuaciones por tanteo
por zulzerep

Elementos quimicos
por Hilda21

Anhídridos u óxidos ácidos
por Marianpac

Crucigrama uso elementos tabla periódica
por ProfEmita

Hoja de trabajo: Óxidos - tres sistemas nomenclatura

Actividad 1: Completa la siguiente información:

Los óxidos son compuestos formados por el oxígeno y otro elemento. Se clasifican en: y . Los óxidos se nombran de tres maneras: (sistema tradicional), (sistema IUPAC) y (sistema Stock).

Actividad 2: Escribe la siguiente información:

Los óxidos se nombran de tres maneras: (sistema tradicional), (sistema IUPAC) y (sistema Stock).

Actividad 3: Escribe la siguiente información:

Los óxidos se nombran de tres maneras: (sistema tradicional), (sistema IUPAC) y (sistema Stock).

LIVEWORKSHEETS

Hoja de trabajo óxidos - tres sistemas nomenclatura
por AliiCastillo

Estructura de Lewis - Electrones de Valencia

por angelesrdz

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Estructura de Lewis - Electrones de Valencia
por angelesrdz

Tipos de enlace

por makkycarreon

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Tipos de enlace
por makkycarreon

Disoluciones

por CarolGuzman

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Disoluciones
por CarolGuzman

Nomenclatura de hidróxidos

por Rexmaverick

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Nomenclatura de hidróxidos
por Rexmaverick

Configuración electrónica

por solecito54

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Configuración electrónica
por solecito54

Nomenclatura de óxidos

por Rexmaverick

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Nomenclatura óxidos
por Rexmaverick

Óxidos y anhídridos

por etorrez

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Óxidos y anhídridos
por etorrez

Conversión de temperatura

por betsaida

Diagrama de la estructura de Lewis para los elementos de la tabla periódica, mostrando los electrones de valencia en los orbitales s y p.

LIVEWORKSHEETS

Conversión de temperatura
por betsaida

Química

Enlace Químico

Actividad 1

1. Escucha en el espacio indicado la fórmula de la especie que se encuentra en el enlace.

A. Analiza el enlace de los siguientes compuestos.

Enlace:

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

¿Cuál es la fórmula química de la especie que se encuentra en el enlace?

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

B. Lee la información del siguiente cuadro, donde aparecen especies en enlace.

Enlace:

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

¿Cuál es la fórmula química de la especie que se encuentra en el enlace?

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

C. Identifica la siguiente representación.

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

¿Cuál es la fórmula química de la especie que se encuentra en el enlace?

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

Tipos de Enlace Químico
por Egenory

Química

Tipos de reacciones químicas

Actividad 1

1. Escucha en el espacio indicado la fórmula de la especie que se encuentra en el enlace.

A. Analiza el enlace de los siguientes compuestos.

Enlace:

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

¿Cuál es la fórmula química de la especie que se encuentra en el enlace?

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

B. Lee la información del siguiente cuadro, donde aparecen especies en enlace.

Enlace:

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

¿Cuál es la fórmula química de la especie que se encuentra en el enlace?

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

C. Identifica la siguiente representación.

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

¿Cuál es la fórmula química de la especie que se encuentra en el enlace?

1. H_2 2. H_2O 3. H_2O_2 4. H_2S 5. H_2SO_4

Tipos de reacciones químicas
por emiliojiv

ESTEQUIOMETRÍA 1

NOMBRE:

1. ¿Cuántos moles de Hidrogeno se necesitan para producir 5 moles de amoníaco?

$3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$

1. 10.2 2. 10.4 3. 10.6 4. 10.8

2. ¿Cuántos gramos de Hidrogeno se necesitan para formar 54 gramos de agua?

$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

1. 10.2 2. 10.4 3. 10.6 4. 10.8

3. ¿Cuántos moles de CO_2 se forman al quemar 54 gramos de metano?

$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

1. 10.2 2. 10.4 3. 10.6 4. 10.8

4. ¿Qué peso de Cloro en gramos se desprende al decomponer 8 moles de ácido clorhídrico?

$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$

1. 10.2 2. 10.4 3. 10.6 4. 10.8

5. ¿Cuántos moles hay en 80 gramos de CO_2 ?

1. 10.2 2. 10.4 3. 10.6 4. 10.8

Estequiometria
por crey110

ÁCIDOS OXÁDICOS

1. Completa los espacios vacíos de los ácidos que se forman a partir de los óxidos.

$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
Óxido carbónico + Agua → Ácido carbónico

$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$
Óxido de azufre + Agua → Ácido sulfuroso

$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
Óxido Carbónico + Agua → Ácido Carbónico

$\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+$
Óxido de Hidrogeno + Agua → Ácido Hidroclorico

2. Pasa los siguientes ácidos oxácidos que se forman con los siguientes elementos y sus respectivos nombres de ácidos.

Cl^+

S^+

N^+

3. Completa el siguiente cuadro.

Ácidos	Tradicional	Stich	Neoclásico
H_2CO_3			
H_2SO_3			
H_2SO_4			
H_2CO_3			

Ácidos oxácidos
por jessicaemilygonzalos

Disoluciones 2

Escucha dentro de los recuadros los valores con sus unidades (g, ml, %).

1. ¿Cuántos gramos de alcohol hay en 1 litro de una solución que contiene 10% de alcohol en volumen?

Sujeto A:

ml = =

Sujeto B:

ml = =

¿Qué cantidad de alcohol hay en ml?

2. Calcular los gramos de soluto y solvente que hay en 400g de alcohol al 10%.

Disoluciones 2
por CarolGuzman

Calculando la Masa Molar

Calcula la masa molar (masa molecular) de cada uno de los compuestos a continuación. Pasa los datos a continuación colocando la letra que coincide con la respuesta en el espacio en blanco.

Compuesto	Masa Molar (g/mol)	Letra
1. H_2O		
2. H_2		
3. H_2O_2		
4. H_2S		
5. H_2SO_4		
6. H_2CO_3		
7. H_2O		
8. H_2O_2		
9. H_2S		
10. H_2SO_4		

1. 10.2 g/mol 2. 10.4 g/mol 3. 10.6 g/mol 4. 10.8 g/mol

5. 10.2 g/mol 6. 10.4 g/mol 7. 10.6 g/mol 8. 10.8 g/mol

9. 10.2 g/mol 10. 10.4 g/mol 11. 10.6 g/mol 12. 10.8 g/mol

13. 10.2 g/mol 14. 10.4 g/mol 15. 10.6 g/mol 16. 10.8 g/mol

17. 10.2 g/mol 18. 10.4 g/mol 19. 10.6 g/mol 20. 10.8 g/mol

21. 10.2 g/mol 22. 10.4 g/mol 23. 10.6 g/mol 24. 10.8 g/mol

25. 10.2 g/mol 26. 10.4 g/mol 27. 10.6 g/mol 28. 10.8 g/mol

29. 10.2 g/mol 30. 10.4 g/mol 31. 10.6 g/mol 32. 10.8 g/mol

33. 10.2 g/mol 34. 10.4 g/mol 35. 10.6 g/mol 36. 10.8 g/mol

37. 10.2 g/mol 38. 10.4 g/mol 39. 10.6 g/mol 40. 10.8 g/mol

41. 10.2 g/mol 42. 10.4 g/mol 43. 10.6 g/mol 44. 10.8 g/mol

45. 10.2 g/mol 46. 10.4 g/mol 47. 10.6 g/mol 48. 10.8 g/mol

49. 10.2 g/mol 50. 10.4 g/mol 51. 10.6 g/mol 52. 10.8 g/mol

53. 10.2 g/mol 54. 10.4 g/mol 55. 10.6 g/mol 56. 10.8 g/mol

57. 10.2 g/mol 58. 10.4 g/mol 59. 10.6 g/mol 60. 10.8 g/mol

61. 10.2 g/mol 62. 10.4 g/mol 63. 10.6 g/mol 64. 10.8 g/mol

65. 10.2 g/mol 66. 10.4 g/mol 67. 10.6 g/mol 68. 10.8 g/mol

69. 10.2 g/mol 70. 10.4 g/mol 71. 10.6 g/mol 72. 10.8 g/mol

73. 10.2 g/mol 74. 10.4 g/mol 75. 10.6 g/mol 76. 10.8 g/mol

77. 10.2 g/mol 78. 10.4 g/mol 79. 10.6 g/mol 80. 10.8 g/mol

81. 10.2 g/mol 82. 10.4 g/mol 83. 10.6 g/mol 84. 10.8 g/mol

85. 10.2 g/mol 86. 10.4 g/mol 87. 10.6 g/mol 88. 10.8 g/mol

89. 10.2 g/mol 90. 10.4 g/mol 91. 10.6 g/mol 92. 10.8 g/mol

93. 10.2 g/mol 94. 10.4 g/mol 95. 10.6 g/mol 96. 10.8 g/mol

97. 10.2 g/mol 98. 10.4 g/mol 99. 10.6 g/mol 100. 10.8 g/mol

Calculando la Masa Molar
por Erazo23

Términos Y Condiciones

Política De Privacidad

Configuración De Cookies

Denunciar Infracción De Copyright

