



SOLUCIONARIO GUÍA N°15 DEL 27 AL 31 DE JULIO
CUARTO MEDIO "QUÍMICA"

ACTIVIDAD

1. **A pesar que el monóxido de carbono (CO) y el dióxido de carbono (CO₂) presentan los mismos elementos constituyentes, estos presentan propiedades muy distintas debido a que la proporción entre los elementos es distinta. Esta afirmación se relaciona con:**

A) la ley de Dalton.
B) la ley de Proust.
C) la ley de Lavoisier.
D) la Ley de conservación de la masa.
E) ley de conservación de la energía.

2. **Si se realiza el siguiente experimento:**

1. **Se hace reaccionar una cantidad de cobre con poca cantidad de oxígeno, y se obtiene un óxido metálico de color rojo. Se determina que su composición en masa es de 88,8% de Cobre y el resto de oxígeno.**
2. **Se hace reaccionar una cantidad de cobre con alta cantidad de oxígeno, y se obtiene un óxido metálico de color negro. Se determina que su composición en masa es de 79,9% de Cobre y el resto de oxígeno.**

¿Qué Ley se puede demostrar mediante este experimento?

A) Proporciones definidas
B) Proporciones múltiples
C) Proporciones recíprocas
D) Conservación de la masa
E) De volúmenes de combinación

3. **En un laboratorio se realiza la síntesis de un compuesto X, esta sustancia está formada por hidrógeno y oxígeno en proporción 2:2. En un laboratorio de la competencia se sintetiza un compuesto y que está también formado por hidrógeno y oxígeno pero en proporción 2:1. A pesar de que ambos laboratorios sintetizan compuestos que presentan los mismos elementos, éstos tienen distintas propiedades. Esto se puede afirmar gracias a la Ley de:**

A) Proporciones Múltiples.
B) Proporciones Definidas.
C) Proporciones Recíprocas.
D) Conservación de la Masa.
E) Conservación de la Energía.

4. **A pesar que el monóxido de carbono (CO) y el dióxido de carbono (CO₂) presentan los mismos elementos constituyentes, estos presentan propiedades muy distintas debido a que la proporción entre los elementos es distinta. Esta afirmación se relaciona con:**

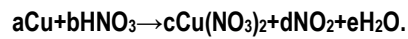
A) la ley de Dalton.
B) la ley de Proust.
C) la ley de Lavoisier.
D) la Ley de conservación de la masa.
E) ley de conservación de la energía.

5. Una reacción química se caracteriza por:

1. Involucrar cambios energéticos.
2. Afectar la estructura molecular.
3. No se conserva la masa total

- A) Solo I
B) Solo II
C) Solo III
D) I y II
E) I, II y III

6. Después de balancear la siguiente ecuación con los números enteros más bajos:

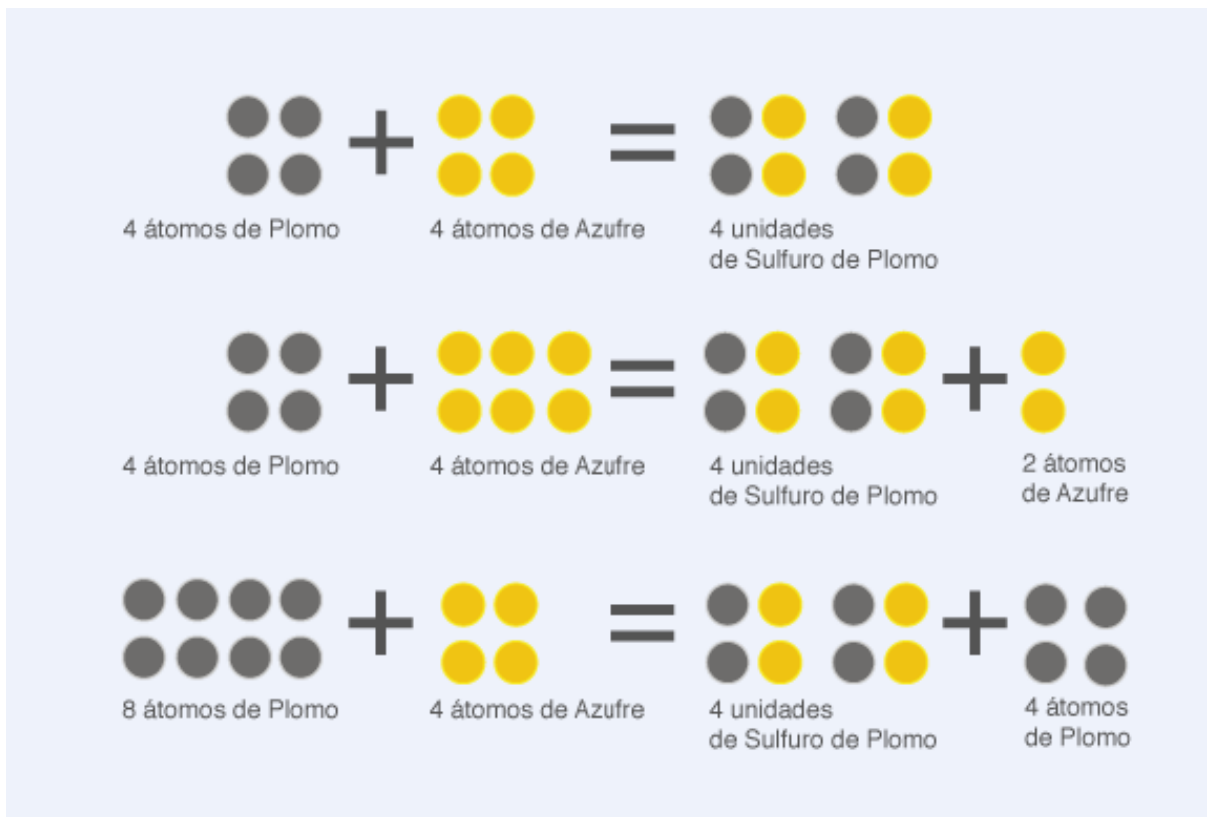


El número que corresponde al coeficiente estequiométrico simbolizado por la letra b es

- A) 1.
B) 2.
C) 3.
D) 4.
E) 8.

7. ¿A qué ley hace referencia el enunciado: "cuando dos sustancias se combinan para formar un compuesto, ellas deben guardar entre sí, las proporciones enteras y definidas."?

- A) Ley de Proust
B) Ley de Dalton
C) Ley de Richter
D) Ley de Lavoisier
E) Ley de Avogadro



¿A qué ley se hace referencia en el esquema anterior?

- A) Proporciones múltiples
 - B) Proporciones definidas
 - C) Conservación de la masa
 - D) Conservación de la energía
 - E) Avogadro
- Solución

9. ¿A quién se le atribuye la ley del siguiente enunciado?

“La masa de todo sistema material aislado permanece constante cualesquiera sean las transformaciones físicas y químicas que se produzcan en el mismo”.

- A) Proust
- B) Dalton
- C) Richter
- D) Lavoisier
- E) De Broglie



GUÍA N°16 CUARTO MEDIO DEL 03 AL 07 DE AGOSTO

“QUÍMICA”

Para desarrollar en (45 Minutos)

Nombre	Curso	Fecha
	IV° A-B-C	

Contenido de aprendizaje del TEMARIO DE LA PRUEBA DE TRANSICIÓN

- validez de modelos, teorías y leyes en relación a las reacciones químicas y estequiometría.
- conceptos, teorías, leyes y marcos conceptuales referentes a las reacciones químicas y estequiometría:
 - ley de conservación de la materia.
 - balance de reacciones químicas.
 - ley de las proporciones definidas.
 - ley de las proporciones múltiples.

ES MOMENTO DE EVALUAR TUS CONOCIMIENTO, ANIMATE!!!



ORIENTACIONES PEDAGÓGICAS:

Se propone utilizar la plataforma que indica esta guía, para ello, debes ingresar con tu Rut y contraseña y dirigirte a la sección que corresponda. La actividad tiene como objetivo monitorear el avance de tus logros de aprendizaje facilitados por las guías que te he compartido de la Unidad en curso y los recursos complementarios de apoyo para su realización.

PARA DESARROLLAR LA ACTIVIDAD DE APRENDIZAJE ONLINE N°3

INGRESA A LA PLATAFORMA PUNTAJE NACIONAL: www.puntajenacional.cl (modalidad estudiante) - Propuesta en ENSAYO _ Asignatura de Química.

Y BUSCA LOS SIGUIENTES DATOS:

• 4ª ACTIVIDAD FORMATIVA QUÍMICA IVºMEDIO (20 preguntas / 40 minutos)

ID Evaluación: 1877245

Periodo: 03 de Agosto (8 am) hasta JUEVES 06 de Agosto (23:59 am)

Resultados: Viernes 07 de Agosto (a partir 8:00 am)



IMPORTANTE:

- NO HABRÁ CLASES ONLINE ESTA SEMANA, para que en este tiempo (jueves de 10 a 11) puedas realizar tu actividad online.
- Si tienes dificultades para ingresar a la plataforma o existen problemas para ejecutar la actividad en ella, ¡no te quedes sin participar de este proceso! por esta razón, **TE ADJUNTO, A ESTA GUÍA, EL ARCHIVO PDF** de la actividad subida a la plataforma, el cual puedes descargar y responder. Finalmente me envías las respuestas que consideres correctas a mi correo y por este mismo medio te enviaré los resultados.
- El día jueves en el horario de clases, estaré muy pendiente a mi correo para aclarar cualquier duda, por su puesto si tienes dudas anteriormente puedes realizar las consultas a mi correo institucional barbara.riquelme@colegiosancarlosquilicura.cl

RECURSOS QUE PUEDES UTILIZAR PARA ESTUDIAR:

1) VIDEOS EXPLICATIVOS POR TU PROFESORA

- <https://youtu.be/lmd4pJtgHwo>
- <https://youtu.be/XJ4K2DP96ko>



2) GUÍAS DE APRENDIZAJE

- GUÍA 13
- GUÍA 14
- GUÍA 15