



Colegio San Carlos de Quilicura
CIENCIAS NATURALES / EJE DE QUÍMICA
CFE / 2020 / 1º MEDIO
U:4 Estequiometría de reacción

GUÍA N°32: PROCESO RECUPERATIVO N°2

FECHA DE APLICACIÓN: 10 DE DICIEMBRE

TIEMPO: 90 MINUTOS

| Nombre | Curso | Fecha |
|---|--------------|-------|
| | 1º A - B - C | |
| <p>OA 20 Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos, como la formación de la glucosa en la fotosíntesis.</p> <p>IE 1 Representan reacciones químicas en una ecuación de reactantes y productos de acuerdo a la ley de conservación de la materia.</p> <p>IE 2 Identifican las leyes de proporcionalidad definida y múltiple para la formación de compuestos simples.</p> <p>IE 3 Relacionan el mol como unidad de cantidad de sustancia con otras unidades estequiométricas equivalentes.</p> <p>IE 4 Calculan equivalentes estequiométricos del mol de sustancia en otras unidades estequiométricas (número de átomos, número de moléculas y cantidad de partículas).</p> | | |

ORIENTACIONES PEDAGÓGICAS: Saludos querid@s estudiantes. **Esta semana se realiza proceso recuperativo n°2 consiste en mejorar las calificaciones insuficientes que se obtuvieron en las actividades online 4 y 7 de OA 20, como también suplir la calificación, en caso de que haya quedado pendiente (sin enviar). Solo aquellos alumnos que se encuentran en la lista pueden participar del proceso, ya que solo a ellos se les asignará la evaluación. Los alumnos deben ingresar a la clase de Química, para que les indique directamente dónde, cómo y cuándo realizarán la evaluación de OA 20. En el siguiente horario:**

JUEVES 10 DE DICIEMBRE A LAS 16:00 HRS



| 1ºMEDIO A | 1ºMEDIO B | 1ºMEDIO C |
|--|--|--|
| Florencia Arellano Isidora Bascuñan Angela Burgos Tomás Farfan Andrew Garrido Constanza González Sofía Jofre Anaís Lobos Ignacio Marchant Lilian Miranda Sofía Molina Polett Novoa Diego Ponce Alexander Retamal Catalina Román Orlando Salvo Diego Sánchez Héctor Sandoval Josefa Silva Giulliano Torres Anastasia Tudela Tomás vega | Almendra Alarcón Diego Álvarez Sofía Bravo Sofía Cartagena Valentina Cepeda Josefa Escalona Cristóbal Espinoza Josefa Figueroa Ángel Gallardo Dusan Gangas Tomás Ibacache Maximiliano López Vicente López Lucas Monsalves María José Muñoz Javiera Órdenes Antonia Ordoñez Isidora Ortiz Oscar Pichuman Benjamín Rodríguez José Soto Valentina Urbina Máximo Milla | Vicente Alvarado Nicolás Ampuero Fernanda Barrera Letizia Cadiz Martín Campos Nicolás Córdova Martín Díaz Diana Fuentes Barbara Gallardo Felipe Henn Amanda Hirtez Alaniz Ibarra Diego Inda Sofía Méndez Antonia Morales Cristóbal Silva Isidora tapia Matías Villena |

DE NO PRESENTARSE A ESTA INSTANCIA EVALUATIVA TE QUEDARÁS CON UN % DE LOGRO INSUFICIENTE. POR SER LA ÚLTIMA OPORTUNIDAD QUE SE ENTREGA AL ESTUDIANTE.

RECUERDA QUE LA INVITACIÓN A LA CLASE ONLINE ESTARÁ DISPONIBLE EN TU CALENDARIO

RECURSOS EDUCATIVOS DISPONIBLES PARA REFORZAR:

1) TEXTO DE EJE DE QUÍMICA 1° MEDIO 2020:

Unidad 3. Tema 2: Leyes que rigen las reacciones químicas. **Pág.156 a 169.**
https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/articles-145606_pdf.pdf

2) CLASSROOM: PPT ESTEQUIOMETRÍA II
 (EN SECCIÓN DE MATERIAL COMPLEMENTARIO)



Google Classroom

3) CLASSROOM: CLASES N°12 a N°16: ESTEQUIOMETRÍA II
 (EN SECCIÓN DE CLASES GRABADAS).



SÍNTESIS:

