

I.E. CHAMPAGNAT PINARES DE ORIENTE

TALLER DE TRABAJO – CHAMPAGNAT APRENDE EN CASA



DOCENTE	SILVIA MAGDALY RODRIGUEZ MARTINEZ MONICA ANDREA GOMEZ BAQUERO	ÁREA	FISICA-QUIMICA
E-MAIL	smrodriguez@fmsnor.org - magomez@fmsnor.org	GRADO	ONCE

TALLER DE TRABAJO 03

DBA	Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química (oxido-reducción, homólisis, heterólisis y pericíclicas) posibilitan la formación de distintos tipos de compuestos orgánicos.		
LOGRO	Comprende de forma teórica y práctica las características, mecanismos de velocidad y equilibrio en las reacciones químicas; además, reconoce las características de las ondas, la naturaleza de la luz, del sonido y comprende la óptica desde una mirada geométrica.		
COMPETENCIA	Identifico condiciones para controlar la velocidad de cambios químicos.		
OBJETIVO	Reconocer las características propias de las reacciones químicas de manera teórica y práctica.		
CONCEPTO	Lógica – Innovación - Comunidad.	EJE	CIUDADANO AMBIENTAL ACTIVO
TEMA	SOLUCIONES Y REACCIONES	Fecha de publicación	lunes, 31 de mayo de 2021
Tiempo de trabajo	2 Semanas	Fecha de entrega	viernes, 11 de junio de 2021

MOMENTO EN TI

Te invitamos a que brindes un espacio antes de iniciar el taller para darle a tu cuerpo una sana respiración y relajar tu cuerpo y mente para que estés en disposición de iniciar.

Siéntate cómodamente con la espalda recta. Pon una mano en el pecho y la otra en el estómago. Inhala por la nariz. La mano sobre el estómago debe levantarse. La mano en el pecho debe moverse muy poco. Exhala por la boca, expulsando el aire tanto como puedas mientras contraes los músculos abdominales. La mano sobre el estómago debe moverse al exhalar, pero la otra mano debe moverse muy poco. Continúa respirando por la nariz y exhalando por la boca. Trata de inhalar suficiente aire para que la parte baja del abdomen se eleve y contraiga. Cuenta lentamente mientras exhalas. Si tienes dificultades para respirar desde el abdomen mientras estás sentado, trata de acostarte sobre el suelo. Coloca un pequeño libro sobre tu estómago y trata de respirar de manera que el libro se eleve mientras inhalas y caiga mientras exhalas.

MOMENTO DE ORACIÓN

HOY LE PIDO A LA VIDA...



I.E. CHAMPAGNAT PINARES DE ORIENTE

TALLER DE TRABAJO – CHAMPAGNAT APRENDE EN CASA



DOCENTE	SILVIA MAGDALY RODRIGUEZ MARTINEZ MONICA ANDREA GOMEZ BAQUERO	ÁREA	FISICA-QUIMICA
E-MAIL	smrodriguez@fmsnor.org - magomez@fmsnor.org	GRADO	ONCE

TALLER DE TRABAJO 03

TEMA SOLUCIONES Y REACCIONES

1. Realice el organizador gráfico o la rutina de pensamiento que encuentra al final del documento GUIA DE ESTUDIO que corresponde con este TALLER DE TRABAJO.
2. Definir los siguientes términos: Solución – Concentración - Solvente - Soluteo
3. Escriba las ecuaciones para determinar las concentraciones de porcentaje en masa.
4. Plantee y dibuje un ejemplo de una disolución cotidiana especificando cual es el soluto y cuál es el solvente
5. Se ha preparado una solución de dos moles de sal (NaCl) en quinientos gramos de agua (H₂O). Determine el porcentaje en masa.

Estudiante, recuerda que resolviendo estas 5 preguntas iniciales de forma correcta has alcanzado la **COMPETENCIA BÁSICA**. Estas preguntas se resuelven directamente con la GUÍA DE ESTUDIO, no necesitas utilizar internet – *Con las 5 primeras preguntas puedes entregar el TALLER DE TRABAJO*

6. Se ha preparado una solución mezclando 35 mL de ácido acético (CH₃COOH) en 0,5L de etanol (C₂H₅OH). Determine el porcentaje en volumen de la disolución.
7. El porcentaje en masa de una disolución de ácido acético (CH₃COOH) es del 55% y su densidad es de 1,03 g/mL. Calcule su concentración en g/L.

Estudiante, recuerda que resolviendo estas 2 preguntas (6-7) de forma correcta has alcanzado la **COMPETENCIA ALTA**. *Resolviendo correctamente estas preguntas puedes mejorar tu evaluación*

8. Determine la molaridad de una disolución formada por cuarenta gramos de amoníaco (NH₃) disueltos en agua si el volumen de la solución es de 0,1 m³.

Estudiante, recuerda que resolviendo esta pregunta final de forma correcta has alcanzado la **COMPETENCIA SUPERIOR**. *Resolviendo correctamente esta pregunta puedes mejorar tu evaluación*

RECUERDA QUE el TALLER DE TRABAJO se envía sólo una vez. La primera entrega es la que se evalúa.