

| | | | | | |
|---|--|-----------------------|-----------------------------|--|---|
|  | INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ | | | |  |
| | ESTRATEGIAS DE APOYO | | | | |
| | COMPLEMENTARIAS | | PLAN DE MEJORAMIENTO | X | PROMOCIÓN ANTICIPADA |
| DOCENTE | RICARDO GONZALEZ | | | | |
| ÁREA | QUÍMICA | | | PERÍODO | 2 |
| GRADO | 10 | FECHA DE ENVÍO | | | |
| <p>Estimado estudiante de Fe y Alegría San José, la actividad programada en este formato deberá ser realizada pensando en tu formación personal y en el desarrollo de tus competencias. Presentar el taller con los puntos aquí señalados es parte obligatoria del proceso, que consiste en la presentación de una evaluación escrita equivalente al 100% de la nota de recuperación. La evaluación será programada desde Coordinación.</p> | | | | | |
| ACTIVIDAD | Taller | | | Evaluación escrita 100 % | |
| Fecha de entrega | | | | Pendiente programación de Coordinación | |
| TALLER | | | | | |
| TENER EN CUENTA | | | | | |
| <ul style="list-style-type: none"> ➤ Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega ➤ El taller se presenta en hojas de block sin rayas, escrito a mano (del estudiante) y con márgenes en cada lado de 2.5 cm. La portada deberá presentar el título del trabajo – Nombre completo del estudiante – Grado - Área ➤ Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito. ➤ Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito ➤ Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día ➤ La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno ➤ No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web | | | | | |

TEMA 1: Los Óxidos

1. Explica como se forman los Óxidos
2. Escribe el nombre de 5 Óxidos

TEMA 2: La solubilidad

1. ¿Qué es la solubilidad?
2. Escribe y explica brevemente los 4 factores que afectan la solubilidad.
3. ¿Por qué se disuelve más rápido los granos de café en agua caliente que en agua fría?

TEMA 3: Mezclas Homogéneas

1. Explica que es una mezcla homogénea
2. En toda solución química existen 2 componentes, ¿Cuáles son? Explica de que tratan.
3. ¿Cómo se clasifican las soluciones químicas de acuerdo a la cantidad de soluto? Explique c/m .

TEMA 4: Propiedades del Agua

1. Escribe y explica brevemente las 4 propiedades del Agua.

TEMA 5: Calcula el porcentaje.

1. Un compuesto químico tiene 200gms de Nitrógeno y 800gms de Oxígeno. Calcula el porcentaje de cada elemento.