

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ</b>				
	<b>ESTRATEGIAS DE APOYO</b>				
	COMPLEMENTARIAS		PLAN DE MEJORAMIENTO	<b>X</b>	PROMOCIÓN ANTICIPADA
<b>DOCENTE</b>					
<b>ÁREA</b>				<b>PERÍODO</b>	2
<b>GRADO</b>	<b>FECHA DE ENVÍO</b>				
<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>					
<b>ACTIVIDAD</b>	Taller 30%		Evaluación escrita 700 %		
<b>Fecha de entrega</b>			Pendiente programación de Coordinación		
<b>TALLER</b>					
<b>TENER EN CUENTA</b>					
<ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega</li> <li>➤ 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</li> <li>➤ Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito.</li> <li>➤ Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito</li> <li>➤ Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día</li> <li>➤ La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno</li> <li>➤ No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web</li> </ul>					
<b>Química</b>					
Enlaces Químicos					
<u>Actividad 1</u>					
Cuestionario					
1. ¿Qué es un enlace químico?					
2. Explique gráficamente los enlaces químicos.					
3. ¿Qué es la ley del octeto?					
4. ¿Qué es un ion?					
5. ¿Qué es un anión?					

6. ¿Qué es un catión?
7. ¿Cómo se representan simbólicamente los iones?
8. ¿Qué es un enlace iónico?
9. Escriba y explique 7 propiedades de los compuestos iónicos.
10. Escriba 5 ejemplos de compuestos iónicos.

### Actividad 2

#### Los hidróxidos

#### Cuestionario

1. ¿Qué otro nombre reciben los hidróxidos?
2. ¿Por qué se caracterizan los hidróxidos?
3. En general, ¿cómo es el sabor de los hidróxidos?
4. ¿En qué se usan el hidróxido de aluminio y el hidróxido de magnesio?
5. Escriba las fórmulas químicas del hidróxido de magnesio y aluminio.
6. ¿Cuál es la fórmula general de los hidróxidos y explique cada letra?
7. Escriba la reacción completa para formar hidróxido de sodio.
8. Escriba las dos reacciones completas para hidróxidos de calcio.

9. Escriba las reacciones completas para formar los hidróxidos de hierro.

10. ¿En qué se aplican en la industria los hidróxidos o bases?

### Actividad 3

Las sales

Cuestionario

1. ¿Cómo se definen las sales?

2. Escriba una reacción completa entre un ácido y una base para formar una sal diferente a la del ejemplo.

3. ¿Qué son sales neutras?

4. Realice un cuadro de clasificación de las sales de NaCl y ZnS.

5. ¿En qué se utiliza el bicarbonato de sodio?