	INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ **ESTRATEGIAS DE APOYO**						
	COMPLEMENTARIAS		**PLAN DE MEJORAMIENTO**	**X**	**PROMOCIÓN ANTICIPADA**		
DOCENTE	RAFAEL IGNACIO MONTOYA ESCOBAR						
ÁREA	CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL **(QUÍMICA)**				**PERÍODO**	3	
GRADO	**SEXTO**	**FECHA DE ENVÍO**					

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.

ACTIVIDAD	**Taller**	**Evaluación escrita 100 %**
Fecha de entrega	**Día de la recuperación**	**Pendiente programación de Coordinación**

TALLER

TABLA PERIÓDICA

I. LEE ATENTAMENTE LAS GUIA, Y COMPLETA LOS SIGUIENTES ENUNCIADOS

1. Cantidad de grupos que encontramos en la tabla periódica

2. Son los elementos gaseosos más ligeros que existen en la naturaleza

3. Elemento destacado por su valor biológico

4. Se designan con los números arábigos y corresponden a las 7 filas horizontales

5. Elemento que es materia prima fundamental de los seres vivos

6. Elementos utilizados en la industria

7. Único metal líquido que existe en la naturaleza

8. Elementos fuertemente paramagnéticos

9. Sustancias formadas por átomos de la misma clase

10. Se ubican verticalmente y son familias de elementos con propiedades similares

11. Son los elementos más electronegativos

12. Símbolos de los elementos presentes en la familia de nitrógeno

13. Son blandos y su color es blanco plata

14. Elementos situados en la parte central de la tabla periódica

15. Grupo de elementos que forman parte de las tierras raras

16. Símbolos de los gases que componen el aire que respiramos

17. Se caracterizan por su poca reactividad química

18. Poseen brillo, son dúctiles y maleables

19. Escribe el nombre y el símbolo de los elementos cuyo símbolo sólo tiene una letra, escríbelos en orden creciente del número atómico _____ _____ _____ _____ _____ _____ _____ _____ _____ _____ _____ _____

20. AL FRENTE DE CADA ELEMENTO ESCRIBE SU SÍMBOLO, SU UBICACIÓN EN LA TABLA PERIÓDICA, GRUPO CON SU NOMBRE, (EJ GRUPO VIIA HALÓGENO) PERIODO Y SI ES METAL,NO METAL O METALOIDE

RUTENIO

FÓSFORO

RUBIDIO

BROMO

INDIO

MERCURIO

CALCIO

AZUFRE

ARGÓN

NEODIMIO

SILICIO

URANIO