



COLEGIO MAYOR PRIMEROS MAESTROS
TALLER DE MEJORAMIENTO FINAL
SEGUNDO PERIODO

NOMBRE: Sharick Sosa

CURSO: séptimo

ASIGNATURA: Lengua castellana

DOCENTE: Ángela Borrás

OBJETIVO: Fortalecer los temas a partir de los verbos y sus clases, tiempos y modos, junto con su aplicación dentro de la oración. Además, estudiar a fondo los elementos de la narración.

OBSERVACIONES: El presente taller tiene un porcentaje del 50% de la calificación de la nivelación, es requisito para presentar sustentación. Debe ser presentado en hojas blancas, a mano, tinta negra, sin tachones o enmendaduras. Debe tener en cuenta que la sustentación no va a ser igual al taller; el presente taller le va servir para estudiar los temas vistos.

TEMAS:

- Tiempos verbales
- Modo de los tiempo verbales
- Clases de verbo
- Narración y narrador.

1. Lee estas oraciones. Subraya el verbo y dí en qué persona y tiempo está.

- Me torcí un tobillo cuando jugaba al fútbol
- Hoy tenéis el examen de lengua.
- Se lo dije al profesor.
- Si no estudias no aprobarás.
- Si vienes, me lo pensaría.
- Cuando llegó la profesora, estaba yo encima de la mesa.
- De pequeño me gustaba mucho jugar al ajedrez.
- En junio iremos a un albergue.

2. Completa:

	TENER	SACAR	IR	BEBER	SALIR	LAVAR
PRESENTE						
PRETERITO IMPERFECTO						
PRETERITO PERFECTO SIMPLE						
FUTURO						
CONDICIONAL						

3. Asegúrate que sabes contestar a estas preguntas

- ¿Qué son los verbos?
- ¿Qué significa “conjugación de un verbo”?
- ¿Cuáles son los cinco tiempos simples de indicativo?
- ¿Cuáles son las tres conjugaciones?
- ¿Cuáles son las formas no personales del verbo? ¿por qué se llaman así?
- Has estudiado el modo indicativo. ¿Qué otros modos hay?

4. Realice un mapa conceptual en donde explique que es la narración y que tipos de narradores hay.

5. Realice la lectura de “el almohadón de plumas” del escritor Horacio Quiroga. Por medio de escrito corto determine cuál es el tema y la problemática de la narración y el tipo de narrador.



COLEGIO MAYOR PRIMEROS MAESTROS

TALLER DE MEJORAMIENTO FINAL

NOMBRE: Sosa Castañeda Sharick

CURSO: Séptimo

ASIGNATURA: PRE-QUIMICA 3^{er} Periodo

DOCENTE: Yenny B. Bermúdez

Ramírez

OBJETIVO: Reconocer las propiedades y usos asociadas a la tabla periódica

OBSERVACIONES: El desarrollo del siguiente taller tendrá un porcentaje del 50% de la superación, debe ser entregado en hojas examen, se tendrá en cuenta ortografía, orden y puntualidad en la entrega del trabajo.

TEMAS: configuración electrónica- tabla periódica- ley periódica

SUPERACION PRE-QUIMICA 3º PERIODO

1. Responde de manera argumentativa los siguientes enunciados.
 - ¿Por qué razón, el Hidrogeno es el primer elemento químico de la secuencia?
 - ¿De qué manera predijo Mendeleiev la existencia de otros elementos químicos aún no descubiertos?
 - ¿Qué es Mendelevio?
 - ¿Qué da a entender el término PERIODICIDAD?
 - Cuantas clasificaciones previas a la tabla periódica existieron describir y mencioné porque no funcionaron
2. Responde falso o verdadero las siguientes afirmaciones, las afirmaciones que resultaron FALSAS, deberás escribirlas de manera que se conviertan en verdaderas.
 - a. La distribución electrónica de un átomo, determina las propiedades físicas y químicas del elemento que componen ()
 - b. Hablar de tabla periódica es diferente a hablar de distribución electrónica ()
 - c. Los grupos en la Tabla Periódica están organizados en Filas horizontales ()
 - d. Los periodos en la Tabla Periódica están organizados en Columnas ()
 - e. Según Moseley, el número atómico (A) es el responsable de las propiedades periódicas de los elementos. ()
 - f. La Ley Periódica de la Tabla Periódica se basa en la estructura de cada átomo, que varían según su número atómico ()
 - g. El autor de la Ley Periódica fue Henry Moseley ()
3. Soluciona la siguiente sopa de letras, sobre las características de la Tabla Periódica , construye un texto donde las relaciones cada una de ellas, y Agrupa las palabras de la sopa de letras según pertenezcan a los siguientes temas de la Ley Periódica:

A S S X R M A G D N O M E T A L E S L E
 Q O Z O S I E T E P E R I O D O S O T T
 T C A S V V S Z D T R F R G J Q K N I I
 F I V I G I D O C E I K A I R B E A Z E
 L N A R G R T S D L R S I V J M T M Q R
 A A V N O R U A Y I A E X Q L B E O U R
 N R T R R Z E P T G N S C A S O R R I A
 T U E H N E I N O N O I T H Y N R S E S
 A S S U A O T K E S E N T X A N E O R R
 N N C P S L I X A E O S H C Q M O R D A
 I A A X K E O C E Z D F E M A R S E A R
 D R L D J W T G I A Z S A R H A O M M A
 O T E X L V Q R E S P N E M P J A U E S
 S R R C B B O L E N N A F L I E O N T K
 Z B A Y M H J F O N O A C T E L R O A E
 S E N O I C A E L A I S R O G V I P L Q
 S O N I L A C L A S E L A T E M I A E S
 J U G A S E S N O B L E S U J P U N S U
 S E L A T E M I M E S R A W T F L U S Q
 J E L E M E N T O S Q U I M I C O S J Z

Palabras a encontrar:

ACTINIDOS, ALEACIONES,
 CAPA EXTERNA,
 DERECHA, ELEMENTOS QUIMICOS,
 ESCALERA, GAS, GASES NOBLES,
 GRUPOS O FAMILIAS, HALOGENOS,
 HORIZONTALMENTE,
 INERTES, IZQUIERDA, LANTANIDOS,
 METAL, METALES, METALES ALCALINOS,
 METALES ALCALINOTERREOS, MEZCLAS,
 NIVELES DE ENERGIA, NO METALES,
 NUMEROS ROMANOS,
 REPRESENTATIVOS, SEMIMETALES,
 SIETE PERIODOS, TERREOS, TIERRAS
 RARAS, TRANSICION, TRANSURANICOS

Características de elementos químicos	Clasificación de elementos químicos	Ley Periódica	Organización de elementos en la Tabla Periódica

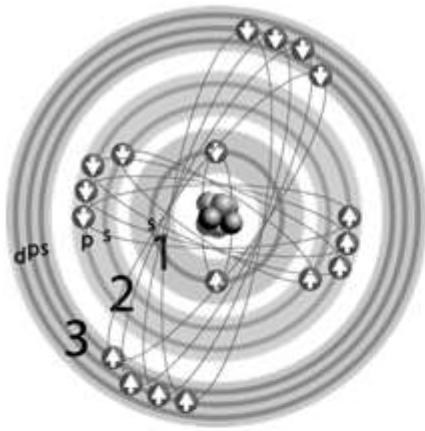
4. Completar el siguiente mapa conceptual



5. Completar la siguiente tabla según corresponda

(Z)	Símbolo químico	Configuración electrónica	Periodo	Capa de valencia	Grupo
6	C				
11	Na				
13	Al				
15	P				
16	S				
17	Cl				
19	K				
20	Ca				
56	Ba				

6. De acuerdo con las siguientes imágenes de átomos complete la información solicitada



NOMBRE DEL ELEMENTO: _____

SIMBOLO: _____

NUMERO ATOMICO: _____

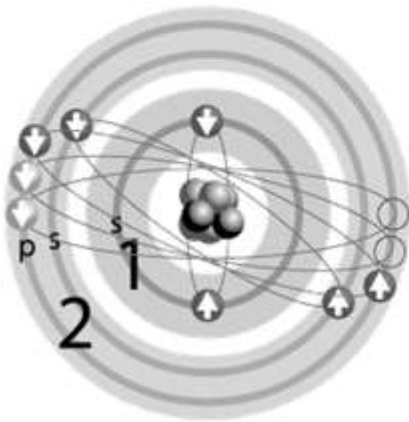
GRUPO: _____

PERIODO: _____

FAMILIA: _____

DISTRIBUCION ELECTRONICA:

NIVELES DE ENERGIA: _____



NOMBRE DEL ELEMENTO: _____

SIMBOLO: _____

NUMERO ATOMICO: _____


GRUPO: _____

PERIODO: _____

FAMILIA: _____

DISTRIBUCION ELECTRONICA:

NIVELES DE ENERGIA: _____

	COLEGIO MAYOR PRIMEROS MAESTROS TALLER DE MEJORAMIENTO FINAL
NOMBRE: Sharick Alejandra Sosa Castañeda	CURSO: Séptimo
ASIGNATURA: Geometría Pinto	DOCENTE: Luis Felipe Talero
OBJETIVO: Reforzar las temáticas vistas durante el cuarto periodo.	
OBSERVACIONES: El presente taller tiene un porcentaje del 30% de la calificación de la nivelación, debe presentarse completa y organizada; evaluación de saberes adquiridos.	
TEMAS: 1. Sólidos platónicos 2. Poliedros 3. Conversión de unidades	

Si se quiere el programa entregarle una usb al docente para que él haga el favor de ponerlo en la misma.

1. Construye el siguiente tetraedro en Geogebra:

<https://www.youtube.com/watch?v=SVBO5amNIEU>

2. Construye los siguientes prismas no oblicuos con base: polígono regular:

<https://www.youtube.com/watch?v=8uvf8mBSNiE>

3. Arma una caja de regalo con forma de un cuerpo redondo.

4. Realiza la siguiente construcción en Geogebra e identifica *el punto en el que se alcanza su máximo volumen*.

<https://www.youtube.com/watch?v=Qpx6TixEHNI>

5. Resuelve:

“Layla quiere construir una caja de madera que tenga un volumen de 45 metros cúbicos. Empezó con un ancho de 3 cm y una altura de 1m, ¿Cuál es su largo?”¹

¹ Problema editado y rescatado de: https://es.khanacademy.org/math/pre-algebra/pre-algebra-measurement/pre-algebra-volume-rectangular/e/volume_2