

C.E.N.S. Nº 74” JUAN VUCETICH” – 1º AÑO – QUIMICA CRIMINALISTICA

C.E.N.S. Nº74 “JUAN VUCETICH”

DOCENTES: SUAREZ, GRACIELA – HIDALGO, MARISEL

CURSOS: 1º1º - 1º2º - 1º3º - 1º4º - 1º5º

TURNO: NOCHE **NIVEL:** SECUNDARIO DE ADULTOS

AREA CURRICULAR: QUIMICA CRIMINALISTICA

TITULO DE LA PROPUESTA: GUIA PEDAGOGICA Nº 11

“INTEGRACION DE CONTENIDOS 2º ETAPA”

OBJETIVOS:

Integrar los contenidos planificados y trabajados en la segunda etapa de formación no presencial.

La siguiente guía se presenta a través de un encuadre conceptual y de actividades de integración y comprensión que tiene como objetivo que el alumno sea capaz de:

- Reconocer y comprender los diversos sistemas materiales,
- Aplicar el pensamiento crítico para extraer conclusiones y reflexionar sobre ellos.
- Clasificar los diferentes tipos de fenómenos físicos y químicos que transcurren en el universo.
- Aplicar los conceptos aprendidos en la resolución de situaciones problemáticas que se plantean en las reacciones químicas.

También se da cumplimiento al requerimiento de enseñanza - aprendizaje a distancia aplicable en las circunstancias actuales de pandemia.

ACTIVIDADES DE INTEGRACION

1-Elabore una definición breve (no mayor de 5 renglones) de los siguientes conceptos:

a- Sistema material.

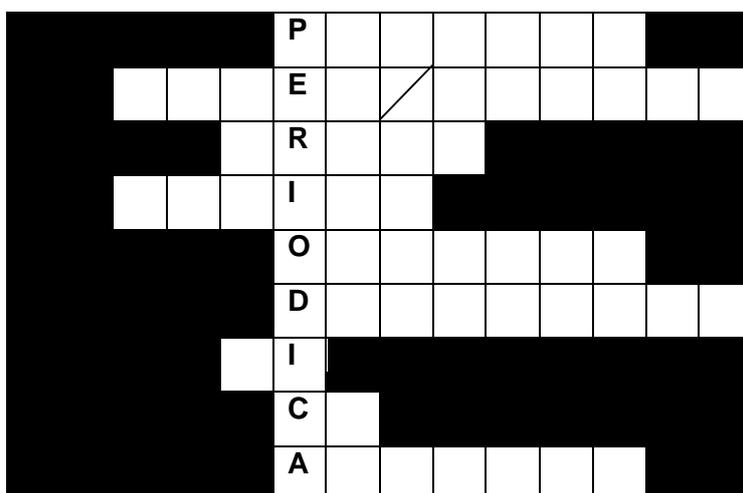
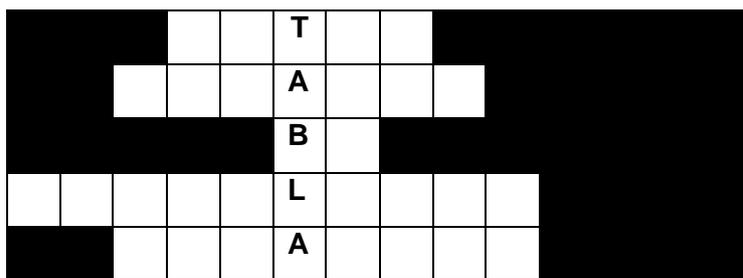
b- Tabla periódica.

c- Reacción química.

2-Complete la siguiente tabla con el concepto que corresponde a la definición o consigna planteada,

DEFINICION O CONSIGNA	CONCEPTO
Tipo de sistema material cuyas propiedades son constantes e idénticas.	
Nombre del modelo atómico que propone un átomo macizo de carga positiva con electrones “incrustados” en él.	
Método mecánico de fraccionamiento que se emplea para separar la mezcla de componentes solidos de distinto tamaño.	
Nombre del científico que descubrió que la carga positiva del átomo estaba concentrado en su núcleo.	
Tipo de fenómeno que ocasiona en la sustancia interviniente una alteración permanente de su estructura interna.	
Modelo atómico que propone la existencia de niveles de energía en donde se pueden encontrar electrones en “estado estable”.	
Proceso termodinámico de transformación de la materia.	
Región del espacio del átomo donde hay máxima probabilidad de encontrar un electrón.	
Sistema material homogéneo formado por dos o más componentes.	
Zona central del átomo de carga positiva y constituida principalmente por protones y neutrones.	
Clase de fenómeno natural que corresponde al cambio de posición y movimiento de los cuerpos.	
Método de fraccionamiento empleado en la separación de mezclas constituidas por componentes sólidos y líquidos.	
Ecuación empleada para la representación simbólica de una reacción química.	
Tipo de reacción química en la que una sustancia se descompone en sus componentes más simples.	

3- Realice el siguiente crucigrama según los conceptos o definiciones que se enumeran a continuación:



- 1- Nombre del elemento químico que se ubica en el grupo IA periodo 2.
- 2- Grupo de elementos químicos que se caracterizan por ser buenos conductores eléctricos.
- 3-Simbolo químico del elemento cuyo número atómico es 35.
- 4-Apellido del científico ruso que fuera el precursor de la Tabla Periódica Moderna.
- 5-Brillo característico de los metales.
- 6- Ordenamiento horizontal de los elementos químicos en la tabla periódica.
- 7-Nombre del grupo de elementos químicos que se ubican en el grupo VIII A o 18.
- 8-Nombre que recibe el ordenamiento vertical de los elementos químicos en la tabla periódica.
- 9-Numero que resulta de la suma total de protones y neutrones de un átomo.
- 10- Nombre del elemento químico presente en el agua, en el aire y en numerosos compuestos más y cuyo número másico es 15,99.
- 11- Cantidad de grupos de la tabla periódica.
- 12-Simolo químico del elemento que se ubica en el grupo 10 periodo 4.
- 13-Simbolo químico del cobre.
- 14-Numero que se representa con la letra Z.

C.E.N.S. Nº 74” JUAN VUCETICH” – 1º AÑO – QUIMICA CRIMINALISTICA

4- Busque en la etiqueta de información de algún producto alimenticio de uso corriente o de algún suplemento dietario o vitamínico el nombre de algún elemento químico presente en su composición y realice la siguiente actividad:

a- Nombre y símbolo químico del elemento.....

b- Producto en el que está presente.....

c-Grupo y periodo al que pertenece.....

d- Su número atómico y numero másico.....

e- Averigüe y consigne tres propiedades de este elemento como su estado físico, color, densidad, punto de fusión etc.

.....
.....
.....
.....

f- Investigue y elabore un informe corto (no mayor a ocho renglones) sobre la presencia de este elemento en otros productos, su importancia, producción u otra información que considere relevante.

Por. Graciela Suarez 1º1º, 1º2º, 1º3º ,1º5ºgracielasuarez20@gmail.com

Prof. Marisel Hidalgo: 1º4º mariselhidalgo77@gmail.com

DIRECTIVO A CARGO: ING. GUSTAVO LUCERO