



PRUEBA FORMATIVA N° 2

Nombre:	Curso: Primero Medio
Fecha inicio: 15 de Septiembre	Fecha Término: Septiembre

Descripción Curricular de la Evaluación

Objetivos a evaluar	OA 20
Habilidades a evaluar	Conocer- Identificar – Reconocer – Aplicar (33 puntos)

INSTRUCCIONES:

Queridos alumnos la presente Prueba Formativa debes contestarla sin ayuda de tus apuntes, su objetivo es saber cuánto han aprendido hasta el momento y poder reforzar los aprendizajes que les han presentado dificultades

Esta prueba la debes venir a dejar al colegio en lo posible antes del 24 de Septiembre si las condiciones sanitarias lo permiten o enviarla a mi correo:

Ítem I: Selección Múltiple (10 puntos)

1.- En la escala de ph, el valor superior a 7 se considera una solución de tipo:

- a. electrolítica b. neutra c. básica d. ácida e. medianamente básica

2.- Un estudiante determinó en el laboratorio el ph de los siguientes líquidos:

<u>LIQUÍDOS</u>	<u>PH</u>
Vinagre	3,0
Jugo de manzana	3,2
Jugo de tomate	4,2
Jugo de zanahoria	4,8
Leche	6,6

Basándose en estos valores, se concluyó que:

- a. El jugo de tomate es menos ácido que la leche
 b. La leche es el líquido, más básico
 c. El jugo de manzana es más ácido que el vinagre
 d. El vinagre es el más básico
 e. El jugo de zanahoria es neutro

3.- En una reacción de NEUTRALIZACIÓN se obtienen los siguientes productos:

- ACIDO + BASE → ____?____ + ____?____
- a. Óxido + agua d. ácido + agua
 b. Anhídrido + agua e. ninguna de las anteriores
 c. Sal + agua

4.- Las abejas inyectan una sustancia ACIDA que podemos neutralizar con una sustancia BÁSICA

¿Cuál de esta sustancias nos aliviaría del dolor de la picadura?

- a. Ácido clorhídrico (H CL) d. cloro
 b. Bicarbonato (NaHCO₃) e. agua
 c. Vinagre



5.- ¿Qué características tiene la sal de mesa NaCl para que la utilicemos tan a menudo en nuestras casas?

- a. condimenta los alimentos
 b. aporta el catión sodio a nuestro organismo
 c. participa en la transmisión de impulsos nerviosos y en la contracción muscular
 d. su consumo excesivo causa problemas de salud
 e. todas las anteriores

6.- La siguiente definición: “Son las sustancias que por inhalación, ingestión o penetración cutánea pueden provocar serios efectos para la salud, también se les llama venenos” se refiere a:

- a. sustancias corrosivas
- b. sustancia irritantes
- c. sustancias tóxicas
- d. sustancias inflamables
- e. sustancias neutras

7.- La leche de Magnesia $Mg(OH)_2$ es una sustancia que se utiliza como:

- a. antitranspirante
- b. antiácido gástrico
- c. limpia y desinfecta
- d. hidratante corporal
- e. exfoliante

8.- ¿Qué elemento químico contiene la PASTA DENTAL o dentífrico?

- a. Fe
- b. F
- c. Au
- d. Cu
- e. Ca

9.- Cuando utilizamos **JABÓN**, lo que hacemos es permitir que el agua pueda mezclarse con la materia grasa presente en la suciedad y extraerla de la piel, es un producto que se puede preparar en forma artesanal mezclando un aceite (manteca) con un compuesto de carácter básico como el hidróxido de sodio ($NaOH$) ¿Cómo se llama este proceso?

- a. saponificación
- b. neutralización
- c. filtración
- d. oxidación
- e. fertilización



10.- De acuerdo al dibujo: ¿Qué PH debe tener nuestro cuerpo para tener una buena salud?

- a. ácido
- b- neutro
- c. alcalino o básico
- d. todas
- e. ninguna

Traslade sus respuestas en el cuadro correspondiente:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----

Item II: Escriba el nombre del elemento químico correspondiente: (5 puntos)

- 1. Pt _____
- 2. He _____
- 3. Co _____
- 4. Sn _____
- 5. Mo _____
- 6. Ne _____
- 7. Ac _____
- 8. Cs _____
- 9. Pd _____
- 10. Zr _____
- 11. Hg _____
- 12. Ni _____
- 13. Cd _____
- 14. As _____
- 15. Cu _____
- 16. Po _____
- 17. Sb _____
- 18. Zn _____
- 19. Ta _____
- 20. Bi _____

ITEM III.- Escriba la estructura química de cada una de las sustancias químicas que usamos en la cocina y sus respectivos cationes y aniones (6 puntos)

Recuerda(cación: carga positiva y anión : carga negativa)

NOMBRE	ESTRUCTURA QUÍMICA	CATIÓN	ANIÓN
1. Sal de mesa	_____	_____	_____
2. Bicarbonato De Sodio	_____	_____	_____
3. Cáscara de huevo	_____	_____	_____
4. Hipoclorito De sodio	_____	_____	_____
5. Hidróxido De sodio	_____	_____	_____
6. Cloruro de Amonio	_____	_____	_____

ITEM IV: Escriba la estructura química y las sustancias que contienen de los productos de uso cotidiano. Complete el cuadro. (12 puntos)

SUSTANCIAS QUÍMICAS	Estructura química y uso cotidiano.
1. Leche de magnesia	
2. Solución yodada	
3. Alcohol	
4. Hipoclorito de sodio	
5. Antitranspirantes	
6. Talco	
7. Pasta de dientes	
8. Tinta negra	
9. Tinta blanca	
10. Tinta roja	
11. Pilas y baterías	
12. Jabón	

“DEBES HACER LAS COSAS QUE CREES QUE NO PUEDES HACER”