

VALOR DEL EXAMEN 50 %

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR SAN ANDRES TUXTLA

Facilitador: MC Alejandro Lara Márquez

|                  |              |
|------------------|--------------|
| MATERIA: Química | GRUPO: 302 B |
| SEMESTRE: 1rº    | CARRERA: IEM |
| PARCIAL 4to :    |              |
| FECHA: dic 2022  |              |

| Criterios de evaluación |   |          |
|-------------------------|---|----------|
| Criterios               | % | Obtenido |
| Examen parcial          |   |          |
| Evidencias              |   |          |
| Exposición              |   |          |

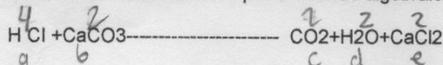
Calificación Parcial 4 \_\_\_\_\_

Calificación \_\_\_\_\_

100

Nombre del Alumn@: Chipol Sinora Joselyn

1.-Balancea correctamente por el método algebraico las siguientes reacciones:



$$\begin{aligned} \text{H} &= 4 = 2d \\ \text{Cl} &= a = 2e \\ \text{Ca} &= b = e \\ \text{C} &= b = c \\ \text{O} &= 3b = c + d \end{aligned}$$

$b=2 \quad a=4 \quad d=2 \quad e=2 \quad c=2$

$$\begin{aligned} 3b &= c + d \\ 3(2) &= 2 + 2 \\ 6 - 4 &= 2 = d \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} b - 0 &= 6 \\ 2 - c &= 2 \\ 4 - \text{H} &= 4 \\ 4 - c &= 4 \\ 2 - ca &= 2 \end{aligned}$$



$$\begin{aligned} \text{H} &= a + 3b = 2d \\ \text{N} &= a = 3c \\ \text{O} &= 2a + 3b = 6c + d \\ \text{Al} &= b = c \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} 2d + 3b &= 6c + d \\ 2(3) + 3(1) &= 6(1) + 3 \\ 6 + 3 &= 6 + 3 \\ 9 &= 9 \end{aligned}$$

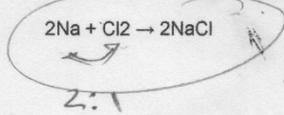
$a=3 \quad b=1 \quad c=1 \quad d=3$

$$\begin{aligned} 1 - \text{Al} &= 1 \\ 3 - \text{N} &= 3 \\ 6 - \text{H} &= 6 \\ 9 - \text{O} &= 9 \end{aligned}$$

Escribe al lado derecho de la reacción a que tipo de reacción corresponde

- $2\text{HCl} + \text{Zn} \text{ ----- } \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$  de neutralización
- $\text{HCl} + \text{NaOH} \text{ ----- } \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  de neutralización
- $\text{KCl} + \text{AgNO}_3 \text{ ----- } \text{KNO}_3 + \text{AgCl}$  de sustitución simple
- $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \text{ ----- } 2\text{Al}_2\text{O}_3$  de síntesis/composición
- $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{CrO}_4 \text{ ----- } \text{PbCrO}_4 + 2\text{KNO}_3$  de sustitución doble

De la siguiente reacción, indica la cantidad de moles que se necesitan de cloro para hacer reaccionar 3 moles de sodio al formar la sal de mesa. Recuerda que el coeficiente numérico de cada molécula indica la cantidad de moles.



miércoles

$$\begin{aligned} 2 \text{Na} &= 1 \text{ Cl} \\ 3 &= x \\ &= 1.5 \text{ moles} \end{aligned}$$

LISTA DE COTEJO: QUIMICA GRUPO 102 B

| <b>INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA</b>  |  |  | ASIGNATURA:<br><br>QUIMICA                          |               |
|---|--|--|---|---------------|
| NOMBRE DEL DOCENTE:   | <b>ALEJANDRO LARA MÁRQUEZ</b>  |  |   |               |
| <b>DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN</b>  |  |  |   |               |
| NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S):<br>Joselyn Chipol Sinaca   |  | MATRICULA:221U0148                                   | FIRMA DEL ALUMNO:                                   |               |
| <b>PRODUCTO:<br/>PRACTICA DE<br/>LABORATORIO</b>  | <b>NOMBRE DEL PROYECTO :<br/>PRACTICA DE<br/>LABORATORIO</b>   | FECHA:<br><br>DIC 2022                               | PERIODO ESCOLAR:<br><b>SEPT 2022-ENERO<br/>2023</b> |               |
| <b>INSTRUCCIONES</b>  |  |  |   |               |
| Revisar las actividades que se solicitan y marque en los apartados "SI" cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario. |  |  |   |               |
| VALOR DEL REACTIVO  | CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)  | CUMPLE   |   | OBSERVACIONES |
|   |  | SI   | NO  |               |
| 5%  | Presentación El trabajo cumple con los requisitos de:<br>A. No tiene faltas de ortografía  | X-5  |   |               |
| 2%  | B. Mismo Formato (letra arial 12, títulos con negritas)  | X-2  |   |               |
| 5%  | Introducción y Objetivo: La introducción y el objetivo dan una idea clara del contenido del trabajo, motivando al lector a continuar con su lectura y revisión     | X-5  |   |               |
| 4%  | Sustento Teórico: Presenta un panorama general del tema a desarrollar y lo sustenta con referencias bibliográficas formales y cita correctamente a los autores.    | X-4  |   |               |
| 8%  | Contenido y/o Desarrollo: Sigue una metodología y sustenta todos los pasos que se realizaron al aplicar los conocimientos obtenidos, es analítico y bien ordenado. | X-8  |   |               |
| 4%  | Conclusiones: Las conclusiones son claras y acordes con el objetivo esperado.  | X-4  |   |               |
| 2%  | Responsabilidad: Entregó la investigación en la fecha y hora señalada.   | X-2  |   |               |
| 30%   | <b>CALIFICACIÓN</b>  | 30 % DE UN TOTAL DE 30%, EL TRABAJOCUMPLE A UN 100 % |   |               |

GUIA DE OBSERVACIÓN

| INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA  |   | NOMBRE DEL CURSO: Química     |    |   |
|--|---|-------------------------------|----|---|
| NOMBRE DEL DOCENTE: Alejandro Lara Márquez   |   | TEMA: UNIDAD IV               |    |   |
|  |   | PERIODO: SEPT 2022-ENERO 2023 |    |   |
| ALUMNA: Joselyn Chipol Sínica  |   |                               |    |   |
| <b>DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN</b>   |   |                               |    |   |
| <b>INSTRUCCIONES DE APLICACIÓN</b>   |   |                               |    |   |
| Revisar los documentos o actividades que se solicitan y marque con una X en los apartados "SI" cuando la evidencia a evaluar se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" ocúpela cuando tenga que hacer comentarios referentes a lo observado. |   |                               |    |   |
| VALOR DEL REACTIVO   | CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)                         | CUMPLE                        |    | OBSERVACIONES                                   |
|  |   | SI                            | NO |   |
| 3%   | Dominio del tema (divagaciones, claridad y uso de ejemplos) | X-3                           |    |   |
| 2%   | Usar las diapositivas solo como apoyo                       | X-2                           |    |   |
| 3%   | Orden y claridad en la exposición                           | X-3                           |    |   |
| 2%   | Dominio del auditorio                                       | X-2                           |    |   |
| 4%   | Material utilizado  | X-4                           |    |   |
| 3%   | Dicción   | X-3                           |    |   |
| 3%   | Manejo del tiempo   | X-3                           |    |   |
| 20%  | <b>CALIFICACIÓN</b>   | 20%                           |    | LA EXPOSICIÓN CUMPLE SATISFACTORIAMENTE AL 100% |