

## BACHILLERATO CUICALLI

### Actividad 7

#### BLOQUE IV. Reacción química.

Tema: Las reacciones químicas

#### Objetivo (s):

- Identificar los cambios químicos, así como el estudio de algunos factores que los determinan y el uso del lenguaje de la disciplina a partir de su identificación.
- Conocer los diferentes tipos de reacciones químicas, características e importancia.

#### Proceso

Para realizar los siguientes ejercicios apóyate del material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.

#### Ejercicio 1:

Realiza un resumen de tres cuartillas de la lectura **La Química y sus lenguajes: un aporte para interpretar errores de los estudiantes**, apóyate del material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.

Concluyendo tu resumen guárdalo para entregarse al profesor y comentar tu trabajo en clase.

#### Ejercicio 2:

Completa el siguiente cuadro de reacciones químicas, apóyate del material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.

#### Reacciones químicas

¿Qué es una reacción química?	
-------------------------------	--

## BACHILLERATO CUICALLI

Características	
Importancia	
Clases o tipos	
Bibliografía	

### Ejercicio 3:

Clasifica las siguientes reacciones.

Terminando tu ejercicio guárdalo para entregárselo al facilitador en el salón de clases y puedan discutir los tipos de reacciones.

$\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$	<b>REACCIÓN DE DESPLAZAMIENTO O SUTITUCIÓN</b>
$2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$	
$\text{P} + \text{H}_2 \rightarrow \text{PH}_2$	
$2\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow 2\text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)}$	
$\text{K} + \text{Cl} \rightarrow \text{KCl}$	
$2\text{HCl} + 2\text{n} \rightarrow 2\text{nCl}_2 + \text{H}_2$	
$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}_1 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$	

## BACHILLERATO CUICALLI

$H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$	
$S_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow SO_{2(g)}$	
$Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$	
$Fe_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow Fe_2O_{3(s)}$	
$Fe + O_2$	
$Cu(OH)_2 + CuCO_3$	
$C_2H_6 + O_2$	

En caso de dudas o comentarios comunícate con tu docente (facilitador).

### Evaluación

Producto/Evidencia	Criterios	Ponderación
Resumen	<ul style="list-style-type: none"> <li>El resumen deberá tener una extensión mínima de 3 cuartilla y máxima de 5 cuartillas.</li> <li>Exponer ideas propias de La Química y sus lenguajes.</li> </ul>	30
Cuadro de reacciones químicas	<ul style="list-style-type: none"> <li>Información clave e importante</li> <li>Buen desarrollo de la información</li> <li>Claridad</li> </ul>	20
Ejercicio de reacciones químicas	<ul style="list-style-type: none"> <li>Precisión de la identificación de las diferentes reacciones químicas</li> </ul>	50
<b>Total</b>		<b>100%</b>

### Recursos:

Consultar el material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.