

## TICKET DE EXIT : QUÍMICA

Nombre: \_\_\_\_\_ curso : 1° Medio A y B Fecha 30 junio 2020

I.- Cambios de la materia: En los siguientes ejemplos **identifica dos señales y luego indique si los cambios son físicos o químicos.**( 8 puntos)

**INSTRUCCIONES:** Genere una hoja en Word solo con las respuestas y envíelas por correo y en caso de no poder lo hace por Whatsapp

a. Al realizar una fogata en la playa se produce luz, se libera calor, sale humo y los leños se convierten en cenizas.

Señales:

Tipo de cambio:

b. Al colocar agua a hervir en un recipiente, se producen burbujas en el líquido y sale vapor de agua que se evapora.

Señales:

Tipo de cambio:

c. Si se mezcla un trozo de cobre metálico con ácido nítrico en un tubo, se producen burbujas y sale un gas que corresponde a hidrógeno, se forma una sustancia de color azul que corresponde a nitrato de cobre. Al tocar el tubo está caliente, sin aplicarle calor.

Señales:

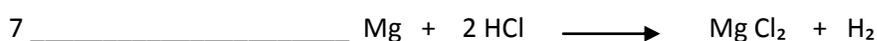
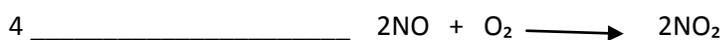
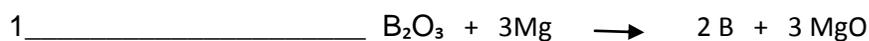
Tipo de cambio:

d. Al dejar clavos nuevos en un ambiente húmedo y esperar un tiempo hasta que se oxiden se observa que toman un color café y se van desgastando

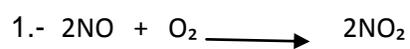
Señales:

Tipo de cambio:

II. Indique si las siguientes reacciones químicas son de **síntesis, descomposición, sustitución simple o sustitución doble.** ( 7 puntos )



III.- Indique si las siguientes reacciones químicas son de combustión o de oxidación, justificando su respuesta. ( 6 puntos)



IV. Balancea las siguientes ecuaciones usando el método del tanteo, cuenta los átomos que hay en los reactantes y en los productos, antes y después de equilibrar la ecuación (8 pts)

Ecuación sin equilibrar	Ecuación equilibrada
$\text{HgO} \longrightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>	$\underline{\quad} \text{HgO} \longrightarrow \underline{\quad} \text{Hg} + \underline{\quad} \text{O}_2$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>

$\text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Na} + \text{CO}_3$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>	$\underline{\quad} \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \underline{\quad} \text{Na} + \underline{\quad} \text{CO}_3$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>
---	---

$\text{Fe} + \text{HBr} \longrightarrow \text{FeBr}_3 + \text{H}_2$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>	$\underline{\quad} \text{Fe} + \underline{\quad} \text{HBr} \longrightarrow \underline{\quad} \text{FeBr}_3 + \underline{\quad} \text{H}_2$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>
--	--

$\text{C}_4\text{H}_8 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>	$\underline{\quad} \text{C}_4\text{H}_8 + \underline{\quad} \text{O}_2 \longrightarrow \underline{\quad} \text{CO}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <div style="text-align: center;">+</div> <div style="text-align: center;">+</div> </div>
---	---