

# COLEGIO NACIONAL NICOLAS ESGUERRA

Edificamos futuro 2025

Área: Ciencias Naturales

Asignatura: Química

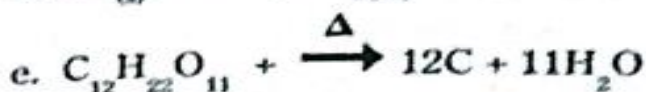
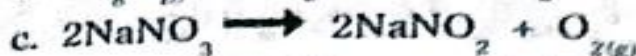
Grado: Décimo

Docente: Manuel Piñeros Ruiz

## ACTIVIDAD DE RECUPERACIÓN

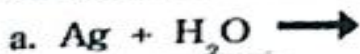
NOMBRE: \_\_\_\_\_ CURSO: \_\_\_\_\_

1. Clasifique las siguientes reacciones:

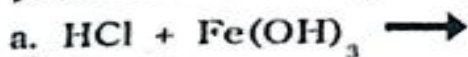


2. Dada la ecuación:  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn} \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ , indique cuál sustancia actúa como agente oxidante y cuál como agente reductor.

3. Indique si las reacciones propuestas a continuación son factibles de que ocurran o no; si esto es así, ¿cuáles son sus posibles productos? Balancear por tanteo.



4. Complete las reacciones propuestas e indique si las sales que se producen son o no precipitados:



5. Consulte y escriba las ecuaciones de las siguientes reacciones:

a. Combustión de la gasolina en el carburador de un automóvil.

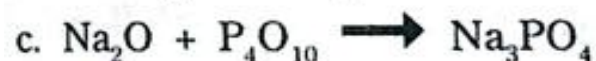
b. Combustión del carbón en un fogón.

c. Ácido de batería sobre un alambre de cobre.

d. Corrosión de una varilla de hierro de una ventana.

e. Principio activo de un alka-seltzer con el jugo gástrico del estómago.

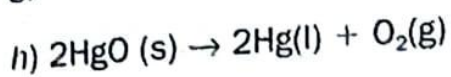
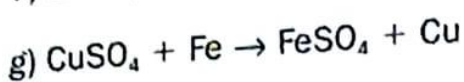
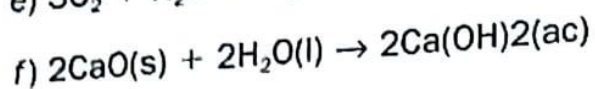
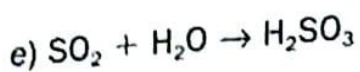
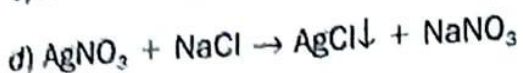
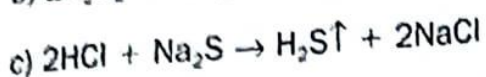
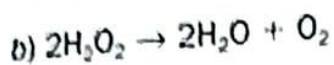
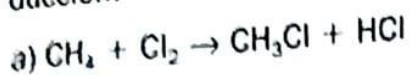
6. Utilice el método algebraico para balancear las siguientes ecuaciones:



El presente taller: la página anterior y esta, deben desarrollar EN HOJAS DE EXAMEN O BLOCK CUADRICULADO, se presentarán en clase según indicaciones del docente para cada curso.



1. Clasifica las siguientes reacciones como de síntesis, descomposición o de sustitución sencilla o doble. Posteriormente, de las ocho indica cuáles son de óxidorreducción.



2. Escribe un ensayo de una cuartilla acerca de la importancia de conocer más sobre las reacciones químicas para poder hacer cambios acertados en nuestros hábitos cotidianos y contribuir a mejorar el ambiente.

3. Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo:

