



GUIA DE EJERCICIOS N°2  
**Unidad Cero: REACCIONES QUÍMICAS**

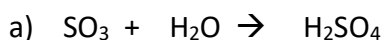
Nombre:.....Curso:2°.....

**Objetivo:**

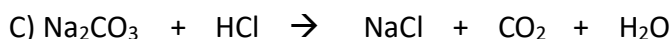
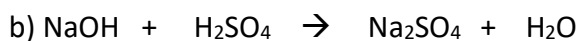
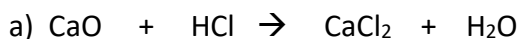
\*Balancear ecuaciones químicas.

**Indicaciones:** Para el balanceo de las ecuaciones químicas elige el método que vas a utilizar.

1. Analiza las reacciones químicas que se producen por causa de la lluvia ácida y verifica que estén balanceadas:

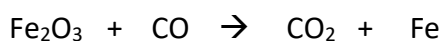


2. Verifica que las siguientes reacciones químicas estén balanceadas:



3) El arrabio es el primer proceso en la obtención de acero. La materia prima usada es: mineral de hierro, coque y caliza. El coque se quema como combustible para calentar el horno y, al arder, libera monóxido de carbono, que se combina con el óxido del hierro del mineral reduciéndolos a hierro metálico.

La reacción química fundamental de un alto horno es:



Balancea la ecuación.

4) Iguala cada una de las siguientes ecuaciones colocando coeficientes adecuados  
Elige el método que vas a utilizar:

