1° M

Unidad : N° 2 Reacciones químicas

Objetivo: Explican una reacción química a partir del balance de cantidades de reactantes y productos.

Profesor: : Odilvia Aliaga Vergara

Asignatura: **: QUÍMICA**

Curso : 1° Medio A/B Fecha: 03/08/2020

Actividad	Página del texto	Recursos de apoyo	Forma de revisión
I. Considerando los resultados de la evaluación formativa de julio es que es necesario reforzar el equilibrio de ecuaciones con el método del tanteo. **Equilibra las siquientes ecuaciones:** **a)** $C_2H_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ **b)** $Ca + HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2$ **c)** $B_2O_3 + Mg \rightarrow B + MgO$ **d)** $2C_3H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ **e)** $Fe + HCl \rightarrow FeCl_3 + H_2$ **f)** $K_2CO_3 \rightarrow K + CO_3$ **g)** $C_5H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	96 a 105	Texto de estudio	Envía tus respuestas escritas en Word al correo biologialasv@gmail.com **Crea una carpeta en el computador donde guardes tus tareas o un respaldo en tu Mail.**