



GRADO:	TERCERO	ASIGNATURA:	QUÍMICA	PERIODO	25-28 DE ABRIL	FECHA DE ENTREGA	02 DE MAYO
TEMA:	REPRESENTACIÓN DE LAS REACCIONES QUÍMICAS (ECUACIONES QUÍMICAS)					SEMANA	QUIM-SEM 15
PROPÓSITO/APRENDIZAJE/ENFASIS							
APRENDIZAJES ESPERADOS: Verificar la correcta expresión de ecuaciones químicas sencillas con base en la Ley de la conservación de la masa.							
ACTIVIDAD							
<p>INSTRUCCIONES: Realiza el balanceo de ecuaciones químicas por el método del Tanteo de los siguientes ejemplos.</p> <p>Balanceo de ecuaciones químicas: Ejercicios Adicionales</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.- $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$ 2.- $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$ 3.- $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$ 4.- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$ 5.- $\text{Mn}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ 6.- $\text{Sb} + \text{HCl} \rightarrow \text{SbCl}_3 + \text{H}_2$ <p>Realizar las ecuaciones de óxido-reducción. Llega hasta donde se oxida y reducen los elementos, poniendo las semirreacciones, y cual elemento se oxida y cual elemento se reduce.</p>							
<ol style="list-style-type: none"> 1. Balancear las siguientes ecuaciones por el método del tanteo 1 $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ 2 $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$ 3 $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 4 $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$ 5 $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$ 6 $\text{H}_{2(g)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow \text{HCl}_{(g)}$ 							

Grupo	Profesor (a)	Correo
A, B, C, D	SILVIA ARIAS CALDERÓN	silvia.arias.cal@edomex.nuevaescuela.mx
		<u>PROFRA: BENITA NIETO PEREZ</u>
		<u>NOMBRE Y FIRMA</u>