



Autorización
CA.

GUÍA QUÍMICA 2° MEDIO

FECHA*	UNIDAD Reacciones químicas	N° de Guía 1
NOMBRE DEL ALUMNO O ALUMNA		curso
OBJETIVOS 1. Identificar la cantidad de moles de un elemento. 2. Equilibrar ecuaciones químicas por método tanteo y algebraico.		
INSTRUCCIONES GENERALES Lea atentamente cada pregunta y responda lo que se indica. Responda con apoyo de su cuaderno. Resuelva la guía en su cuaderno, al volver a clases el cuaderno será revisado y evaluado.		

Resuelve los siguientes ejercicios. RECUERDA EXTRAER LOS DATOS DE LA TABLA PERIÓDICA.

- I) Equilibra las siguientes reacciones por método ALGEBRAICO.
- a) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
 - b) $\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - c) $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$
 - d) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
 - e) $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
6. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- II) Calcula la masa molar para los siguientes compuestos:
- a) Al(OH)_3
 - b) Cr_2O_7
 - c) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
 - d) Na_2SO_4
 - e) $2\text{Al}_2\text{O}_3$
 - f) $4\text{H}_2\text{O}$
- II) Calcula los moles para:
- a) 50 gramos de MnO_4
 - b) 60 gramos de BrO_3
 - c) 15 gramos de NO_3
 - d) 20 gramos de NH_3



- III) Calcula los gramos para:
- a) 15 moles de NaCl
 - b) 12 moles de HCl
- IV) Calcula la composición porcentual
- a) KClO_3
 - b) FeSO_4
 - c) CH_4

