



**GUÍA DE TRABAJO: MOLES Y CÁLCULO DE MASA MOLAR (EVALUACIÓN FORMATIVA)**

<b>NOMBRE:</b>	
<b>CURSO:</b>	<b>FECHA:</b>
<b>OBJETIVO:</b> Calcular moles y masa molar en distintas sustancias.	
<b>INDICACIONES GENERALES:</b>	
- Lea atentamente la información y luego proceda a realizar el desarrollo de las actividades.	
- Desarrolle las actividades propuestas en los espacios designados, con letra clara y ordenada.	
<b>PUNTAJE TOTAL: 35 puntos</b>	<b>PUNTAJE OBTENIDO:</b>
	<b>NOTA:</b>

**I. Indique la cantidad de MOLES que hay en las siguientes sustancias (1 pto c/u):**

a) 200 g de $\text{KNO}_3$	b) 88 g de $\text{Li}_2\text{O}_2$	c) 142 g de $\text{P}_4\text{O}_{10}$
d) 98 g de $\text{H}_3\text{PO}_4$	e) 164 g de $\text{CaBr}_2$	f) 48 g de $\text{CaCO}_3$
g) 125 g de $\text{PbS}$	h) 230 g de $\text{LiOH}$	i) 77 g de $\text{PbO}$
j) 57 g de $\text{CO}_2$	k) 75 g de $\text{Be}_2\text{C}$	l) 32 g de $\text{NH}_3$
m) 133 g de $\text{LiF}$	n) 100 g de $\text{Na}_2\text{SO}_3$	ñ) 150 g de $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

**II. Calcule la masa de las siguientes sustancias (2 pts c/u):**

a) $2\text{KOH}$	b) $\text{NH}_4\text{O}_3$
c) $3\text{CoSiO}_3$	d) $2\text{MgSO}_4$
e) $4\text{CaO}$	f) $2\text{H}_3\text{PO}_4$
g) $3\text{N}_2\text{O}$	h) $4\text{Mn}_2\text{O}_3$
i) $2\text{H}_3\text{PO}_4$	j) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$

