

Página	Ilustración
39	 <p>Organización actual de la tabla periódica</p> <p>Metaloides</p> <p>Metales reactivos</p> <p>No metales</p> <p>No metales</p>
120	<p>Primer recuadro debe leerse $m^1 = -2$</p>
138	<p>Actividad 5. b</p> <p>Léase de forma correcta la fórmula del ácido acético</p> $C_3H_6O_3$
	<p>Dióxido de Carbono fórmula estructural</p> $O=C=O$
141	<p>Actividad 3</p> <p>Léase de forma correcta</p> <p>Segunda fila: Fórmula empírica del óxido NO_2</p> <p>Tercera fila: Compuesto Metano (CH_4)</p>

142	Actividad 2 Léase de forma correcta a. Masa molar de 120 g/mol, fórmula empírica CH_2O b. Masa molar de 60 g/mol, fórmula empírica CH_2O
150	Segundo párrafo primer renglón PF_5
151	Actividad 2 Segunda columna, segunda fila $\text{N}\equiv\text{N}$
153	En tercer título, en la segunda línea del párrafo léase de forma correcta: “híbridos sp^3 ”
154	Actividad 1 Tercera línea del cuadro léase de forma correcta: $\text{H-C}\equiv\text{CH-CH}_3$
160	En Ternarios eliminar el paréntesis de óxidos metálicos. Agregar en Sales binarias: metal y un no metal. En Compuestos entre elementos no metales léase de forma correcta: S^{-2}

166	<p>Primer renglón: $\text{Na}^{+1} + \text{SO}_4^{-2}$ ----- $\text{Na}_2 \text{SO}_4$ sulfato de sodio Segundo renglón: $\text{Li}^{+1} + \text{PO}_4^{-3}$ ----- Li_3PO_4 fosfato de litio Séptimo renglón: $\text{Zn}^{+2} + \text{NO}_3^{-1}$ ----- $\text{Zn} (\text{NO}_3)_2$ nitrato de zinc Octavo renglón: $\text{NH}_4^{+1} + \text{CO}_3^{-2}$ ----- $(\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3$ carbonato de amonio Undécimo renglón: $\text{Pb}^{+4} + \text{S}^{-2}$ ----- $\text{Pb}_2 \text{S}_4$ ----- PbS_2</p> <p>Primer cuadro, quinta columna se agrega la siguiente información: Sb +3, +5, -3</p>
169	<p>En Óxidos metálicos en el primer ejemplo: Ni_2O_3: óxido de níquel (III) En Sales binarias en el primer ejemplo: FeCl_3: Cloruro de hierro (III)</p>
172	<p>Actividad 3. b. Léase de forma correcta: Tricloruro de dinitrógeno</p>
173	<p>Evaluación 2. b. Léase de forma correcta: H_2SO_3</p> <p>Evaluación 2. d. Léase de forma correcta: HNO_2</p>

187	<p>En el ejemplo estratégico para resolver ecuaciones químicas léase en la ecuación: $O_{2(g)}$ El ejemplo se lee de la siguiente forma:</p> $2Mg_{(s)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2MgO_{(s)} + \text{energía/luz}$
191	<p>Actividad 1 Las ecuaciones químicas deben leerse de la siguiente forma:</p> <ul style="list-style-type: none"> a. $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ b. $SO + H_2O \rightarrow H_2SO_2$ c. $Al + Br_2 \rightarrow AlBr_3$ d. $H_2O \rightarrow H_2 + O_2$ e. $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$ f. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$ g. $NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO + H_2O$ h. $HCN + NaOH \rightarrow NaCN + H_2O$
202	<p>Léase en la primera ecuación: $1 N_2 + 3 H_2 \longrightarrow 2NH_3$</p>
203	<p>Importante definir el concepto vma: unidad de masa atómica</p>
204	<p>En Procedimiento propuesto, en el punto c. en el total, léase de forma correcta: Total = 18g</p>
210	<p>Ecuación balanceada de NaOH debe leerse de la siguiente forma:</p> $\cancel{0,50 \text{ moles de } N_2} \times \frac{2 \text{ moles de NaOH}}{\cancel{1 \text{ mol de } Na_2O}} = \text{mol de NaOH}$

211	<p>En la segunda ecuación léase moléculas.</p> <p>1 mol de NaOH x $\frac{6,022 \times 10^{23} \text{ moléculas NaOH}}{1 \text{ mol de NaO}}$ = 6,022x10²³ moléculas de NaOH</p>
212	<p>En el apartado 2. Mol-mol, la expresión que sigue después de entonces debe leerse en una sola línea</p> <p>0,23 mol de átomos de Na x 1 mol H₂ / 2 mol Na = 0,115 mol de H₂</p> <p>En el apartado 3. Masa-masa el ejemplo debe leerse de la siguiente forma:</p> <p>$2 \text{ Al}_{(s)} + 3 \text{ Cl}_{2(g)} \rightarrow 2 \text{ AlCl}_{3(s)}$</p> <p>debe leerse en la cantidad conocida es:</p> <p>8,45 g de cloruro de aluminio x 210 g de Cl / 264 g de AlCl₃ = 6,72 g de Cl</p>