

**NOMBRE:****FECHA:****CALIFICACIÓN:**

1. (3 ptos) Formula los siguientes compuestos:

- Óxido de magnesio
- Dihidruro de zinc
- Metano
- Ácido sulfhídrico
- Cloruro de níquel (II)
- Hidróxido de plomo (IV)
- Pentaóxido de dicloro
- Hidruro de plata
- Borano
- Bromuro de hidrógeno
- Fosfuro de oro (III)
- Hidróxido de potasio

2. (3 ptos) Nombra de todas las formas posibles:

- CaO
- MnH<sub>3</sub>
- HF
- FeS
- Pt(OH)<sub>4</sub>
- CrH<sub>3</sub>
- Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- CoH<sub>2</sub>
- CdI<sub>2</sub>
- HgOH
- SbH<sub>3</sub>
- Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>

3. (2 ptos) Ajusta por tanteo e indica cómo se leen las siguientes reacciones químicas:

- a)  $\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- b)  $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

¿Cuántas moléculas de propano (C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>) son necesarias para obtener 50 moléculas de dióxido de carbono?

4. (2 ptos) El nitrógeno (N<sub>2</sub>) reacciona con el hidrógeno (H<sub>2</sub>) para dar amoníaco (NH<sub>3</sub>). Si reaccionan 150 moléculas de nitrógeno, calcula: a) ¿Cuántas moléculas se forman de amoníaco?; b) ¿Cuántas moléculas reaccionan de hidrógeno?

5. (0,75 ptos) Define: a) Reacción de neutralización; b) Reacción de combustión; c) Cambio físico (ejemplo).