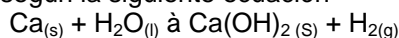




Funciones de Química Inorgánica, Óxidos

Responda las preguntas 1 a 5 según la siguiente ecuación



1. Los coeficientes necesarios para balancear esta ecuación son:
 - a. 1, 2, 2, 1
 - b. 1, 2, 1, 2
 - c. 1, 2, 1, 1
 - d. 2, 1, 1, 1

2. Las ecuaciones químicas se balancean para:
 - a. Poder resolver problemas de estequiometría
 - b. Cumplir la ley de la conservación de la materia
 - c. Poder calcular la masa molar correctamente
 - d. Deducir el tipo de ecuación química con la que se trabaja

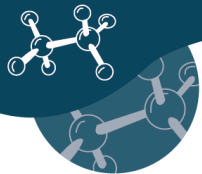
3. El agente oxidante es:
 - a. Calcio
 - b. Hidrógeno
 - c. Oxígeno
 - d. Hidróxido

4. Se produciría:
 - a. Calcio en estado sólido
 - b. Agua en estado líquido
 - c. Hidróxido de calcio en estado sólido
 - d. Hidrógeno en estado gaseoso

5. Si reaccionan 10 moles de agua con 3 moles de calcio
 - a. Los reactivos reaccionarían por completo sin que sobre más a de ninguno
 - b. El agua reacciona por completo para forma hidróxido de calcio y sobre calcio.
 - c. Se formarán 10 moles de hidrógeno
 - d. Se formará una mol de hidróxido de calcio.

6. Al hidratar un óxido básico se produce:
 - a. Base
 - b. Hidrácido
 - c. Hidruro
 - d. Sal

7. El hidrógeno reacciona con los no metales originando:
 - a. Hidruros
 - b. Hidrácidos
 - c. Sales
 - d. Hidróxidos



8. Los óxidos son compuestos que reúnen un oxígeno y un metal o un no metal. De los siguientes el óxido ácido es:

- a. P_2O_5
- b. PbO_2
- c. Li_2O
- d. Al_2O_3
- e. FeO



