

AUTOEVALUACIÓN_UNIDAD 1

(SOLUCIÓN)

1. La catálisis heterogénea implica que el catalizador y los reactivos están en la misma fase.
☐ Verdadero
☒ Falso
2. En la catálisis heterogénea, el catalizador suele ser un sólido.
☒ Verdadero
☐ Falso
3. La catálisis homogénea permite una separación más fácil del catalizador que la heterogénea.
☐ Verdadero
☒ Falso
4. La catálisis heterogénea es ampliamente utilizada en procesos industriales por su eficiencia y facilidad de recuperación.
☒ Verdadero
☐ Falso
5. Los catalizadores heterogéneos no pueden operar en condiciones extremas de presión y temperatura.
☐ Verdadero
☒ Falso
6. ¿Qué caracteriza a la catálisis heterogénea?
 - a) ☐ El catalizador y los reactivos están en la misma fase
 - b) ☒ El catalizador está en una fase distinta a la de los reactivos
 - c) ☐ No se utiliza en procesos industriales
7. ¿Cuál es la fase más común del catalizador en catálisis heterogénea?
 - a) ☐ Líquida
 - b) ☐ Gaseosa
 - c) ☒ Sólida
8. ¿Qué ventaja tiene la catálisis heterogénea frente a la homogénea?
 - a) ☐ Mayor sensibilidad a impurezas

- b) ☒ Fácil separación del catalizador
 - c) ☐ Menor estabilidad térmica
9. ¿Dónde ocurre la reacción en la catálisis heterogénea?
- a) ☐ En el volumen del reactivo
 - b) ☒ En la superficie del catalizador
 - c) ☐ En la fase líquida
10. ¿Qué tipo de adsorción implica formación de enlaces químicos?
- a) ☐ Fisisorción
 - b) ☒ Quimisorción
 - c) ☐ Adsorción neutra