

AUTOEVALUACIÓN_UNIDAD 1

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