

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