



Evalúa lo que aprendiste, subraya la respuesta correcta

1. ¿Es la unidad con que se mide la cantidad de sustancia?
 - a) Mol
 - b) Átomos
 - c) Soluciones
 - d) Molaridad
2. ¿Son soluciones en las cuales la cantidad de soluto y solvente no requieren de cantidades exactas?
 - a) Soluciones Empíricas
 - b) Mol
 - c) Soluciones Valoradas
 - d) Molaridad
3. ¿Son soluciones en las cuales se requieren cantidad exactas de soluto y solvente?
 - a) Soluciones Valoradas
 - b) Mol
 - c) Soluciones Empíricas
 - d) Molaridad
4. ¿Qué es el átomo gramos?
 - a) Peso atómico convertido en gramos.
 - b) Mol
 - c) Soluciones Empíricas
 - d) Molaridad
5. Calcular la concentración porcentual de una solución, sabiendo que 15 g de cloruro de potasio están disueltos en 65 g de agua.
 - a) 18
 - b) 23.07
 - c) 23
 - d) 18.75