



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

