



### **EJERCICIOS DE CÁLCULO QUÍMICO**

1. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal oxisal que se utilizó para esta reacción?
2. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal oxisal que se utilizó para esta reacción, sabiendo que la eficiencia del proceso es del 87%?
3. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal oxisal que se utilizó para esta reacción, sabiendo que su pureza es del 87%?
4. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal haloidea que se utilizó para esta reacción?
5. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal haloidea que se utilizó para esta reacción, sabiendo que la eficiencia del proceso es del 78%?
6. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal haloidea que se utilizó para esta reacción, sabiendo que su pureza es del 78%?
7. Si se mezcla 100 mL de una solución de cloruro de sodio con 50 mL de una solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la molaridad de la solución que contiene a la sal oxisal inicial?



8. Si se mezcla 100 mL de una solución de cloruro de sodio con 50 mL de una solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la molaridad de la solución que contiene a la sal haloidea inicial?
9. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal oxisal que se obtiene en este proceso?
10. Si se mezcla una solución de cloruro de sodio con otra solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la masa en gramos de sal oxisal que se obtiene en este proceso, sabiendo que su eficiencia es del 87%?
11. Si se mezcla 100 mL de una solución de cloruro de sodio con 50 mL de una solución de nitrato de plata, se obtiene 0,45 g de cloruro de plata. ¿Cuál es la molaridad final de la solución que contendrá a la sal oxisal?
12. Si se mezcla 100 mL de una solución 0,1 M de cloruro de sodio con 50 mL de una solución 0,25 M de nitrato de plata, ¿cuánta masa en gramos de cloruro de plata se obtendrá?
13. Si se mezcla 100 mL de una solución 0,1 M de cloruro de sodio con 50 mL de una solución 0,25 M de nitrato de plata, ¿cuánta masa en gramos de cloruro de plata se obtendrá, sabiendo que la eficiencia del proceso es del 78%?