

7. Aplicaciones de las soluciones

- › Completan la siguiente tabla sobre las soluciones que se proponen, indicando cuál es el soluto, el solvente y la aplicación que tienen:

SOLUCION	SOLUTO	SOLVENTE	APLICACION
Suero fisiológico			
Líquido de baterías			
Detergente líquido			
Bebida gaseosa			
Bronce			
Ácido muriático			

- › Amplían la tabla anterior, incluyendo al menos tres ejemplos de soluciones de su entorno.
- › Proponen para dos de las soluciones anteriores un procedimiento para su formación y uno para su separación.
- › Anotan en sus cuadernos la reacción química que ocurre al mezclar 100 mL de una solución acuosa de NaCl 1M con 100 mL de una solución acuosa de AgNO₃. Indican los coeficientes estequiométricos de reactantes y de productos y calculan la cantidad de moles de AgCl(s) obtenido. Las alumnas y los alumnos deben considerar que la reacción química ocurre completamente.
- › Finalmente, presentan sus resultados ante el curso con apoyo de las TIC.