

رابعاً: تفاعلات التبادل الثنائي

تفاعلات التبادل الثنائي: هي تفاعلات يحدث فيها تبادل بين الأيونات المختلفة بالشحنة للمواد المتفاعلة لتكوين مركبات جديدة.

جميع تفاعلات التبادل الثنائي ينتج عنها:

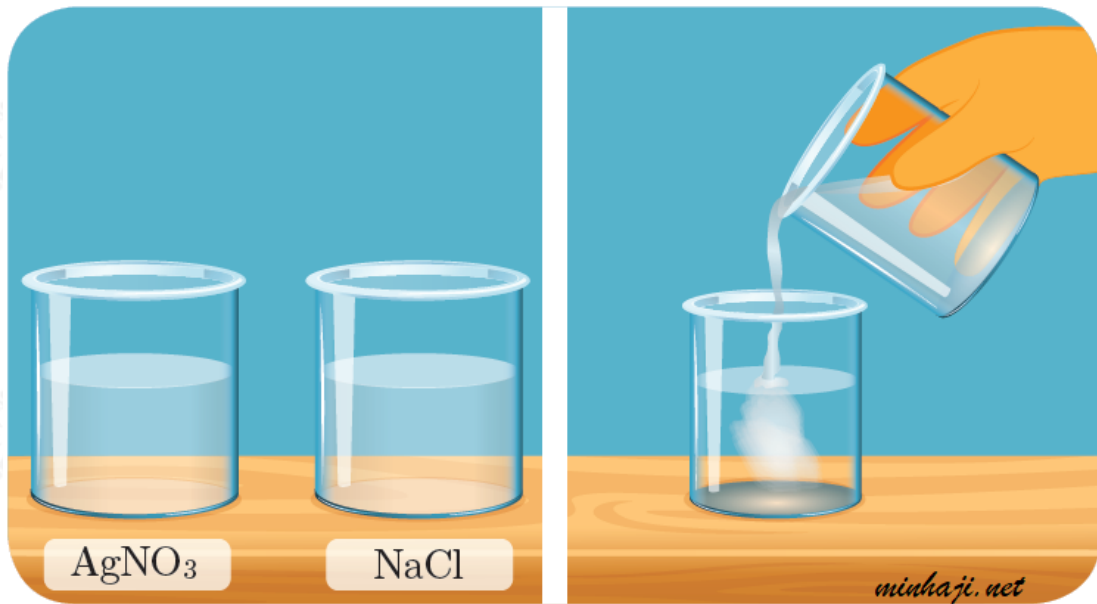
غاز، أو راسب، أو ماء.

الشكل العام لمعادلة تفاعلات التبادل الثنائي:

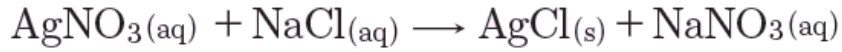


مثال (1):

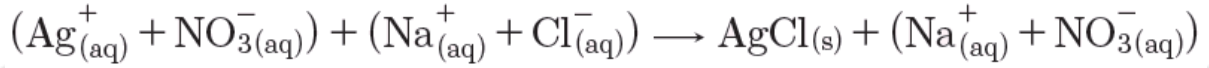
$AgNO_3$ يتفاعل محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم $NaCl$ ، ويتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة $AgCl$.



معادلة التفاعل:



وأثناء حدوث التفاعل تتفكك الأيونات في محلولي نترات الفضة وكلوريد الصوديوم، وتلتقي أيونات الفضة مع أيونات الكلور لتكوين راسب أبيض من كلوريد الفضة، وفق المعادلة الأيونية الآتية:



وتكتب المعادلة المختصرة على النحو الآتي:

