

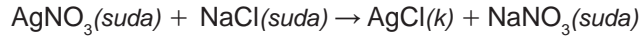
Çökelme tepkimelerinde anyonlar ve katyonlar yer değiştirdiği için bu tepkimeler aynı zamanda çift yönlü (ikili) yer değiştirme tepkimesidir. Bu tepkimelerin genel gösterimi aşağıdaki gibidir:



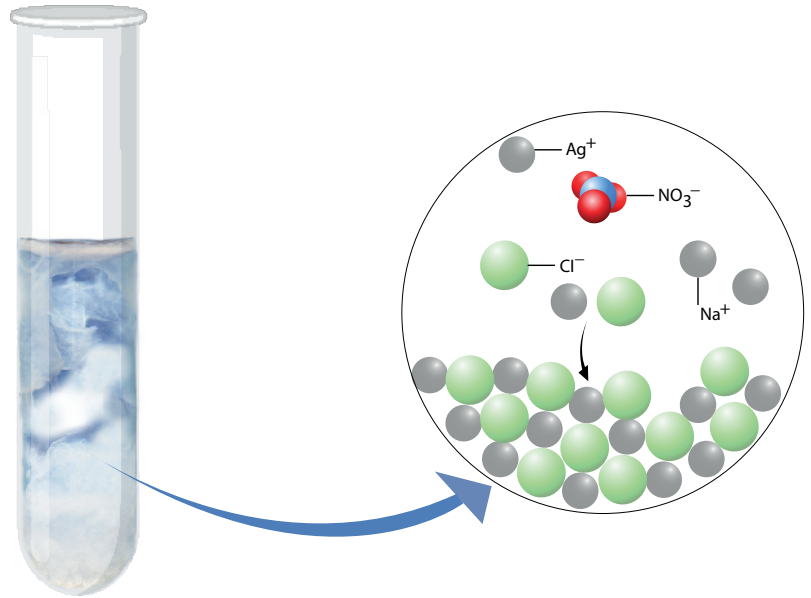
Çökelme tepkimelerinde çözeltideki anyon ve katyonlar birleşerek suda daha az çözünür ya da çözünmez bir katı oluşturur.

AgNO_3 ve NaCl tuzlarının suda iyi çözündüğü söylenebilir. Bu tuzlar suda çözündüklerinde ortamda Ag^+ , NO_3^- , Na^+ ve Cl^- iyonları bulunur. Na^+ ve NO_3^- iyonları suda iyi çözündüğü için bunlar çözeltide kalır. Ag^+ ve Cl^- iyonları ise birleşerek suda az çözünen AgCl katısını oluşturur (Görsel 1.3).

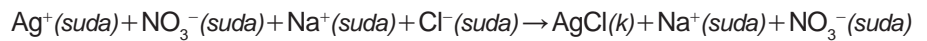
Tepkimenin sembolik gösterimi aşağıdaki gibidir:



Görsel 1.3 Ag^+ iyonları ile Cl^- iyonlarının suda az çözünen bir katıyı (AgCl) oluşturması



İyonik bileşikler suda iyonlarına ayrıştığı için bu tepkime aşağıdaki gibi yazılır:



Burada Na^+ ve NO_3^- iyonları tepkimenin her iki tarafında da çözeltide kaldığı için bu iyonlara **seyirci iyonlar** (net tepkimede bulunmayan) denir. Her iki taraftaki seyirci iyonlar sadeleştirildiğinde net iyon denklemi elde edilir.

