

2. Asit-baz tepkimesinin oluşum sürecini gösteren videoya ulaşmak için karekodu kullanınız. Deney sonucunda yapmış olduğunuz açıklamalarla etkileşimli içerikte yer alan animasyondaki gözlemlerinizi T tablosuna yazarak karşılaştırınız.

Asit-baz tepkimesinin oluşum sürecini gösteren videoya ulaşmak için karekodu kullanınız.



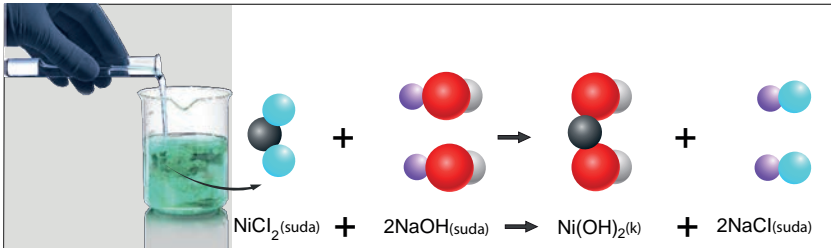
Benzerlikler	Farklılıklar

Değerlendirme

- I. istasyonda yapmış olduğunuz deneyde iki çözelti karıştırıldığında bir çökelme meydana gelmiştir. Bunun nedeni sizce ne olabilir?
- II. istasyonda yaptığınız deneyi göz önünde bulundurarak alüminyum tencerelerde yemek yapmanın ve muhafaza etmenin insan sağlığına etkileri hakkındaki düşüncelerinizi yazınız.
- III. istasyondaki çözeltilerin pH değerleri nasıl değişti? Bunun nedeni sizce ne olabilir?
- Asit-baz tepkimesinde oluşan tuz, çözelti içinde katı olarak gözlemlenmekte midir? Nedenini tartışınız.

Çökelme Tepkimeleri

Farklı çözeltilerin karıştırılmasıyla bir katının oluşması ve bu katının sıvı fazdan ayrılmasına **çökelme**, ayrılan katıya **çökelek (çökelti)**, oluşan tepkimeye de **çökelme tepkimesi** denir. Çökelme tepkimelerinin en belirgin göstergesi bir katı oluşumudur. Örneğin NiCl_2 suda çözüldüğünde çözelti yeşil renk alır. Buna NaOH çözeltisi ilave edildiğinde suda çözünmeyen beyaz bir katı oluşur (Görsel 1.2). Sarkıt ve dikitlerin oluşumu, çaydanlıklarda kireç birikmesi, böbrek ve safra taşlarının oluşumu çökelme tepkimelerine örnektir.



Görsel 1.2

Ni(OH)_2 katısının makroskobik, sembolik ve alt mikro seviyede gösterimi (Çözücü olarak kullanılan su molekülleri gösterilmemiştir.)