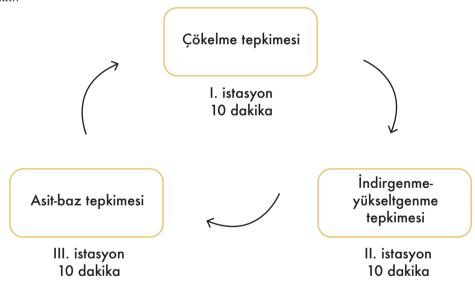
1.1.2. Kimyasal Tepkime Türleri

Dünya'nın üçte ikisi ve yetişkin bir insan vücudunun yaklaşık %60'ı sudur. Birçok önemli tepkime sulu ortamda gerçekleşir. Kimyasal tepkimeleri meydana getiren faktörler nedir? Kimyasal bir tepkimenin ürünleri tahmin edilebilir mi? Bu soruların cevabı tepkenlerin ürünlere dönüşmesinde "itici güç" denilen bazı etkenler ile açıklanabilir. Bu etkenler tepkimelerin sınıflandırılmasını sağlar. Bu sayede hangi ürünün oluşacağı ve tepkimenin nasıl gerçekleşeceği tahmin edilebilir.

Adı Kimyasal Tepkimeler Amacı Kimyasal tepkime türlerinin oluşumunu gözlemleyebilme Süresi 40 + 40 dakika Güvenlik Etkinliğin sağ üst köşesinde verilen güvenlik işaretlerinin anlamlarını kitabın 17. sayfasından okuyunuz ve deney için gereken tedbirleri alınız. Bu etkinliğe ilişkin değerlendirme, kitabın sonunda yer alan "Ekler" bölümündeki 4. form ile öğretmen tarafından, 5. form ile öğrenci tarafından yapılacaktır.

- Öğretmeniniz gözetiminde gruplara ayrılınız (İstasyon tekniği kullanılacağı için üç grup oluşturulmalıdır. Kalabalık sınıflarda altı grup oluşturularak iki farklı uygulama yapılabilir.).
- Basamakları takip ederek her istasyonda verilen görevi 10 dakika boyunca uygulayınız ve süre sonunda diğer istasyona geçiniz. Bu sayede her grup bir önceki grubun çalışmasına devam ederek katkı sağlayacaktır.



• Şekilde belirtilen ok yönünde tüm istasyonlara uğrayarak görevleri tamamlayınız. Basamakları tamamladıktan sonra "Değerlendirme" bölümündeki soruları cevaplayınız.

I. İstasyon

1. Aşağıda sembolik gösterimi verilen tepkimeyi inceleyiniz. Tepkimenin oluşum sürecini dikkate alarak gözlemlenebilir göstergeleri tanımlayınız.

$$AgNO_3(suda) + NaCl(suda) \rightarrow AgCl(k) + NaNO_3(suda)$$