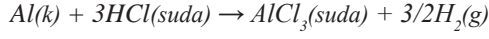


## II. İstasyon

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



2. Aşağıda verilen deneyi gerçekleştiriniz.

**Deneyin Adı:** İndirgenme-Yükseltgenme Tepkimesi

**Deneyin Amacı:** İndirgenme-yükseltgenme tepkimelerinin oluşumunu gözlemleyebilme

**Malzemeler:** 50 mL HCl çözeltisi, büyük şeffaf plastik kutu, deterjan, erlenmayer (250 mL), alüminyum folyo, tek delikli mantar tıpa, serum hortumu, saf su, dereceli silindir (100 mL)

**Bilgilendirme:** Bu etkinlikte kullanılacak çözeltiler öğretmen tarafından hazır bulundurulmalıdır.

### Deneyin Yapılışı

Derin şeffaf bir kaptan deterjanlı su hazırlayınız. 250 mL'lik erlenmayere 50 mL HCl çözeltisi alınız. Erlenmayere bir miktar alüminyum folyo ekleyerek aşağıdaki görselde görüldüğü gibi serum bağlanmış mantar tıpa ile erlenmayerin ağız kısmını kapatınız. Serumun diğer ucunu hazırlamış olduğunuz deterjanlı suya hızlı bir şekilde daldırınız. Deney sırasında meydana gelen değişimleri gözlemleyerek kaydediniz.



### Bulgular ve Sonuç

1. İndirgenme-yükseltgenme tepkimesinin oluşum sürecini, gözlem sonucu elde ettiğiniz verilerden hareketle alt mikro seviyede tanecik davranışları ve etkileşimlerini de dikkate alarak aşağıdaki kutucuklara detaylı bir şekilde çiziniz.

--	--	--	--

2. İndirgenme-yükseltgenme tepkimesinin oluşum sürecini alt mikro seviyede gösteren videoya ulaşmak için karekodu kullanınız. Deney sonucunda yapmış olduğunuz açıklamalarla etkileşimli içerikte yer alan animasyondaki gözlemlerinizi T tablosuna yazarak karşılaştırınız.

İndirgenme-yükseltgenme tepkimesinin oluşum sürecini alt mikro seviyede gösteren videoya ulaşmak için karekodu kullanınız.

