**1. DENEY ADI:** Korozyon I (Korozyon ve Galvanik seri) (MMM3003.09)

**2. AMAÇ:** Korozyon oluşumunun incelenmesi, galvanik pil ve galvanik seri oluşturulması ve korozyonu önleme çarelerinin incelenmesi.

**3. ÖN HAZIRLIK**

**3.1 Teorik Bilgi**

* Korozyon
* Kimyasal Korozyon
* Elektrokimyasal Korozyon
* Katodik Reaksiyon
* Anodik Reaksiyon
* Elektrolit
* Galvanik Seri
* Elektromotor Kuvveti Serisi (EMK)
* Standart Hücre

**3.2 Deneysel**

* Birbirinden farklı malzemelerin birbirleri ile aralarındaki potansiyel farkının incelenmesi,
* Referans elektrotları ile numunelerin aralarındaki potansiyel farkının belirlenmesi,
* Islak ve kuru ortamda potansiyel farklarının ölçülmesi.
* Elde edilen sonuçların kıyaslanması.

**3.3 Kullanılan ekipmanlar**

* Voltametre,
* 3.5 M NaCl çözeltisi (1lt’lik beherde),
* Al, Cu, Ni, Fe alaşımlarından hazırlanmış numuneler,
* SCE ve Ag-AgCl2 standart elektrotlar.

**4. DENEYİN UYGULANMASI**

* Çözelti hazırlanır.
* Daldırma yöntemi ile potansiyel ölçümleri yapılır.

**5. KAYNAKLAR**

1. William D. Callister, Jr. Materials science and engineerig 2003
2. Shackelford, J,F. Introduction to Mat. Science for Eng., McMillan Pub.Co. 1992
3. Smith.,W.,F.,Principles of Materials Science and Engineering. McGraw Hill. 1996