**Potasyum Kloratın (Kclo3) Kimyasal Yolla Ayrıştırılmasının İncelenmesi**

**DENEYİN ADI:** Potasyum Kloratın (KClO3 )Kimyasal Yolla  Ayrıştırılmasının İncelenmesi

**HAZIRLIK SORUSU:**

Bileşiklerin hangi yöntemlerle ayrıştırılabileceğini araştırınız. Örnekler veriniz.

**KULLANILAN ARAÇ VE GEREÇLER:**

1- iki adet deney tüpü (biri büyük biri küçük)

2- dik açılı cam boru

3- su

4- ispirto ocağı

5- bir adet üçayak

6- spatül

7- delikli lastik tıpa

8- plastik boru

9- destek çubuğu

10- bunzen kıskacı

11- bağlama parçası

12- kibrit

13- cam çubuk

14- 400 ml ‘lik beherglas

15- potasyum klorat

16- terazi ve tartım takımı

**DENEY DÜZENEĞİ:**



**DENEYİN YAPILIŞI:**

1-Küçük deney tüpüne 4 gram potasyum klorat koyduk.

2-Cam boru takılmış tek delikli lastik tıpa tüpün ağzına yukarıdaki şekilde görüldüğü gibi yerleştirilir. Tüp ile tıpa arasında boşluk olmamasına özen gösterilmelidir.

3-Beherglasa ¾  oranında su koyarız. Büyük deney tüpünün içini hava almayacak şekilde su doldurarak  şekildeki gibi  beherglasın içine yerleştirdik.

4-İspirto ocağını yakarak, küçük tüpte gaz çıkışı bitene kadar ısıtırız.

5-Gaz çıkışı bitince ısıtma  işlemini durdurunuz. Lastik boruyu büyük tüpün ağzından çıkarırız. Beherglastaki tüpün ağzını başparmağımızla kapatarak hava almayacak şekilde  çıkarırız.

6-Çıkardığımız tüpün ağzına  yanan bir kibrit alevi tutup, yandığını(parladığını) gördük.

**DENEYİN SONUCU:**

Bu deneyde Potasyum klorat ( KCIO3 ) ısınma sonucu yapısal bir değişikliğe uğrayarak bozunmuştur.Bozunma sonucu Potasyum klorata görünüşte çok benzeyen Potasyum klorür(KCI)  ile Oksijen  gazı (O2)  oluşmuştur.

**TEORİK BİLGİ:**

Karışımları bileşenlerine ayırma işlemlerinde **FİZİKSEL** yollar kullanılır. ( Süzme, eleme, damıtma, mıknatısla ayırma, suda çözme, özkütle farkı ile ayırma, ...vb.) Çünkü karışımın oluşumu fiziksel bir olaydır.

Bileşiklerin oluşumları **KİMYASAL**  olduğundan,  ayrıştırılma işlemleride ancak kimyasal yollarla sağlanabilir. Bileşiklerin ayrıştırılması işlemlerinde  en yaygın  olanları şunlardır:

1-Isı Enerjisi ile ayrıştırma

2-Elektrik Enerjisi ile ayrıştırma (ELEKTROLİZ )