

|                  |   |  |
|------------------|---|--|
| Deney No         | : |  |
| Deneyin Adı      | : | Yeşil Alevler  |
| Deneysel Metot   | : |  |
| Araç ve Gereçler | : | . Zn tozu (%69), NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> (%28), NH <sub>4</sub> Cl (%3), Yanmaz çatlama bir kap (kroze yada havan )  |
| Uygulama:        |   | <p>Zn tozu, NH<sub>4</sub>Cl ve NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> ten birer çay kaşığı kadar alın, bir kaptaki karıştırın ama homojen dağılsın.Sonra elinizi ıslatın karıştırdığınız malzemenin üstüne bir damla damlatın.Bir anda yeşil alevler fışkıracaktır.Çıkan dumanı teneffüs etmeyin.</p> <p>Bilgi: <math>Zn + NH_4NO_3 \rightarrow ZnO + N_2</math></p> <p>Çıkan beyaz dumanın nedeni ZnO dur.Tepkimenin başlaması için Cl<sup>-</sup> iyonlarına ihtiyaç vardır. Cl<sup>-</sup> bu tepkimenin katalizörüdür. Damlattığımız su sayesinde NH<sub>4</sub>Cl çözünüyor ve açığa çıkan Cl<sup>-</sup> iyonları tepkimenin başlamasını sağlar.Dikkat bir damla su !!!</p> |