|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Dersin Adı:** | Fen Bilimleri | ………Hafta Tarih:……….. |
| **Sınıf:** | 5.Sınıf |
| **Ünite No-Adı:** | 4.Ünite: Madde ve Değişim |
| **Konu:** | 2.Maddenin Ayırt Edici Özellikleri |
| **Önerilen Ders Saati:** | 4 Saat |
| **Öğrenci Kazanımları/Hedef ve Davranışlar:** | F.5.4.2.1. Yaptığı deneyler sonucunda saf maddelerin erime, donma, kaynama noktalarını belirler. |
| **Ünite Kavramları ve Sembolleri:** | Erime ve donma noktası, kaynama noktası |
| **Uygulanacak Yöntem ve Teknikler:** | Anlatım, Soru Cevap, Rol Yapma, Grup Çalışması vb. tekniklerden uygun olanları. |
| **Kullanılacak Araç – Gereçler:** | Fen Bilimleri Ders Kitabındaki etkinliklerde geçen araç ve gereçler kullanılacaktır. |
| **Açıklamalar:** | Erime, donma, kaynama noktalarının ayırt edici özellikler olduğu vurgulanır. |
| **Yapılacak Etkinlikler:** | Etkinlik Adı: Nesi Var?Etkinlik Adı: Erime Noktası ve Donma Noktasını KeşfedelimEtkinlik Adı: Donma NoktasıEtkinlik Adı: Isıtılan Suyun Sıcaklığı Her Zaman Değişir mi? |
| **Ölçme ve Değerlendirme:** | Hazır bulunuşluk testleri, gözlem, görüşme formları, yetenek testleri, İzleme, ünite testleri, uygulama etkinlikleri, otantik görevler, dereceli puanlama anahtarı, açık uçlu sorular, yapılandırılmış grid, tanılayıcı dallanmış ağaç, kelime ilişkilendirme, öz ve akran değerlendirme, grup değerlendirme, projeler, gözlem formları vb. tekniklerinde uygun olanları. |
| **Dersin Diğer Derslerle İlişkisi:** |  |
| **Planın Uygulanmasıyla İlgili Diğer Açıklamalar:** |  |

 **2.MADDENİN AYIRT EDİCİ ÖZELLİKLERİ**

Doğada çok çeşitli maddeler bulunur. Bu maddelerden renk, koku, tat, sertlik, yumuşaklık, esneklik, kırılganlık gibi fiziksel özellikleri ve bazıları görünüşleri bakımından neredeyse aynıdır.

Maddeleri diğer maddelerden ayırt etmeye yarayan özelliklere maddenin ayırt edici özellikleri denir. Maddenin ayırt edici özelliklerinden bazıları **erime**, donma ve kaynama noktalarıdır.

Saf bir katı madde ısı aldığında sıcaklığı yükselebilir. Sıcaklık belli bir değere ulaştığında katı madde erimeye başlar. Saf maddelerin erimeye başladığı bu sıcaklık değerine **erime noktası** denir. Katı maddenin tamamı eriyene kadar sıcaklık sabit kalır.

 **Saf Katıların Erime Noktaları**

****Sıvı haldeki saf bir madde ısı verdiğinde sıcaklığı düşebilir.

Sıcaklık belirli bir değere düştüğünde madde donmaya başlar.

 Saf sıvı maddelerin donmaya başladığı bu sıcaklık değerine

**donma noktası** denir.

Sıvı maddenin tamamı donana kadar sıcaklık sabit kalır.

Aynı maddenin erime noktası ile donma noktası aynıdır.

Buzun erime noktası 0°C ‘tur.

Suyun donma noktası 0°C’tur.

Saf maddelerin erime ve donma noktası madde miktarına bağlı değildir. Maddenin miktarı

erime ve donma noktalarını etkilenmezken erime ve donma sürelerini değiştirir.

 **Saf Sıvıların Kaynama Noktaları**



Saf sıvılar belirli bir sıcaklık değerinde kaynamaya başlar.

Saf sıvıların kaynamaya başladıkları bu sıcaklık değerine

**kaynama noktası** denir. Her saf madde farklı sıcaklıkta

kaynadığı için kaynama noktası saf maddeler için ayırt

edici bir özelliktir.

Suyun kaynama noktası 100°C’tur

**Örnek: Elif ve Ege öğretmenlerinin kontrolünde saf bir katıyı ispirto ocağıyla ısıtıyorlar. Sıcaklık değişimini termometreyle ölçüp aşağıdaki grafiği çiziyorlar. Grafiğe göre aşağıdaki soruları cevaplandırın.**

**Erime noktası nedir? : 60 0C**

**Kaynama noktası nedir? : 120 0C**

**Hangi zaman aralığında**

**sıcaklık artmıştır? : 0-4 ve 6-8 zaman aralığı**

**Hangi zaman aralığında**

**sıcaklık sabit kalmıştır? : 4-6 ve 8-10 zaman aralığı**