

Sarıabat İlköğretim Okulu Fen ve Teknoloji Dersi 1. Dönem 3. Sınavı

Adı ve Soyadı: Numarası:

s,	su döngüsü	erime	yo unluk	s,cakl, ,	sabit
termometre	yo u ma	yak,t	ay,rt edici	donma	vitamin

A- Yukarıdaki kelimeleri aşağıdaki boşluklara uygun olacak şekilde dolduralım. (10 Puan)

1. Erime noktası, saf maddeler için özelliğidir.
2. Bir maddenin birim hacminin kütleğine denir.
3. Yandığında çevresine ısı veren maddelere ad verilir.
4. Maddelerin kat, halden sıvı hale geçmesine denir.
5. Suyun yeryüzü ile gökyüzü arasındaki çevriminedenir.
6. Saf maddelerin kaynama noktası tir.
7. Kalori ve joule birimleridir.
8. Mineraller, su ve vücudumuzda düzenleyici olarak görev yapar.
9. Isı alan maddelerin yükselir.
10. Isı, sıcaklık ölçmek için kullanılan bir araçtır.

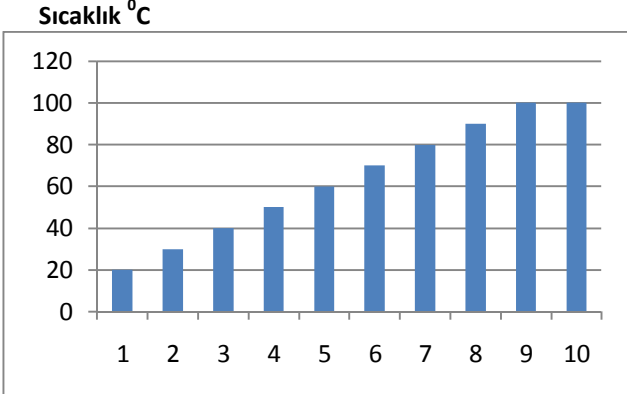
B- Aşağıda verilen cümlelerden doğru olanları, yanlış olanları, doğru yazın, yanlış yazın. (10 Puan)

- (...) En büyük enerji kaynağı, doğalgazdır.
- (...) Isı alan maddelerin sıcaklıkları artmaz.
- (...) 4 kalori 16 joule'e eşittir.
- (...) Su her sıcaklıkta buharlaşabilir.
- (...) Plastik müknetimsizden çekilmez .
- (...) Dünyaya ulaşan güneş enerjisinin bir kısmı, ısı enerjisine dönüşür.
- (...) Sıcak maddeden soğuk maddeye ısı akışı vardır.
- (...) Denize atılan bir tahta parçası, dibine çöker.
- (...) Zararlı maddelerin vücuttan atılması, boşaltım denir.
- (...) A vitamini kemiklere çok faydalıdır.

C- Aşağıdaki cümleleri uygun sözcüklerle doldurun. (10 Puan)

a	Sigara içenlerin çevresindeki kirlilerdir. Müknetimsiz
b	Demir, nikel, kobalt gibi maddeleri çeker. Buharlaşma
c	Kat, yakıt türüdür. Kömür
d	Sıvı, bir maddenin gaz haline geçmesidir. Protein
e	Yapıcı ve onarıcı besinlerdir Pasif içici

D- Aşağıda ısı alan suyun sıcaklık zaman grafiği verilmiştir. Sorular grafiğe göre cevaplayınız. (10 Puan)



- a) Suyun 3. dakikadaki sıcaklığı kaç °C'dir? (.....)
- b) Sıcaklık kaç, dakikada 80 °C olmuş olur? (.....)
- c) Su kaç, dakikada kaynamaya başlamıştır? (.....)
- d) Dokuzuncu ve onuncu dakikada sıcaklık neden sabittir?
(.....)

E- Aşağıdaki tabloda bazı maddelerin yoğunlukları verilmiştir. Tablodan yararlanarak hangi maddelerin suda batmayacakları, yazınız. (5 puan)

Maddeler	Yoğunluk (g/mL)
Demir	7,80
Alkol	0,78
Mum	0,80
Gümüş	10,50
Tahta	0,60
Bakır	8,90

Suda batanlar

Suda batmayanlar