




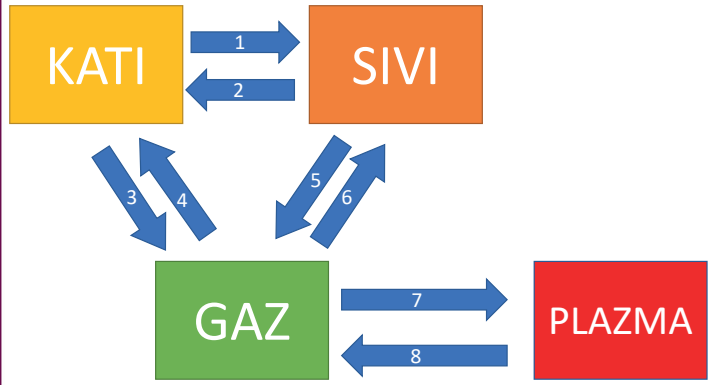
PARAKSİLEN LİSESİ
2021-2022 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI
9. SINIF, II. DÖNEM II. KİMYA SINAVI

1. Aşağıda verilen bilgileri yanındaki boşluğa doğru (D) veya yanlış (Y) olarak sınıflandırınız.

Bilgi	D	Y
Sülfürik asit, kral suyu, damıtma düzeyneğini keşfeden bilim insanı Cabir bin Hayyan'dır.		
Zaç yağının formülü H_2SO_4 'tür.		
Laboratuvrada deneyin bitmesini beklerken kahve içebiliriz.		
 Piktogramı yanıcı maddeleri ifade eder.		
Thomson atom modeline göre çekirdekte protonlar bulunur.		
İzotopların proton sayıları aynı nötron sayıları farklıdır.		
Mendeleyev o gün bilinen 63 elementi atom numaralarına göre dizerek bir periyodik sistem hazırlamıştır.		
Hidrojen bağı en güçlü etkileşimdir.		
Sütten tereyağı eldesi fiziksel değişimdir.		
$CuSO_4$ 'ün formülü Bakır(II)Sülfat'tır.		

2. Aşağıdaki tabloda verilen elementler arasında oluşan bileşiklerin formülü, lewis yapısı ve adını yazınız.

1. Elm.	2. Elm.	Bileşiğin		
		Formülü	Adı	Lewis
${}_1H$	${}_7N$			
${}_6C$	${}_8O$			
${}_{20}Ca$	${}_9F$			



3. Yukarıdaki hal değişim şeması ile ilgili olarak verilen aşağıdaki soruların doğru cevabını karşılıklarına yazınız.

Soru	Cevap
En yüksek enerjili fiziksel hal hangisidir?	
Hangi değişimler endotermik(ısı alarak) gerçekleşir?	
Hangi değişimin adı iyonizasyondur?	
Maddenin genel olarak yoğunluğu en fazla hali hangisidir?	
Hangi değişimin adı kırılganlaşmadır?	
Hangi halde tepkimeler daha hızlı gerçekleşir?	
Maddenin en düzenli hali hangisidir?	
Su için 1,2,5 ve 6 numaralı değişikliklerin hangilerinde yoğunluk artar?	
Belirli şekli olmayan ancak belirli hacmi olan fiziksel hal hangisidir?	
Havadan sıvı azot elde ederken kaç numaralı değişiklik meydana gelir?	



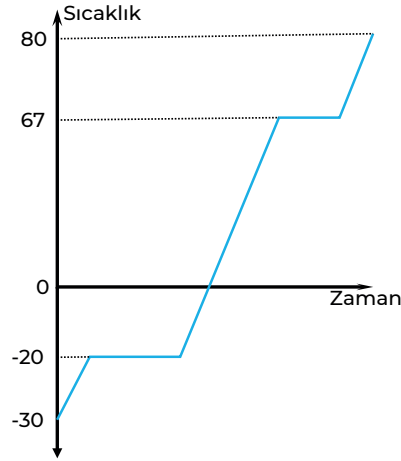
4. Viskozitenin tanımını yaparak, viskoziteyi etkileyen faktörlerden ikisini yazıp, bu faktörlerin viskoziteye etkisini kısaca anlatınız.

5. Buharlaştırma ve kaynama arasındaki farklardan üç tanesini yazınız.

6. Aşağıda verilen maddelerin buhar basınçları ve kaynama noktalarını karşılarındaki boşluğa (A>B, B>A, A=B gibi) kıyaslayınız.

A Maddesi	B Maddesi	Kaynama Noktası	Buhar Basıncı
İstanbulda 25°C'de Su	İstanbulda 25°C'de Alkol		
İstanbulda 25°C'de Su	Ankarada 25°C'de Su		
İstanbulda 25°C'de Su	Ankarada 25°C'de Alkol		
İstanbulda kaynayan Su	İstanbulda kaynayan Alkol		
İstanbulda Kaynayan Su	Ankarada Kaynayan Alkol		

7.



Saf bir katı maddenin ısıtılmasına ait olan yandaki grafik ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Maddenin erime noktası -20°C , kaynama noktası 67°C dir.
B) İlk buharlaşma 67°C de görülür.
C) -20°C deki katıya ısı verilirse sıcaklığı değişmez.
D) Madde oda sıcaklığında sıvı haldedir.
E) -20°C de ve 67°C de madde heterojen olabilir.

8. Dünyadaki tüm tatlı suyun bulunduğu üç kaynak söyleyerek bunları buldukları tatlı su miktarına göre sıralayınız.

9. Suya sertlik veren iyonlar nelerdir, suyun sertliğinin olumsuz etkilerinden kısaca bahsediniz.

10. Azot oksitler, kükürt oksitler ve karbondioksitin zararlarını birer cümle ile anlatınız.