

# 10. SINIF

2. DÖNEM 1. YAZILI /

~ Kimya ~





# AKTİF ÖĞRENME YAYINLARI

## 2025 - 2026 Eğitim - Öğretim Yılı 10.Sınıflar

### Kimya II. Dönem 1. Yazılı Soruları (Senaryo - 1)

1- 11,2 Litrelik kap içerisinde  $273^{\circ}\text{C}$  sıcaklıkta

bulunan 2 mol X gazının basıncı kaç atmosferdir? (10 puan)

2-

24 gram

$\text{CH}_4(\text{g})$

$V=1\text{L}$   
 $T=273^{\circ}\text{C}$

64 gram

$\text{O}_2(\text{g})$

$V=2\text{L}$   
 $T=0^{\circ}\text{C}$

Yandaki kaplarda bulunan ideal  $\text{CH}_4$  ve  $\text{O}_2$  gazlarının

basıncının oranı  $\frac{P_{\text{CH}_4}}{P_{\text{O}_2}}$  kaçtır?

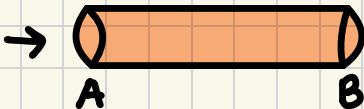
(H:1 C:12 O:16) (15 puan)

3- Aşağıda verilen sistemde cam borunun A ucundan

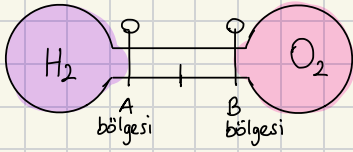
aynı anda  $\text{CH}_4$ , He ve  $\text{SO}_2$  gazları gönderiliyor.

B ucundan çıkış sırasını önce çıkandan son çıkana

doğru yazınız. (H:1 He:4 C:12 O:16 S:32) (10 puan)



4-



Aynı sıcaklıkta:  $H_2$  ve  $O_2$   
gazları arasındaki musluk aynı  
anda açıldığında gazlar ilk  
olarak hangi bölgede karşılaşır?  
(H:1, O:16) (10 puan)

5- Aşağıda verilen madde çiftleri arasındaki etkin etkileşimleri yazarak çözünüp çözünmeyeceğini belirtiniz.

( $1H, 6C, 7N, 8O, 9F, 11Na, 17Cl$ ) (20 puan)

Etkin etkileşim türü

Çözünür / Çözünmez

a-  $N_2$  ...  $H_2O$

b-  $NH_3$  ...  $HF$

c-  $CO_2$  ...  $Cl_2$

d-  $NaCl$  ...  $H_2O$

6-  $NaF$ ,  $CO_2$ ,  $HCl$ ,  $MgCl_2$ ,  $C_6H_{12}O_6$  bileşiklerini ilgili aşağıdaki suları cevaplayınız. (20 puan)

a- Suda çözünmeyenler

c- Suda moleküller çözünenler

b- Suda iyonik çözünenler

d- Suda kimyasal çözünenler

7. Çözünme olayı üç aşamada gerçekleşir. Bu üç aşamayı yazınız. (15 puan)