

Adı :	KİMYAvuz Hoca  11. Sınıf Kimya Dersi II. Dönem I. Yazılı Soruları	TARİH:
Soyadı :		
Sınıf : 11 -		PUAN:
No :		

SORU 1: (10 puan)

I. C_5H_{12}

II. HCl

III. NH_3

Yukarıda verilen maddelerin su içerisindeki çözünürlüklerini sıralayınız ve nedenini belirtiniz.

..... > >

SORU 2: (15 puan)

440 gram etil alkolün üzerine toplam hacim 1000 mL olana kadar su eklendiğinde yoğunluğu 0,88 g/mL olan bir çözelti oluşuyor.

Buna göre oluşan çözeltinin;

I. Kütlece

II. Hacimce

etil alkol yüzdelerini bulunuz.

($d_{\text{etil alkol}} = 0,8 \text{ g/mL}$)

SORU 3: (10 puan)

13 damla çözelti 1ml gelmektedir. 2 ton su içerisine 65 damla etil alkol ilave edilerek seyreltik bir çözelti hazırlanıyor.

Hazırlanan çözeltideki alkol derişimi kaç ppm dir? ($d_{\text{etil alkol}} = 0,8 \text{ g/mL}$)

SORU 4: (15 puan)

Deniz kenarında saf su $100^\circ C$ ta kaynar.

1000 g saf suda, 1 mol $NaCl$ çözündüğünde

kaynamaya başlama sıcaklığı $101,04^\circ C$ oluyor.

Aynı ortamda 1000 g suda 1 mol K_3PO_4 çözündüğünde

oluşan çözelti kaç $^\circ C$ de kaynamaya başlar?

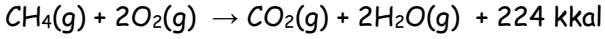
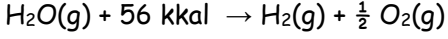
SORU 5: (10 puan)

KF tuzunun 25 °C 'taki çözünürlüğü 11,6 g/100 g su'dur.

KF tuzunun doymuş çözeltisinin donma noktası kaç °C'tur?

(KF:58, K_d :1,86 °C) (çökme olmamıştır)

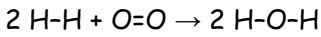
SORU 6: (15 puan)



Yukarıdaki tepkimelere göre 8 gram $\text{CH}_4\text{(g)}$ yanmasıyla açığa çıkan ısı kaç gram $\text{H}_2\text{O(g)}$ 'ın parçalanmasını sağlar?

(H_2O : 18 g/mol, CH_4 : 16 g/mol)

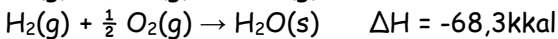
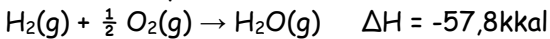
SORU 7: (15 puan)



tepkimesinin entalpisi kaç kJ'dür?

(H-H: 436 kJ, O=O: 498 kJ, H-O: 464 kJ)

SORU 8: (10 puan)



tepkimleri standart koşullardaki ΔH değerleri ile birlikte verilmiştir.

Buna göre, aynı koşullarda 54 gram suyun kaynama ısısı kaç kkal dir?

(H: 1, O: 16)

B A Ş A R I L A R . . .

ÇÖZÜMLER İÇİN TIKLA:
KİMYAvuz Hoca 