

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

SORU 1: (15 puan)

HCl - CH₃Cl

HF - NH₃

NaCl - H₂O

Yukarıdaki kimyasal türler arasında bulunan etkin etkileşim türünü yanına yazınız.

SORU 2: (10 puan)

100 g %10	200 g %25

Şekilde, kütleleri ve kütlece yüzde derişimleri verilen eşit sıcaklıktaki tuz çözeltileri daha büyük bir kaptaki karıştırılıyor.

Buna göre son durumda oluşan çözeltilerin kütlece yüzde derişimi kaçtır?

SORU 3: (10puan)

Derişimi 0,2 M olan bir glikoz (C₆H₁₂O₆) çözeltilisinin hacmi 500 mL olduğuna göre bu çözeltide çözünen glikoz kaç gramdır? (C₆H₁₂O₆ =180)

SORU 4: (15 puan)

72 gram glikozun (C₆H₁₂O₆) 18 gram su içinde çözünmesiyle hazırlanan 30 °C'taki çözeltilinin buhar basıncı kaç mmHg'dir?

(Saf suyun 30 °C'taki buhar basıncı: 28 mmHg, C₆H₁₂O₆: 180, H₂O: 18)

SORU 5: (10 puan)

CaCO_3 tuzunun $t^\circ\text{C}$ 'deki çözünürlüğü 2 g/100 g su'dur.

Buna göre CaCO_3 'ün $t^\circ\text{C}$ 'deki doymuş çözeltisinin içerdiği toplam iyon derişimi kaç molaldır?

(CaCO_3 :100)

SORU 6: (15 puan)

0,3'er mol $\text{N}_2(\text{g})$ ve $\text{H}_2(\text{g})$ alınarak başlatılan tepkime neticesinde $\text{NH}_3(\text{g})$ oluşmaktadır.

$\text{NH}_3(\text{g})$ 'ün molar oluşum entalpisi -46 kJ olduğuna göre bu tepkimeden açığa çıkan enerji kaç kJ 'dür?

SORU 7: (15 puan)

Bağ Türü	Bağ Enerjisi (kkal)
H-H	436
F-F	160
H-F	565

Bazı bağ türleri ve enerjileri tablodaki gibidir.

Buna göre;

$\text{H}_2(\text{g}) + \text{F}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{HF}(\text{g})$ tepkimesinin entalpisi kaç kkaldir?

SORU 8: (10 puan)

$\text{S}(\text{k}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = a$

$\text{SO}_3(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_2(\text{g}) + \frac{1}{2} \text{O}_2(\text{g}) \quad \Delta H = b$

tepkimleri verildiğine göre;

$\text{S}(\text{k}) + 3/2 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_3(\text{g})$

tepkimesinin ΔH değeri nedir?

B A Ş A R I L A R . . .

ÇÖZÜMLER İÇİN TIKLA:
KİMYAvuz Hoca 