

11. SINIFLAR / KİMYA DERSİ

1. 46 gram gliserol ve 27 gram su karışımından oluşan çözeltideki suyun mol kesri hangi seçenekte verilmiştir? (Gliserol: 92 g/mol, H₂O: 18 g/mol)

- A) 0,1 B) 0,25 C) 0,6 D) 0,75 E) 1

2. 4000 gram suda 116 gram NaCl çözündüğünde çözeltinin saf çözücüye göre kaynama noktası yükselmesi kaç °C'dir?

(NaCl: 58 g/mol H₂O:18 g/mol, su için K_k = 0,52 °C / m)

- A) 0,52 B) 1,04 C) 2,08 D) 4,16 E) 8,32

3. Aşağıdaki tabloda verilen karışımlar homojen veya heterojen olacak şekilde sınıflandırılmıştır.

	Karışım	Homojen	Heterojen
I.	Kan	+	
II.	Sis		+
III.	14 ayar altın		+
IV.	Sirkeli su	+	

Karışımlardan hangileri doğru sınıflanmıştır?

- A) Yalnız III B) I ve III C) II ve IV
D) I, II ve III E) I, II ve IV

Karışım türü	Örnek
Aerosol	a- Çamurlu su
Çözelti	b- Zeytinyağlı su
Süspansiyon	c- Duman
Emülsiyon	d- Demit tozu- kum
Adi karışım	

Yukarıdaki karışımların türleri ile örneklerin eşleştirilmesi yapıldığında, hangi karışım türüne örnek verilmemiştir?

- A) Aerosol B) Çözelti
C) Emülsiyon D) Süspansiyon
E) Adi karışımlar

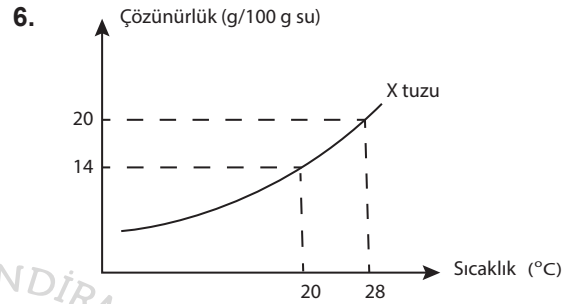
3. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük - Test 6

5. Kütlece %25'lik NaOH çözeltisi hazırlamak için 300 gram su kullanılmıştır.

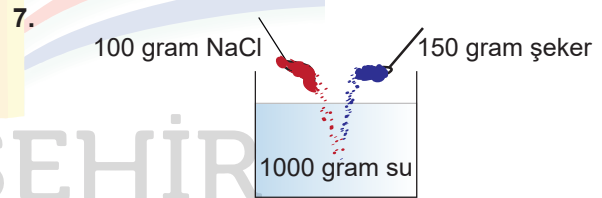
Buna göre çözeltisinde kaç mol NaOH çözülmüştür? (H:1 g/mol, O:16 g/mol, Na:23 g/mol)

- A) 2,5 B) 2 C) 1,8 D) 1 E) 0,75



Verilen grafikteki bilgilere göre 28 °C'de hazırlanan 600 gram doymun çözelti 20 °C'ye kadar soğutulduğunda kaç gram X tuzu çöker?

- A) 14 B) 16 C) 24 D) 26 E) 30



1 kg suya 100 gram NaCl ve 150 gram şeker eklenerek oluşturulan çözeltideki NaCl'nin kütlece yüzdesi kaçtır?

- A) 8 B) 10 C) 12 D) 15 E) 18

8. 4 molal şeker çözeltisi, saf suyun 0°C'de donmaya başladığı ortamda kaç °C'de donar?

(Suyun donma noktası sabiti K_d = 1,86 °C / mol)

- A) 1,86 B) 3,72 C) -1,86 D) -3,72 E) -7,44