

Bu testte toplam 7 soru vardır.

1. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, NaCl , CaCl_2 ve NaCl tuzları uçucu değildir. Ayrıca bu tuzların sulu çözeltilerinin buharı sağlığa zarar vermez.

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ çözeltisi ile NaCl çözeltisi karıştırılınca CaCl_2 tuzu oluşup kabın dibine çöküyor, oluşan diğer tuz olan NaNO_3 ise çözülmeye devam ediyor.

Buna göre $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ çözeltisi ile NaCl çözeltisini karıştırıp çöken CaCl_2 yi süzerek ortamdan ayırma deneyi hakkında verilen:

- I. Kullanılan kimyasallar zararsız olduğu için laboratuvar ortamında önlük giymeden de deney yapılabilir.
- II. Çöken duzu çözeltiden ayırmak için ayırma hunisi kullanılır.
- III. Çökme deneyi bir beherde yapılabilir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

2. X,Y ve Z atomları hakkında:

- İki tanesi aynı periyottadır.
- İki tanesi aynı gurptadır.
- Çekirdek yükleri 20'den küçüktür.
- Aynı grupta olanların değerlik elektron sayıları aynı değildir.
- Y bileşiklerinde hem + hem - değerlik alabilmektedir.
- X'in yörünge sayısı hem Y'den hem Z'den fazladır.

bilgileri veriliyor.

Buna göre bu elementleri hakkında aşağıdaki bilgilerden hangisi bulunamaz?

- A) Y'nin atom numarası
B) Z'nin atom numarası
C) X'in oda şartlarındaki hali
D) Y'nin grup numarası
E) X'in periyot numarası.

3. Kovalent bağlı bir bileşik hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi **kesinlikle doğrudur?**

- A) Oda şartlarında molekülleri arasında london etkileşimi vardır.
B) Lewis yapısında ortaklanmamış elektron çifti varsa bileşik polardır.
C) Merkez atomda ortaklanmamış elektron çifti yoksa bileşik apolardır.
D) Bileşiği oluşturan elementler ametaldir.
E) Bileşikte en az 8 tane elektron vardır.

4. a mol N_2 ve b mol O_2 alınarak %40 verimle N_2O_5 elde ediliyor.

Buna göre sistem ile ilgili olarak verilen;

- I. Sınırlayan madde O_2 ise $a > b$ dir.
- II. $2b > 5a$ ise tepkime sonunda kapta b mol madde vardır.
- III. Sınırlayan madde O_2 ise 0,16b mol N_2O_5 elde edilir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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



P A R A K S İ L E N K İ M Y A





5.

Madde	Özkütle	Kaynama Noktası	Çözünürlük
X	d_x	t_x	Y'de çözünür
Y	d_y	t_y	X'e çözünür
Z	d_z	t_z	X ve Y'de çözünmez

Yukarıda özellikleri verilen X, Y ve Z sıvıları hakkında belirtilen:

- I. X, Y ve Z'den oluşan karışım ayırma hunisi ile ayrıldığı zaman ilk ayrılan sıvı Z ise $d_z < d_x$ olabilir.
- II. X ile Y'nin damıtılması sırasında ilk olarak X ayrılıyorsa $t_y > t_x$ olur.
- III. $t_x > t_y$ ise X ile Y'den hazırlanan kütlece %50'lik karışım ağız açık kaptaki bekletildiğinde zamanla karışımdaki X'in kütlece % derişimi artar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

- 6.
- | A | B |
|------------------------|----------------------|
| I. HCl(suda) | a. C_2H_5OH (suda) |
| II. CH_4 (g) | b. NH_3 (suda) |
| III. CH_3COOH (suda) | c. NaOH(suda) |
| IV. H_2SO_4 (suda) | d. NH_3 (g) |

Yukarıdaki A ve B gruplarından 1'er madde seçilerek tepkime vermesi sağlanıyor.

oluşan bu tepkimeler arasında aşağıda verilenlerden hangisi nötrleşme tepkimesidir?

- A) I - a
B) II - c
C) III - b
D) IV - a
E) II - d

7. X: Asit yağmurlarına sebep olur.

Y: Kabartma tozu olarak kullanılır.

Z: Öksürük şuruplarında kullanılır.

Yukarıda özellikleri verilen X, Y ve Z maddeleri aşağıdakilerden hangisidir?

- | X | Y | Z |
|-----------|------------|----------|
| A) CO_2 | Na_2CO_3 | NaCl |
| B) SO_2 | $NaHCO_3$ | NH_4Cl |
| C) CaO | $NaHCO_3$ | $CaCO_3$ |
| D) NO_2 | Na_2CO_3 | NH_4Cl |
| E) SO_3 | $CaCO_3$ | NaCl |



P A R A K S İ L E N K İ M Y A

