

FEN BİLİMLERİ TYT KİMYA ÇÖZÜMLERİ

8) A) $H_2 - H_2$ London Kuvvetleri

B) $CO_2 - CO_2$ London Kuvvetleri

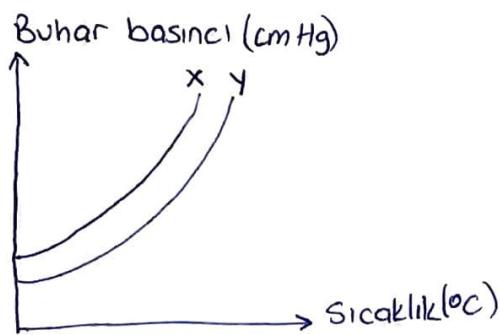
C) $Na^+ - H_2O$ iyon-dipol

D) $HCl - HCl$ Dipol-dipol

E) $He - He$ İndüklenebilir dipol-İndüklenebilir dipol

Cevap: A

9)



Buhar basıncı $X > Y$

A) Aynı sıcaklıkta moleküller arası çekim kuvveti $Y > X$

B) Kaynama noktası $Y > X$

C) Ucuşlukları $X > Y$

D) Buharlaşma hızı $X > Y$

E) Kaynamaonda buhar basınları eşittir.

$$X = Y$$

Cevap: E

10) 1. kap 2 mol $AlCl_3$

1 kg su olsun. $\Delta T_K = K_K \cdot m \cdot i$

4 iyon içerir. $\Delta T_K = K_K \cdot 2 \cdot 4$ $\Delta T_K = 8K_K$

2. kap 3 mol Na_2SO_4

1 kg su olsun. $\Delta T_K = K_K \cdot m \cdot i$

3 iyon içerir. $\Delta T_K = K_K \cdot 3 \cdot 3$ $\Delta T_K = 9K_K$

I. Kaynama noktaları farklıdır.

II. iyonik çözünme gerçekleşir.

III. Kaynama noktası büyük olan çözeltinin donma noktası küçüktür.

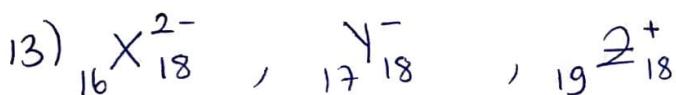
Cevap: B

- 11) I. Karbondioksit gazının suda çözülmesi kimyasaldır.
 II. Gaya limon sıkılması kimyasaldır. Gay doğal indikatördür. Limon sıkılmasıyla rengi açılır.
 III. Boyanın kuruması kimyasaldır.
 IV. Etil alkolün buharlaşması fizikseldir. Hal değişimini gerçekleştir.

Cevap: C

- 12) A) Sodyum klorür $\rightarrow \text{NaCl}$
 B) Kürek trioksit $\rightarrow \text{SO}_3$
 C) Alüminyum hidroksit $\rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$
 D) Bakır(II) klorür $\rightarrow \text{CuCl}_2$
 E) Diazot monoksit $\rightarrow \text{N}_2\text{O}$

Cevap: C



Nötr hallerinde elektron sayıları eşit değildir.

X'in elektron dağılımı ${}_{16}X:2:8:6$ 3. periyot 6A (1b.grub)

Proton sayısı en büyük olan Z'dir.

Cevap: D

- 14) A) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
 B) Al amfoter metal kuvvetli baz olan NaOH ya da KOH ile tepkime verir.
 C) Elde edilen solüsyon ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) basıdır. Asitlerle nötrleşme tepkimesi verir.
 D) Küçük gözeltisi baziktir. Elektronik hışı verir.
 E) NaOH veya KOH baziktir. pH ağızlicesinde mor renk verir,

Cevap: E