

BİLO: SARMAL TÜT KİMYA GÖZÜMLERİ

8) Biyokimya

Cevap: C

9) Elektron verme eğilimi en yüksek olan elementler aktif metallerdir.

Bu nedenle elektron verme eğilimi en fazla olan element K'dır.

Periyodik çetvelde soldan sağa erime noktası orta. Metallerin erime noktası nonmetallerden büyük olduğu için erime noktası en büyük element Al'dır.

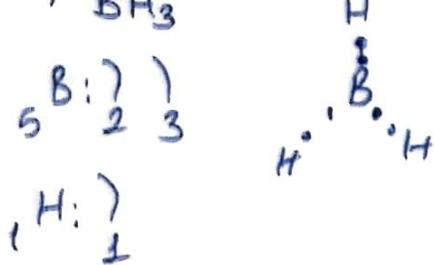
${}_{15}^N: \begin{array}{|c|c|}\hline 1 & 2 \\ \hline 2 & 5 \\ \hline \end{array}$ 3 elektron olarak oktetini tamamlar.

${}_{16}S: \begin{array}{|c|c|c|c|}\hline 1 & 2 & 8 \\ \hline \end{array}$



Cevap: D

10) BH_3



Homoları arasında polar kovalent bağ vardır.
B H'e 1 e⁻ vererek H'nin dublette ulaşmasını sağlar. Son yörüngeindeki 3 elektronu verdiği için dublete uyar.

Cevap: C

11) $25^\circ C$ 'de sıvı olan maddeler Y ve Z'dir. X gaz halindedir.

X'in sıvı olduğu sıcaklıkta Y katı haldedir.

$20^\circ C$ 'de Y sıvı, Z ise katı haldedir. Y'nin buhar basıncı Z'den fazladır.

-70°C'de tüm maddeler katıdır.

Cevap: E

12) "Özütleme (Ekstraksiyon)"

İki ya da daha çok bileşenden oluşan karışımın içerisinde, bir maddenin veya istenmeyen safsızlıkların bir çözücü oracılığı ile karışımından ayrılmaları istenidir. Gözlemlerle farklıdır.

Cevap: C

13) Teflon

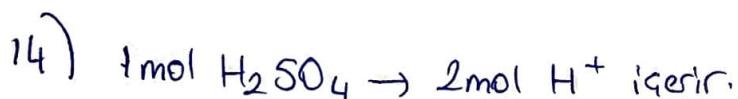
Plastik tabak-bordak

Pet şişe

} Polimerdir.

Dogada ve en süre bozunmadan kalabilir.
Üretimleri sırasında fosil yakıtları kullanılır.

Cevap: D



I. 1 mol NaOH $\rightarrow 1\text{ mol OH}^- \rightarrow$ oluşan çözelti asidiktir. ($\text{pH} < 7$)

II. 0,5 mol Ca(OH)₂ $\rightarrow 1\text{ mol OH}^- \rightarrow$ oluşan çözelti asidiktir. ($\text{pH} < 7$)

III. 1 mol Ba(OH)₂ $\rightarrow 2\text{ mol OH}^- \rightarrow$ oluşan çözelti nötr olur. ($\text{pH} = 7$)

Cevap: D