

TYT

5 SORU
1 KONU
KİMYASAL
TÜRLER
ARASI
ETKİLEŞİMLER



twitch

Paraksilen Kimya



Paraksilen Kimya

www.paraksilen.com



Mg ile ${}^9\text{F}$ arasında oluşacak bileşik ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

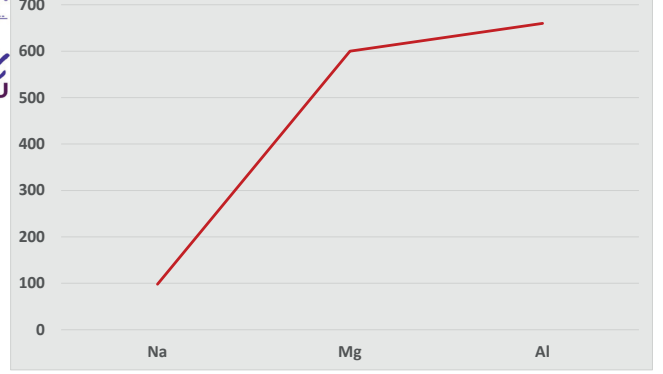
Px
SORU
-1-

- A) Bileşiğin Lewis Nokta yapısı $\text{Mg}^{2+} 2[:\ddot{\text{F}}:]^-$ şeklindedir.
- B) Bileşik kristal örgü yapısında olup yapıtaş molekül değil birim hücredir.
- C) Bileşiğin sistematik adı Magnezyum Florürdür.
- D) Bileşiğin erime noktası MgO bileşiğinden yüksektir.
- E) Oda şartlarında katı olup, katı hali elektriği iletmez.



Px
SORU
-3-

Erime Sıcaklığı



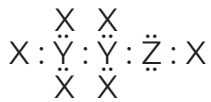
Yukarıdaki grafik 3. periyot metallerinden ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$ ve ${}^{13}\text{Al}$ 'nin erime noktalarını göstermektedir.

Buna göre bu elementler hakkında verilen:

- İyon yükü arttıkça ve çap küçüldükçe iyonik bağ sağlamlığı arttığı için Al'nin erime noktası Mg ve Na'dan daha yüksektir.
- Metalleri katı halde bir arada tutan kuvvet metalik bağdır.
- Metallerin parlaklık, iletkenlik, dövülebilirlik gibi özelliklerinin sebebi taşıdıkları metalik bağlardır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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



Px
SORU
-2-

Lewis yapısı yukarıda verilen bileşik hakkında aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Bileşikte 1 tane apolar, 7 tane polar kovalent bağ vardır.
- B) Bileşiğin lewis yapısında 2 tane ortaklaşmamış elektron vardır.
- C) X elementi 1A, Y 4A ve Z 6A grubu elementidir.
- D) Y ve Z aynı periyotta ise bileşikteki en polar bağ Z-X bağıdır.
- E) Polar yapı bir bileşiktir.

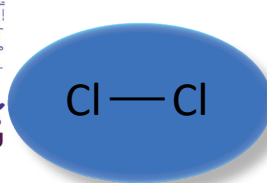


Aşağıdaki maddelerden hangisi suda çözününce su ile aralarında hidrojen bağı oluşmaz?

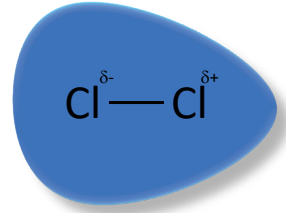
Px
SORU
-4-

- A) C_2H_5OH
- B) NF_3
- C) $CHCl_3$
- D) $CH_3 - O - CH_3$
- E) CH_4

Px
SORU
-5-



Şekil 1



Şekil 2

Yukarıdaki 1. şekilde Cl_2 molekülünün elektronlarının dağılımı seblolize edilmiştir. Cl_2 molekülüne yaklaşan bir molekül Cl_2 molekülündeki elektronların Şekil 2'deki gibi dağılmasına sebep olmuştur.

Buna göre Cl_2 ile ilgili olarak verilen:

- I. Şekil 1'deki Cl_2 molekülü herhangi bir dipol taşımadığı için apolar bir moleküldür.
- II. Şekil 2'deki molekülün HCl 'de çözünmesi sonucu HCl ile aralarında dipol - induklenmiş dipol etkileşimi oluşur.
- III. Şekil 2'deki Cl_2 molekül anlık dipol taşır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

PARAKSİLEN KİMYA