

إجابات أسئلة مراجعة الوحدة الأولى

أشكال الجزيئات وقوى التجاذب بينها

السؤال الأول:

أوضح المقصود بكلّ من المفاهيم الآتية:

الرابطه التناسقية، الفلك المهجن، قوى التجاذب ثنائية القطب.

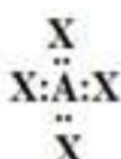
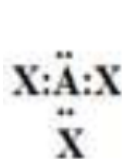
الرابطه التناسقية: أحد أنواع الروابط التساهمية، ينشأ نتيجة مشاركة إحدى الذرتين بزوج من الإلكترونات، في حين تشارك الذرة الأخرى بفلك فارغ.

الأفلاك المهجنة: أفلاك جديدة تنتج من اندماج أفلاك الذرة نفسها، تختلف عنها في الشكل والطاقة وتشارك في تكوين الروابط.

قوى التجاذب ثنائية القطب: قوى تجاذب ضعيفة نسبياً تربط جزيئات المادة القطبية نتيجة لوجود محصلة لاستقطاب الروابط.

السؤال الثاني:

أتوقع الشكل الفراغي لكلّ من الجزيئات الآتية، بالاعتماد على تراكيب لويس لكلّ منها:



خطي، رباعي الأوجه منتظم، هرم ثلاثي.

السؤال الثالث:

أقارن بين الجزيئين NH_3 ، BH_3 ، من حيث:

عدد أزواج الإلكترونات حول الذرة المركزية، عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة، نوع التهجين في الذرة المركزية، الشكل الفراغي، الزاوية بين الروابط، قطبية الجزيئات.



وجه المقارنة

عدد أزواج الإلكترونات حول الذرة المركزية	4	عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة	1
نوع التهجين في الذرة المركزية	sp^3	الشكل الفراغي	هرم ثلاثي
الزاوية بين الروابط قطبية الجزيئات	107°	الزاوية بين الروابط قطبية الجزيئات	غير قطبي
		الشكل الفراغي	مثلث مستوي
		الزاوية بين الروابط	120°
		قطبية الجزيئات	غير قطبي

السؤال الرابع:

BeF_2 أجيب عما يأتي في ما يتعلق بالجزيء . علماً أن العدد الذري للبريليوم (4):

أ- أكتب التوزيع الإلكتروني لذرة البريليوم () قبل التهجين وبعده.

$1s^2 2s^2 2p^0$ قبل التهجين: 1 ، بعد التهجين: $1s^2 2sp^1 2sp^1$

ب- أحدد نوع التهجين في الذرة المركزية .

sp

ج- $Be-F$ أحدد نوع الأفلاك المكونة للرابطة .

$sp - s$

د- **أتوقع** مقدار الزاوية بين الروابط (الأفلاك المهجنة) في الجزيء BeF_2 .

180°

هـ- أرسم الشكل البنائي للجزيء وأسمِّيه.

$F - Be - F$ خطي.

السؤال الخامس:

XF₂ إذا كان المركب يمتلك أزواج إلكترونات غير رابطة، فأجب عن الأسئلة الآتية:

أ- أكتب تركيب لويس لكل من المركبين.



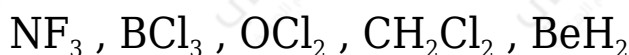
ج- أعدد نوع الأفلاك التي تستخدمها كل من الذرتين في تكوين الروابط.

د- XF_2 أرسم الشكل الفراغي لكل من YF_2 ، وأحد قطبية كل منهما.

$$\text{F} - \text{Y} - \text{F} \qquad \begin{array}{c} \text{X} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{F} \qquad \text{F} \end{array}$$

XF_2): 104.5 الزاوية في الجزي (، والجزيء YF_2): 180

أرسم الأشكال الفراغية لكل من الجزئيات الآتية، وأبين قطبية كلٍّ منها:



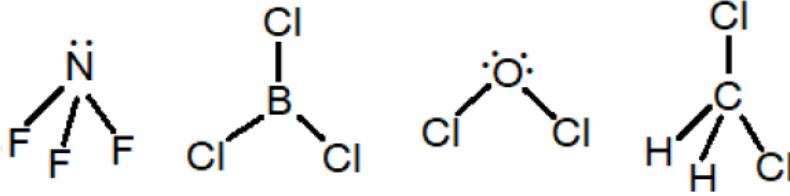
BeH_2 جزي : خطي (غير قطبي).

CH_2Cl_2 جزي : رباعي الأوجه منتظم (غير قطبي).

OCl_2 جزي : منحني (قطبي).

BCl_3 جزي : مثلث مستوي (غير قطبي).

NF_3 جزي : هرم ثلاثي (قطبي).



السؤال السابع:

أفسر:

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ -أ درجة غليان المركب أعلى منها للمركب CH_3CH_3 .

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ترتبط جزيئات بقوى ترابط ثنائية القطب، بينما ترتبط جزيئات CH_3CH_3 بقوى لندن، وبذلك فإن الطاقة اللازمة للتغلب على قوى التجاذب بين جزيئات $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ أعلى مما يلزم لجزيئات، وبذلك فإن درجة غليانه تكون أعلى.

$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ب- درجة غليان المركب أعلى منها للمركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$.

$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ يحتوي المركب على مجموعتي (NH_2) يمكنه تكوين مجموعتين من الروابط الهيدروجينية، ويكون التجاذب بين جزيئاته أكبر من المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ الذي يحتوي مجموعة واحدة من (NH_2) ويكون مجموعة واحدة من الروابط الهيدروجينية.

CHCl_3 ج- الجزيء قطبي، بينما الجزيء CCl_4 غير قطبي.

CHCl_3 محصلة قطبية الروابط في الجزيء () لا تساوي صفر، بينما محصلة قطبية الروابط في الجزيء (CCl_4) تساوي صفر.

CCl_4 قطبية الروابط في الجزيء () تلغي بعضها بعضاً فيكون الجزيء غير قطبي، في حين أن قطبية الروابط في الجزيء (CHCl_3) لا تلغي بعضها فيكون الجزيء

قطبي.

B-F د- الرابطة () قطبية، بينما الجزيء BF_3 غير قطبي.

B-F الرابطة () قطبية لوجود فرق في السالبية الكهربائية بين ذرتي البورون والفلور، بينما الجزيء (BF_3) غير قطبي لأن محصلة قطبية الروابط تساوي صفر، فقطبية الروابط تلغي بعضها بعضاً.

C_2H_5OH هـ- يذوب الإيثانول في الماء، بينما الإيثان C_2H_6 عديم الذوبان.

جزيئات الإيثانول قطبية ترتبط فيما بينها بروابط هيدروجينية، وكذلك الماء جزيئاته قطبية وترتبط فيما بينها بروابط هيدروجينية، مما يسبب حدوث روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء وجزيئات الإيثانول؛ ما يساعد على ذوبان الإيثانول، في حين أن جزيئات الإيثان غير قطبية، ما يقلل من انجذابها نحو جزيئات الماء، وبذلك يكون عديم الذوبان.

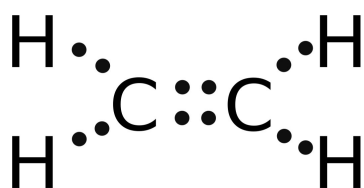
السؤال الثامن:

PCl_3 أنظم جدولاً، أقرن فيه بين الجزيئات و H_2O و CO_2 و $GeCl_4$

الجزيء	التهجين في الذرة المركزية	وجود أزواج الإلكترونات غير الرابطة حول الذرة المركزية	الشكل البنائي للجزيء	مقدار الزاوية بين الروابط	قطبية الجزيئات
PCl_3	sp^3	يوجد زوج	هرم ثلاثي	107	قطبي
H_2O	sp^3	يوجد زوجين	منحني	104.5	قطبي
CO_2	sp	لا يوجد	خطي	180	غير قطبي
$GeCl_4$	sp^3	لا يوجد	رباعي الأوجه منتظم	109.5	غير قطبي

السؤال التاسع:

C_2H_4 الإيثين مركب عضوي صيغته ، يعرف باسم الإيثيلين يستخدم في صناعة المبلمرات البلاستيكية. إذا كان العدد الذري للكربون (6)، فأرسم تركيب لويس للجزيء، ثم:



عدد روابط سیجما (5)، وعدد روابط باي (1).

 sp^2 C=C 120°

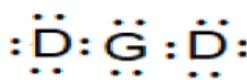
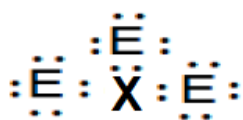
أدرس الجدول الآتي، ثم أجيب عن الأسئلة الآتية:

[illegible]

•
L
•

 $\ddot{x}$
$$\begin{array}{c} \bullet \bullet \\ \mathbf{M} \bullet \\ \bullet \bullet \end{array}$$

XE₃, GD₂ ب- أكتب تركيب لويس للجزيئات:



ج- LE_2 , XD_3 , ME_3 , UD_4 - أتوقع الشكل الفراغي لكل من المركبات:

UD_4 : رباعي الأوجه منتظم، ME_3 : هرم ثلاثي، XD_3 : مثلث مستوي، LE_2 : خطي.

د- GD_2 , XD_3 , UD_4 , LE_2 - أحدد الجزيء القطبي بين الجزيئات:

GD_2 الجزيء القطبي:

هـ- LE_2 , XD_3 , ME_3 , UD_4 , GD_2 - أحدد نوع تهجين الذرة المركزية لكل من الجزيئات:

GD_2 : sp^3 , UD_4 : sp^3 , ME_3 : sp^3 , XD_3 : sp^2 , LE_2 : sp

و- XD_3 , ME_3 , GD_2 - أحدد مقدار الزاوية بين الروابط في كل من الجزيئات:

GD_2 : 104.5, ME_3 : 107, XD_3 : 120

ز- LE_2 , XD_3 , ME_3 , UD_4 , GD_2 - أحدد الجزيئات القطبية بين الجزيئات:

ME_3 , GD_2 الجزيئات القطبية:

ح- MJ_3 - أقرن بالرسم قطبية الجزيء بالجزيء ME_3

MJ_3 قطبية الجزيء أكبر من قطبية الجزيء ME_3 .

ط- أحدد المادة الأعلى درجة غليان في الحالة السائلة أم R ، وأفسر ذلك.

R المادة الأعلى درجة غليان في الحالة السائلة هي ؛ لأن عدده الذري أكبر؛ وبذلك فإنه يحتوي عدد أكبر من الإلكترونات، وكذلك كتلته الذرية أكبر، وتكون قوى لندن بين ذراته أقوى؛ لذلك تكون درجة غليانه أعلى.

السؤال الحادي عشر:

يبين الشكل المجاور تغير درجة غليان بعض مركبات عناصر المجموعة السادسة وفق ترتيبها في الجدول الدوري. أدرسها، ثم أجب عما يأتي:

أ- أحدد نوع قوى التجاذب في كل مركب منها.

H₂O جزيء : روابط هيدروجينية، والبقية قوى ثنائية القطب.

ب- أفسر الاختلاف الكبير في درجة غليان الماء مقارنة بباقي مركبات عناصر المجموعة.

بسبب ترابط جزيئات الماء بروابط هيدروجينية الأقوى من قوى ثنائية القطب التي تربط الجزيئات الأخرى.

ج- أفسر تزايد درجة غليان مركبات عناصر المجموعة بزيادة رقم دورتها في الجدول الدوري.

تزداد درجة غليان مركبات عناصر المجموعة باستثناء الماء بسبب زيادة كتلتها المولية؛ ما يزيد قوى ثنائية القطب بينها فتزداد درجة غليانها.

السؤال الثاني عشر:

أختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة في ما يأتي:

1) العبارة غير الصحيحة في ما يتعلق بالأفلاك المهجنة، هي:

أ- متماثلة في الطاقة.

ب- متماثلة في الشكل.

ج- متماثلة في الاتجاه الفراغي.

د- متماثلة في السعة.

2) الشكل البنائي المرتبط بالتهجين sp^2 ، هو:

أ- رباعي الأوجه منتظم.

ب- هرم ثلاثي.

ج- مثلث مستوي.

د- خطي.

(3) المركب الذي يتخذ الشكل رباعي الأوجه منتظم في ما يأتي، هو:

أ- SiCl_4

ب- BeF_2

ج- OCl_2

د- NF_3

(4) عدد الروابط سيجما وباي في الجزيء $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ، هو:

أ- (8) سيجما و (2) باي.

ب- (9) سيجما و (1) باي.

ج- (8) سيجما و (1) باي.

د- (9) سيجما و (2) باي.

(5) تتكون الرابطة (H - C) في الجزيء CH_4 من تداخل الأفلاك:

أ- s - p

ب- p - p

ج- sp^3 - s

د- sp^3 - sp^3

(6) الشكل الفراغي الذي يكون فيه الزاوية بين الروابط 120° ، هو:

أ- هرم ثلاثي.

ب- مثلث مستوي.

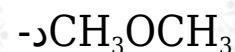
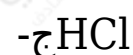
ج- منحني.

د- رباعي الأوجه منتظم.

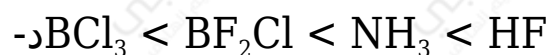
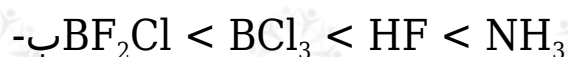
(7) الجزيئات التي تنشأ بينها قوى تجاذب ثنائي القطب في الحالة السائلة:



(8) المادة التي تترايط جزيئاتها بروابط هيدروجينية:



(9) الترتيب الصحيح للمواد الآتية حسب قوى الترابط بين جزيئاتها:



(10) المادة الأكثر ترابطاً في الحالة السائلة من بين المواد الآتية:

