

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج ثاني

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 04:23:37 2023-12-09

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار قصير ثاني	1
إجابات أسئلة كتابي الطالب والتجارب العلمية والأنشطة في الوحدة الأولى التركيب الذري	2
إجابات أسئلة كتابي الطالب والتجارب العلمية والأنشطة في الوحدة الثانية حسابات التناسب الكيميائي	3
إجابات أسئلة كتابي الطالب والتجارب العلمية والأنشطة في الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي	4

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

[إجابات أسئلة كتاب الطالب والنشاط في الوحدة الرابعة تفاعلات الأكسدة والاختزال](#)

5

الاختبار القصير في مادة الكيمياء للصف الحادي عشر اسم الطالبة : الصف :

السؤال الأول :

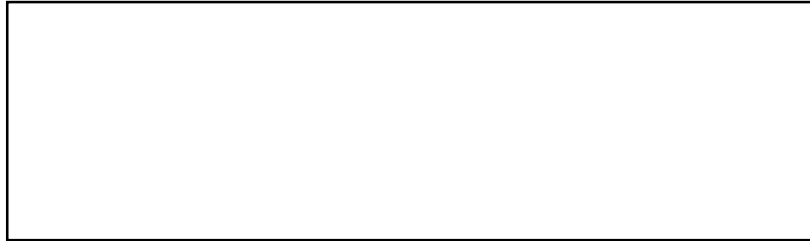
يرتبط البورون (B) (المجموعة 3) مع الفلور (F) (المجموعة 7) لتكوين مركب فلوريد البورون BF_3

- 1- ما اسم الشكل الهندسي لمركب BF_3 (1)
 2- قيمة الزاوية في جزيء BF_3 هي : (1)
 90 104.5 109 120 (ظل الإجابة الصحيحة)

3- فسر سبب اعتبار جزيء BF_3 جزيء غير قطبي رغم أن الرابطة B-F رابطة قطبية ؟ (1)

.....

- 4- ارسم التمثيل النقطي لمركب BF_3 مع توضيح الكترونات المدار الأخير فقط ، استخدم الرموز (×) لتوضيح الكترونات ذرة (B) والرمز (•) لتوضيح الكترونات ذرة (F) (1)



السؤال الثاني :

يمكن استخدام قيم السالبية الكهربائية لتوقع قطبية الروابط التساهمية

- 1- ما المقصود بالسالبية الكهربائية ؟ (1)

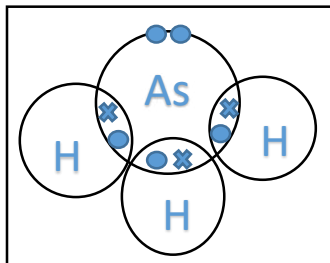
.....

- 2- فيما يلي قيم السالبية الكهربائية لبعض الذرات (F=4 ، I=2.5) استخدم هذه القيم لتحديد قطبية الروابط التالية : (2)

	I - I
	F - I

- 3) السؤال الثالث :

من خلال التمثيل النقطي المقابل لمركب AsH_3 تتنبأ بالشكل الهندسي له وحدد عدد روابط سيجمما التي كونتها ذرة As وتنبأ بنوع التهجين فيها



اسم الشكل الهندسي :

عدد روابط سيجمما:

نوع التهجين: