

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 04:18:05 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

إجابات أسئلة كتابي الطالب والتحارب العلمية والأنشطة في الوحدة الأولى التركيب الذري	1
إجابات أسئلة كتابي الطالب والتحارب العلمية والأنشطة في الوحدة الثانية حسابات التناسب الكيميائي	2
إجابات أسئلة كتابي الطالب والتحارب العلمية والأنشطة في الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي	3
إجابات أسئلة كتاب الطالب والنشاط في الوحدة الرابعة تفاعلات الأكسدة والاختزال	4

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

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

5

الإسم

الصف: /11

الدرجة:

الاختبار القصير 2

لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر

مدرسة أسية بنت مزاحم

العام الدراسي:

السؤال الأول (درجتان)

استناد إلى نظرية تنافر أزواج الإلكترونات تنبأ بأشكال الجزيئات الآتية مع تحديد مقدار الزاوية

اسم الجزيء	شكل الجزيء	مقدار الزاوية
رباعي كلورو ميثان (CCl ₄)		
الفوسفين (PH ₃)		

السؤال الثاني (4 درجات)

يتضمن الجدول التالي قيم السالبية الكهربائية لبعض عناصر الجدول الدوري

العنصر	H	Na	N	Cl	K	Br
السالبية الكهربائية	2.2	0.93	3.04	3.16	0.82	2.96

1- ما المقصود بالسالبية الكهربائية؟

2- اذكر العوامل المؤثرة في السالبية الكهربائية؟ 1-

2-3-

3- حددي نوع الرابطة الكيميائية في المركبات التالية

المركب	فرق السالبية الكهربائية	نوع الرابطة
NaCl
HBr

السؤال الثالث (4 درجات)

1- التدرج الصحيح لدرجات الغليان والإنصهار في الغازات الخاملة هو (ظل الإجابة الصحيحة)



2- يندمج جزيئان من كلوريد الألومنيوم معا لتكوين مركب صيغته Al_2Cl_6 ارسم الصيغة توضح الذرات والروابط

جميعها لشرح الترابط في جزيء Al_2Cl_6 ووضح الروابط التساهمية من خلال الأسهم

3- ما نوع التهجين في المركبات التالية

..... C_2H_6 (ب)..... HCN (أ)

الإسم

الصف: /11

الدرجة:

الاختبار القصير 2

لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر

مدرسة أسية بنت مزاحم

العام الدراسي:

السؤال الأول (درجتان)

استناد إلى نظرية تنافر أزواج الإلكترونات تنبأ بأشكال الجزيئات الآتية مع تحديد مقدار الزاوية

اسم الجزيء	شكل الجزيء	مقدار الزاوية
رباعي كلورو ميثان (BF ₃)		
الفوسفين (CO ₂)		

السؤال الثاني (4 درجات)

يتضمن الجدول التالي قيم السالبية الكهربائية لبعض عناصر الجدول الدوري

العنصر	H	Na	N	Cl	K	Br
السالبية الكهربائية	2.2	0.93	3.04	3.16	0.82	2.96

1- ما المقصود بالسالبية الكهربائية؟

2- اذكر العوامل المؤثرة في السالبية الكهربائية؟ 1-

2-3-

3- حددي نوع الرابطة الكيميائية في المركبات التالية

المركب	فرق السالبية الكهربائية	نوع الرابطة
KBr
HCl

السؤال الثالث (4 درجات)

2- التدرج الصحيح لدرجات الغليان والإنصهار في الغازات الخاملة هو (ظل الإجابة الصحيحة)



2- يندمج جزيئان من كلوريد الألومنيوم معا لتكوين مركب صيغته Al_2Cl_6 ارسم الصيغة توضح الذرات والروابط

جميعها لشرح الترابط في جزيء Al_2Cl_6 ووضح الروابط التساهمية من خلال الأسهم

3- ما نوع التهجين في المركبات التالية

