

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج المنهاج السعودي

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الثالث اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/12>

* للحصول على جميع أوراق المستوى الثالث في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/12chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الثالث في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/12chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول لد المستوى الثالث اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade12>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

المملكة العربية السعودية وزارة التربية والتعليم إدارة التربية والتعليم بمنطقة الرياض ثانوية /	المادة / الكيمياء الزمن / ساعتان ونصف الصف / الثاني الثانوي رقم الجلوس / الاسم /	 الاختبار النهائي الفصل الدراسي الأول - الدور الأول (1433 - 1434 هـ)
---	---	--

النظري	العملي	المجموع رقماً	المجموع كتابياً	المصحح	المراجع

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة :	
1	الطول الموجي بالمتر لموجات الميكروويف التي ترددها 3.44×10^9 Hz : (أ) 0.087 (ب) 87 (ج) 8.7 (د) 0.078
2	طاقة الشبكة البلورية ل (${}^9\text{F}$, ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{12}\text{Mg}$, ${}^8\text{O}$) : (أ) $\text{MgO} < \text{NaF}$ (ب) $\text{MgO} > \text{NaF}$ (ج) $\text{MgO} = \text{NaF}$
3	نوع الرابطة في مركب HBr اذا علمت أن قيم الكهروسالبية لكل من $\text{H} = 2.20$ و $\text{Br} = 2.96$: (أ) تساهمية غير قطبية (ب) تساهمية قطبية (ج) أيونية (د) ليس مما ذكر
4	عنصر النيتروجين ${}^7\text{N}$ يقع في الدورة : (أ) الأولى (ب) الثانية (ج) الثالثة (د) الرابعة
5	العنصر الأعلى طاقة تأين من بين العناصر ${}^3\text{Li}$, ${}^8\text{O}$, ${}_{11}\text{Na}$: (أ) O (ب) Na (ج) Li
6	يشترط وجود ذرة ذات سالبية كهربية مرتفعة مثل الفلور أو الأكسجين أو النيتروجين في الروابط : (أ) الفلزية (ب) الأيونية (ج) التساهمية (د) الهيدروجينية
7	مجالاتها الأخيرة ممتلئة بالإلكترونات : (أ) الغازات النبيلة (ب) الفلزات القلوية (ج) الهالوجينات (د) أشباه الفلزات
8	عدد إلكترونات التكافؤ للمجموعة 5A : (أ) 5 (ب) 6 (ج) 8 (د) 3
9	الشكل الهندسي لجزيء AlCl_3 إذا علمت أن ${}_{13}\text{Al}$ و ${}_{17}\text{Cl}$: (أ) خطي (ب) مثلث مستو (ج) رباعي الأوجه منتظم (د) مثلثي هرمي
10	العنصر الوحيد اللافلزي الذي يوجد في الحالة السائلة هو: (أ) البروم (ب) الفلور (ج) النيتروجين (د) النيون

السؤال الثاني :

اكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارة التالية :	
المصطلح العلمي	العبارة
	الرابطة الناتجة من تشارك الذرات بالإلكترونات بحيث تساهم كل ذرة بنصف الإلكترونات
	عدد الموجات التي تمر خلال نقطة معينة في الثانية
	الطاقة اللازمة لنزع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية

ب ائرن العمود (1) بما ياسبه في العمود (2) :

العمود (1)	العمود (2)
1- الفولاذ	[] الفلور
2- العدد الكمي الرئيسي	[] كروي
3- المجال s	[] طاقة المدارات
4- الهالوجينات	[] المغاسل والادوات

السؤال الثالث :

أ اكتب الاسم للمركبات التالية :

الاسم	المركب
	$Ca_3(PO_4)_2$
	HCl
	HNO_2

ب علل :

1 - يزداد الحجم الذري بأزدياد العدد الذري في المجموعة الواحدة:

.....

2 - محاليل المركبات الأيونية موصلة للتيار الكهربى :

.....

ج كيف تتكون الرابطة الأيونية في مركب فلوريد الصوديوم NaF ($_{11}Na$, $_9F$) ؟

.....

.....

.....

.....

انتهت الاسئلة