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 لـ 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 ببمنطقة الرياض ثانوية /	الاختبار النهائي الفصل الدراسي الأول – الدور الأول (1433 – 1434 هـ)	المادة / الكيمياء الزمن / ساعتان ونصف الصف / الثاني الثانوي رقم الجلوس / الاسم /

النظري	العملي	المجموع رقماً	المجموع كتابتاً	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 ($_{8}O$, $_{12}Mg$, $_{11}Na$, $_{9}F$) :

أ) MgO < NaF ب) MgO > NaF ج) MgO = NaF

3 نوع الرابطة في مركب HBr اذا علمت أن قيم الكهروسالبية لكل من Br = 2.96 و H = 2.20 :

أ) تساهمية غير قطبية ب) تساهمية قطبية ج) أيونية د) ليس مما ذكر

4 عنصر النيتروجين $_{7}N$ يقع في الدورة :

أ) الاولى ب) الثانية ج) الثالثة د) الرابعة

5 العنصر الاعلى طاقة تأين من بين العناصر $_{3}Li$, $_{8}O$, $_{11}Na$:

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) اشباة الفلزات

8 عدد إلكترونات التكافؤ للمجموعة 5A :

أ) 5 ب) 6 ج) 8 د) 3

9 الشكل الهندسي لجزيء $AlCl_3$ إذا علمت أن $_{13}Al$ و $_{17}Cl$:

أ) خطي ب) مثلث مستو ج) رباعي الأوجة منتظم د) مثلثي هرمي

10 العنصر الوحيد اللافلزي الذي يوجد في الحالة السائلة هو:

أ) البروم ب) الفلور ج) النيتروجين د) النيون

السؤال الثاني :

أ **اكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :**

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

ب | **اقرن العمـود (1) بما يـناسبه في العمـود (2) :**

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

الســؤال الثالــث :

أ | **اكتب الاســم للمركبــات التاليــة :**

المركب	الاسم
$Ca_3(PO_4)_2$	
HCl	
HNO_2	

ب | **علل :**

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

.....

2 – محاليل المركبات الأيونية موصلة للتيار الكهربي :

.....

ج | كيف تتكون الرابطة الأيونية في مركب فلوريد الصوديوم NaF ($_{9}F$, $_{11}Na$) ؟

.....

.....

.....

.....

انتهت الاسئلة