روابط مجموعات المناهج السعودية

كل ما يحتاجه الطالب في جميع الصفوف من أوراق عمل واختبارات ومذكرات, يجده هنا في الروابط التالية لأفضل مواقع المناهج السعودية:

القناة الرسمية لموقع المناهج السعودية : www.almanahj.com/sa

روابط قنوات التلغرام

- الصف الأول
- الصف الثاني
- الصف الثالث
- الصف الرابع
- الصف الخامس
- الصف السادس
- الصف الأول متوسط
- الصف الثاني متوسط
- الصف الثالث متوسط
- الصف الأول الثانوي
- الصف الثاني الثانوي الأدبي
- الصف الثاني الثانوي العلمي
- الصف الثالث الثانوي الأدبي
- الصف الثالث الثانوي العلمي
- المناهج السعودية

روابط مجموعات الواتساب

- الصف الأول الابتدائي
- الصف الثاني الابتدائي
- الصف الثالث الابتدائي
- الصف الرابع الابتدائي
- الصف الخامس الابتدائي
- الصف السادس الابتدائي
- الصف الأول متوسط
- الصف الثاني متوسط
- الصف الثالث متوسط
- الصف الأول الثانوي
- الصف الثاني الثانوي العلمي
- الصف الثاني الثانوي الأدبي
- الصف الثالث الثانوي العلمي
- الصف الثالث الثانوي الأدبي
- مجموعة أخبار التربية

المملكة العربية السعودية وزارة التربية والتعليم إدارة التربية والتعليم بمنطقة 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

almanahj.com/sa

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

السـؤال الثاني :

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

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 إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية	

ب **اقرن العمود (1) بما يناسبه في العمود (2) :**

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

السـؤال الثالث :

أ **اكتب الاسـم للمركبـات التاليـة :**

المركب	الاسم
$Ca_3(PO_4)_2$	
HCl	
HNO_2	

almanahj.com/sa

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 ($_{9}F$, $_{11}Na$) ؟

.....

.....

.....

.....