etisalat
١٠:١٦ ص
٩١ من ٩٢

الإجابة

لجنة الجزء النظري

5	كل رمز درجة واحدة (في حال كتب الطالب المصطلح بدل الرمز يشكل صحيح يأخذ الدرجة)				16
4	4 درجات	Be	C	N	Ne	17
3	3 درجات	MgO	AgCl	KI		18

19	توجد علاقة بين الثابن وعدد الكترونات التكافؤ في الذرة تحتوي ذرة الصوديوم على إلكترون تكافؤ واحد فقط وهو يشكل أيون صوديوم مشترك + 1 ولكنه من غير المرجح أن يشكل أيون الصوديوم + 2. الذرات تتمسك بالكتروناتها الداخلية حول النواة بشكل أكثر قوة من إلكترونات التكافؤ	درجتان
20	أن شحنة الأيونات في MgO أكبر من شحنة الأيونات في NaF	درجتان

alManahj.com/ae

prince ALNDEM
18.12.13 الساعة ص10:16

32X1617D20181212173SGH

الإجابة

SN:10E20E0E251C541632X1617

إجابة الجزء الأول

1	ج	3 درجات
2	ب	3 درجات
3	ج	3 درجات
4	أ	3 درجات
5	د	3 درجات
6	د	3 درجات
7	ب	3 درجات
8	ب	3 درجات
9	د	3 درجات
10	ج	3 درجات
11	د	3 درجات
12	ج	3 درجات
13	د	3 درجات
14	ب	3 درجات
15	أ	3 درجات

alManahj.com/ae

etisalat
١٠:١٦ ص
٩٢ من ٩٢
دليل التصحيح
نهاية الفصل الدراسي الأول
2019/2018 م

21	في جزيء الماء تكون ذرة الأكسجين المركزية رابطتين تساهميتين أحاديتين مع ذرتي الهيدروجين. لامتلاك الذرة المركزية زوجين من الإلكترونات غير المرتبطة يشغلان فراغاً أكبر من الإلكترونات المرتبطة. ويؤدي هذا إلى الشكل المنحني لجزيء الماء مع زاوية رابطة قدرها ° 104.5	درجتان
22	أيون هو : O^{2-} ، [Ne] كاتيون هو : Ca^{2+} ، [Ar]	درجتان درجتان
23	KOH : هيدروكسيد البوتاسيوم	NH_4ClO_4 : بيركلورات الأمونيوم — 4 درجات
24	وجه الشبه : كلاهما الترابط فيهما بين الشحنات المختلفة أو كلاهما يكون شبكات بلورية وجه الاختلاف : الرابطة الفلزية: التجاذب بين الأيون الفلزي الموجب والإلكترونات الحرة؛ الرابطة الأيونية: التجاذب بين الأيون الفلزي الموجب والأيون غير الفلزي السالب.	درجتان درجتان
25	حمض الفوسفوريك : H_3PO_4	حمض النيتريك : ND
26	غلي توزيع الشحنات غير متساوٍ وتجزيء غير متناظر	درجة درجتان
27	$C_{10}H_{16} + {}^{8}Cl_2 \rightarrow {}^{10}C + {}^{16}HCl$	3 درجات
28	الطاقة وتوزيع الجسيمات: انتشال لحظي، انتشال متنوع، تكون، تمدد، انفراق التفاعلات الكيميائية: $A + B \rightarrow AB$، $AB \rightarrow A + B$، $A + BX \rightarrow AB + X$، $AX + BY \rightarrow AY + BX$	4 درجات

alManahj.com/ae
prince ALNDEM
18.12.13 الساعة ص10:16

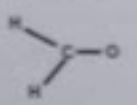
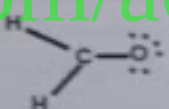
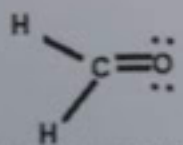
الصف : العاشر / المتقدم
المادة : الكيمياء

نموذج التصحيح

نهاية الفصل الدراسي الأول
2018/2019 م

عدد صفحات الأجابة (5)

5	التفاعل	$Ca^{+2}(aq) + 2Cl^{-}(aq) + 2K^{+}(aq) + CO_3^{-2}(aq) \rightarrow 2K^{+}(aq) + 2Cl^{-}(aq) + CaCO_3(s)$	
	الربط	الأيونات المتفرجة هي (K^{+}, Cl^{-})	25
	الرمز	$Ca^{+2}(aq) + CO_3^{-2}(aq) \rightarrow CaCO_3(s)$	

5	الرمز	الكربون يسهم بعدد 4 إلكترونات تكافؤ و الأكسجين يساهم بستة ، ولأن ذرة H تساهم بالكترون واحد فيكون مجموع الكترونات التكافؤ التي تتكون منها البنية 12 الكترون لكن الرسم يظهر 14 الكترون يتم استخدامها مجموع أزواج الالكترونات التكافؤ = 6 أزواج تتوفر 6 أزواج من الالكترونات للترابط  6 أزواج الإجمالي – 3 أزواج مستخدمة = 3 أزواج متبقية 3 أزواج متبقية – 2 أزواج مستخدمة لذرة الأكسجين  ذرة الكربون لم تصل بعد إلى الثمانية لذا يجب استخدام زوج غير مرتبط من ذرة الأكسجين ليكون رابطة ثنائية مع ذرة الكربون (C) فتكون البنية الصحيحة هي :  ملاحظة : في حال رسم الطالب البنية بشكل صحيح موضحا ترابط الكترونات التكافؤ والذرة المركزية يستحق الطالب الدرجة كاملة على بند رسم البنية الصحيحة.	30
	الرمز	ذرة الكربون لم تصل بعد إلى الثمانية لذا يجب استخدام زوج غير مرتبط من ذرة الأكسجين ليكون رابطة ثنائية مع ذرة الكربون (C) فتكون البنية الصحيحة هي :	
	التطوير	ملاحظة : في حال رسم الطالب البنية بشكل صحيح موضحا ترابط الكترونات التكافؤ والذرة المركزية يستحق الطالب الدرجة كاملة على بند رسم البنية الصحيحة.	

alManahj.com/ae