



نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع
للعام الدراسي ١٤٤١ / ١٤٤٢ هـ - ٢٠٢٠ / ٢٠٢١ م
الدور : الأول

المادة: كيمياء
الدرجة الكلية: (٤٠) درجة.
تنبيهه: نموذج الإجابة في (٤) صفحات.

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم
الأول	-	-	أ- كثافتها منخفضة و تتدفق بسهولة	١	١٦	١-١	معرفي
الثاني	أ	-١ -٢	١- غليان ٢- بخر (يحصل الطالب على الدرجة فقط اذا كانت الاجابتين صحيحتين)	١	١٧	٣-١	معرفي
	ب	-٣ -٤	٣- تحدث داخل السائل و على سطحه ٤- تحدث على سطح السائل فقط (يحصل الطالب على الدرجة فقط اذا كانت الاجابتين صحيحتين)	١	١٧	٣-١	معرفي
الثالث	-	-	٢- 300g/L	١	٢٣	٩-١	تطبيق
الرابع	١	أ	مادة بريجابالين لأنها ارتفعت أكثر الى أعلى (لا يحصل الطالب على الدرجة الا إذا كانت الاجابتين صحيحتين)	١	٣٢	٩-٣	تطبيق
	ب	ب	اللاعبين B و C لأن اللاعب B عينته تحتوي مادة البريجابالين ولأن اللاعب C عينته تحتوي مادة باكوفين (كتابة رموز اللاعبين درجة والتفسير درجة)	١	٣٣	٩-٣	استدلال تطبيق
	ج	ج	$R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعها المادة}}{\text{المسافة التي قطعها جبهة المذيب}}$ $R_f = \frac{8}{12} = 0.667$	١	٣٣	٩-٣	تطبيق

(٢)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

المادة : كيمياء

الدور: الأول

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم
الربع	٢	أ	الترشيح	١	٢٧	١٠-١	معرفي
		ب	الرشاحة	١	٢٨	١٠-١	معرفي
		ج	لا لأن السكر والملح كلاهما ذائب في الماء (لا يحصل الطالب على الدرجة الا بكتابة التفسير الصحيح)	١	٢٧	١٠-١	تطبيق
		د	١- نوع المخلوط ٢- المادة المراد استخلاصها من المخلوط (يحصل الطالب على الدرجة كاملة لو ذكر عامل صحيح أو العاملين صحيحين)	١	٢٧	١٠-١	معرفي
الخامس	أ	-	٤- A و C	١	٢١	٣-١	استدلال
السادس	أ	-	تنخفض درجة الغليان عن 115°C أو لو ذكر الطالب أي درجة حرارة أقل من 115°C بقليل تعتبر صحيحة ويحصل الكالب على الدرجة كاملة	١	١٨	٩-٤	استدلال
السابع	أ	-	١- KNO_3	١	٧١	٣-٢	تطبيق
الثامن	ب-	أ	NaCl	١	٦٤	٥-٢	معرفي
		١	F_9 لا فلز K_{19} فلز (يحصل الطالب على الدرجة في حالة اجابتين صحيحين فقط)	١	٦٤	٥-٢	تطبيق
		٢	رابطة أيونية لأن الرابطة الأيونية تنشأ بين ذرتين أحدهما فلز و الأخرى لا فلز (درجة على نوع الرابطة و درجة على التفسير) (يحصل الطالب على درجة كل سؤال منفصل)	١	٦٤	٥-٢	تطبيق تطبيق

(٣)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

المادة : كيمياء

الدور : الأول

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم								
الثامن	ب	٣	ذرة النيون لن ترتبط مع ذرة الهيدروجين لأن جميع مستوياتها مكتملة بالالكترونات أو لأن النيون غاز خامل لا يرتبط مع ذرات أخرى أو أن ذرة النيون سوف ترفض الارتباط مع ذرة الهيدروجين (لا يشترط للحصول على الدرجة ذكر السبب)	١	٦٤	٥-٢	استدلال								
	ج		<table border="1"> <thead> <tr> <th>المركب الأيوني</th> <th>المركب التساهمي</th> <th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الذوبان</td> <td>تذوب في الماء لكنها لا تذوب في المذيبات العضوية</td> <td>تذوب في المذيبات العضوية و قليلة الذوبان في الماء</td> </tr> <tr> <td>التوصيل الكهربائي</td> <td>محاليلها و مصاهيرها توصل التيار الكهربائي</td> <td>محاليلها و مصاهيرها لا توصل التيار الكهربائي</td> </tr> </tbody> </table> <p>(إذا أكمل الطالب فراغ واحد لا يعطى درجات) إذا أكمل الطالب فراغين أو ثلاثة يحصل على درجة واحدة لا يحصل الطالب على درجتين كاملتين الا اذا أكمل أربع فراغات صحيحة)</p>	المركب الأيوني	المركب التساهمي		الذوبان	تذوب في الماء لكنها لا تذوب في المذيبات العضوية	تذوب في المذيبات العضوية و قليلة الذوبان في الماء	التوصيل الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها توصل التيار الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها لا توصل التيار الكهربائي	٢	٧٥	٦-٤
المركب الأيوني	المركب التساهمي														
الذوبان	تذوب في الماء لكنها لا تذوب في المذيبات العضوية	تذوب في المذيبات العضوية و قليلة الذوبان في الماء													
التوصيل الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها توصل التيار الكهربائي	محاليلها و مصاهيرها لا توصل التيار الكهربائي													
التاسع	أ	-		١	٦٨	٦-٣	معرفي								
العاشر	أ	-	ب- NH_4OH	١	١٨	٢-١٣	معرفي								
الحادي عشر	أ	١	عصارة المعدة	١	20	١-١٣	تطبيق								
		٢	البيض	١	٢٠	١-١٣	تطبيق								
		٣	الماء النقي	١	٢٠	١-١٣	تطبيق								

(٤)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف : التاسع

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

المادة : كيمياء

الدور : الأول

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	مستوى التعليم
السادس عشر	ب	١	هيدروكسيد ماغنسيوم	١	١٧	٣-١٣	معرفي
		٢	قاعدة	١	١٨	٣-١٣	معرفي
	ج	٣	سوائل التنظيف المنزلية أو مزيل للشحوم أو صناعة الأسمدة (يكتفى بذكر استخدام واحد فقط)	١	١٨	٣-١٣	معرفي
		١	أحمر	١	١٩	١-١٣	تطبيق
الثاني عشر	أ	٢	بنفسجي أو أزرق أو أزرق مائل للبنفسجي	١	١٩	١-١٣	استدلال
		-	$H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$	١	٣٦	٢-١٢	تطبيق
الثالث عشر	ب	-	تكون مادة صلبة عند خلط محلولين معاً أو عند ضخ غاز داخل محلول	١	٣٨	٣-١٢	معرفي
		١	$Ba(NO_3)_{2(aq)} + K_2SO_{4(aq)} \longrightarrow 2KNO_{3(aq)} + BaSO_{4(s)}$ يحصل الطالب على الدرجة كاملة فقط بكتابة معادلة صحيحة وموزونة موضح عليها الحالة الفيزيائية لجميع المواد	١	٣٨	٣-١٢	تطبيق
	ج	٢	K^+ و NO_3^-	١	٣٨	٣-١٢	استدلال
		١	مركب يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض	١	٤١	٢-١٣	معرفي
الرابع عشر	أ	١	التفاعل رقم (١) لأن الصوديوم من الفلزات القلوية التي تتفاعل بشدة مع الأحماض و ينتج عن التفاعل طاقة كبيرة	١	٤٣	٢-١٣	استدلال
		٢	$2Na + 2HCl \longrightarrow 2NaCl + H_2$ لا بد من كتابة معادلة رمزية صحيحة وموزونة	١	٤٣	٢-١٣	تطبيق
الرابع عشر	أ	١	حمض أو ملح أمونيوم	١	٤٥	٢-١٦	استدلال

أشرف / محمد بسيوني
مشرف مادة كيمياءاعداد / حازم أحمد حبيب
معلم مادة كيمياء

نهاية نموذج الإجابة