تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في المحافظات الداخلية ومسقط وجنوب الشرقية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-06-03 06:42:13

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف السادس"

روابط مواد الصف السادس على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة تربية اسلامية في الفصل الثاني

1	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة جنوب الشرقية
2	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة شمال الباطنة
3	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة ظفار

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة تربية اسلامية في الفصل الثاني	
4	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة الداخلية
5	الاختبار الخامس من سلسلة الريادة

نموذج إجابة امتحان الصف التاسع (الفترة الصباحية) للعام الدراسي 1446/1445هـ - 2024/2023م
الدور الأول- الفصل الدراسي الثاني(الفترة الصباحية)

المـــــادة: الكيـــــــــــمياء **الدرجة الكلية: (40) درجة.**
تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.

الكلية: (40) درجة						معلومات اضافية
المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	
1	الكبريتيك	1	16	13-2	معرفة	
2	Li^+ , OH^- يتغير لونها الى اللون الأزرق أو : لايتغير ورق تباع الشمس الأزرق	1 1	25	13-5 13-3	تطبيق معرفة	
3	يتغير لون الكاشف العام مع انخفاض تركيز الحمض من الاحمر إلى الأصفر او الحمض المركز لون الكاشف احمر والمخفف لونه اصفر	1	20	13-1	تطبيق	مدرج ملحق بمقياس الرقم الهيدروجيني
4	فلزي لافلزي	1 1	29	14-1	معرفة	

الملف ردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
5	المحلول B	1	20	13-1	استدلال	
6	تتساوى ايونات H^+ و OH^- او تتعادل ايونات H^+ مع OH^-	1	25	13-1	تطبيق	
7	-الأنبوبة YO -هيدروكسيد الصوديوم	1 1	28	14-1	استدلال تطبيق	اذا كتب الطالب صيغة هيدروكسيد الصوديوم يعطى درجة
8	[redacted] (g)	1	37	12-3	تطبيق	
9	- صلب او (s) -محلول	1 1	39 38	12-3	استدلال معرفة	
10	تفاعل الترسيب	1	39	12-3	معرفة	
11	$BaCl_{2(aq)} + Na_2SO_{4(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + BaSO_{4(s)}$ $Na^{2+}_{(aq)}$, $Cl^-_{(aq)}$ -	1 1	39	12-3	تطبيق تطبيق	

تابع - نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع (للعام الدراسي 2024/2023م
الدور: الأول- الفصل الدراسي الثاني

المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
12	غاز الهيدروجين + ملح ← حمض + فلز -كلوريد الماغنيسوم	1 1	43	12-1	معرفة استدلال	يحصل على درجة اذا كتب المعادلة صحيحة
13	[redacted] ملح وغاز ثاني أكسيد الكربون والماء	1	44	13-2	معرفة	
14	- كبريتات الرصاص او كبريتات الفلز او الكبريتات - - لأنه ايون فلزي غير ذائب في الماء	1 1	43	13-2	استدلال تطبيق	أي اجابة يعطى درجة
15	**كلوريد الصوديوم+ الماء** → هيدروكسيد الصوديوم +حمض الهيدروكلوريك -المعايرة	1 1	48	16-1	معرفة تطبيق	
16	-اختبارات اللهب - اصفر	1 1	58	17-1	معرفة معرفة	
17	$NH^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq)} \longrightarrow H_2O_{(L)} + NH_{3(g)}$	2	61	13-4	تطبيق	درجة للمواد المتفاعلة ودرجة للنواتج
18	[redacted] غاز الكلور Cl_2 ، الامونيا NH_3 ، غاز الهيدروجين H_2 ، غاز الاكسجين O_2	1	56	17-1	استدلال	

تابع - نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع (الفترة الصباحية) للعام الدراسي 2024/2023م
الدور: الأول- الفصل الدراسي الثاني

رقم المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	الملاحظات الاضافية
19	المادة (أ) كبريتات النحاس اللامائية المادة (ب) ورقة كلوريد الكوبالت	1 1	55	17-2	معرفة	
20	-ايون الكربونات او CO_3^{2-} - تكون فقاعات غازية او غاز ثاني أكسيد الكربون. - تعكر ماء الجير	1 1 1	64	11-3	استدلال تطبيق تطبيق	يجب ان يكتب الطالب دليلين على حدوث التفاعل لكي يحصل على درجتين
21	2,8,8 ■	1	70	18-2	تطبيق	
22	- المطر الحمض - إزالة الكبريت من المداخن باستخدام أكسيد الكالسيوم $\longrightarrow N_2+CO_2$	1 1 2	75 76	18-10 18-9 18-8	معرفة معرفة تطبيق	
23	SO_2 , NOX , CO_2 , CH_4 (أكسيد الكربون ، ثنائي أكسيد الكبريت ، اكاسيد النيتروجين ، الميثان) -يستخدم المحول الحفاز الذي يحول أول أكسيد الكربون CO الى ثاني أكسيد الكربون الذي يعتبر اقل ضرارا.	1 1	75 76	18-6 18-8	معرفة استدلال	اذا كتب احد) الغازات يعطى (درجة

نهاية نموذج الإجابة