تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة جنوب الباطنة

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-06-03 07:56:33

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف التاسع"

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية في محافظة ظفار
2	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول
3	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول بمحافظة شمال الباطنة
4	اختبار قصير ثاني في محافظة مسقط

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
5	ملحق التحليل النوعي

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة جنوب الباطنة

نموذج إجابة امتحان الصف التاسع (صباحي)

للعام الدراسي 1445/1444 هـ - 2024/2023م

الدور الاول – الفصل الدراسي الثاني

المـــــادة: الكيمياء **الدرجة الكلية: (40) درجة.**

تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في صفحتان.

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة
1	الكربونيك	1		2-13	معرفة	16
2	E B	1 1		1-13	تطبيق	20
3	ماء + ملح ⟶ حمض + قاعدة	1+1		1-13	تطبيق	17
4	هيدروكسيد الصوديوم كربونات الكالسيوم	1 1		3-13	تطبيق	18
5	الليمون : ب منظف الأفران : ج	1 1		استقصاء	استدلال	22
6	المتذبذبة : ZnO أو Al2O3 المتعادلة : H2O أو CO أو NO	1 1	يقبل ما يشير إلى الإجابة الصحيحة	2-14	معرفة	29
7	$K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)} + Ag^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)} \rightarrow K^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)} + AgI_{(s)}$	1+1	درجة لكتابة الأيونات ودرجة للحالة الفيزيائية	3-12	تطبيق	38
8	$K^+_{(aq)}$ ، $NO^{3-}_{(aq)}$	1	يكتفي بذكر واحد من الأيونات	3-12	تطبيق	38
9	البديل: ■ / Y: 2 / X: 3	1		2-12	تطبيق	36
10	محلول	1		3-12	معرفة	37
11	الرمز: A / B رمز الحالة الفيزيائية: aq / s	1+1		3-12	استدلال	37
12	إضافة محلول كبريتات الصوديوم إلى محلول نترات الباريوم فتتكون كبريتات الباريوم التي لا تذوب في الماء وترسب تدريجيا لتستقر في قاع الأنبوبة بعد ذلك يتم ترشيح الراسب وغسله بالماء المقطر وتجفيفه في فرن ساخن	2	درجة (إضافة +ترسيب) درجة (ترشيح + تجفيف) أقبل أي إجابة بنفس المعنى	1-16 2-16	معرفة	49

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة
13	KOH أو K2O H2O	1 1	لا يشترط كتابة الحالة الفيزيائية	3-13	تطبيق	42
14	كبريتات النحاس اللامائية	1		2-17	تطبيق	55
15	$NH_{3(g)} + H_2O_{(l)}$	1+1	لكل إجابة درجة	4-12	تطبيق	61
16	باستخدام ورق تباع الشمس الأحمر الرطب	1		1-17	استدلال	61
17	أيون البوتاسيوم أو +K أيون الليثيوم أو + Li	1 1		1-17	معرفة	58
18	ثاني أكسيد الكربون	1		1-17	تطبيق	56
19	درجة غليان وانصهار منخفضة قليلة الكثافة غير نشطة (خاملة) تتواجد بألوان مختلفة عند مرور التيار عليها	1 1	أقبل أي إجابتين	2-18	معرفة	71- 70
20	محلول 1 | محلول 2 يتكون راسب | يتكون راسب يذوب الراسب | لا يذوب الراسب الخارصين أو Zn+2 | الكالسيوم أو Ca+2	1 1 1		استقصاء	معرفة معرفة تطبيق	62 - 58
21	CO2	1		5-18	معرفة	73
22	غير نشط أقل كثافة من غازات الهواء الرئيسية	1 1		4-18	تطبيق	70
23	غازات ثنائي أكسيد الكبريت أكاسيد النيتروجين من المصانع وعوادم السيارات) حل المشكلة : 1- تركيب أجهزة تنقية الغازات على فوهات المداخن في المصانع 2- تجهيز السيارة بمحول حفاز.	2 1		7-18 8-18	استدلال تطبيق	73 75 -74

نهاية نموذج الإجابة