تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد المسار المتقدم منهج بريدج

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثاني عشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-31 09:56:36

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	حل أسئلة الامتحان النهائي الوزاري
2	قوانين وحدة سرعة التفاعل الكيميائي
3	ملزمة أوراق عمل الوحدة الأولى الطاقة والتغيرات الكيميائية
4	دليل المعلم وحدة الاتزان الكيميائي
5	مراجعة شاملة الوحدة الأولى Change Chemical and Energy متبوعة بمفاتيح الإجابات

Academic Year العام الدراسي	2024/2025
Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /Bridge الكيمياء / بريدج
Grade الصف	12
PLAN -C101-bridge	
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	الأسئلة الموضوعية /MCQ
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى المكتفة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

Question* السؤال*		Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	يحل المسائل التي تتضمن تغيرات في درجات الحرارة وتغيرات في الحالة مستخدما المعادلات(e.g. Q=mcΔT)	مثال 1و2 + التطبيقات	6و7و8و9
	2	يصف العلاقة بين الحرارة النوعية لمادة ما ومقاومة التغير في درجة الحرارة	نص الكتاب + مثال 3+التطبيقات	11و12و13
	3	يقارن ويقابل مخططات طاقة الوضع للتفاعلات الطاردة للحرارة والماصة للحرارة من حيث الشكل العام ، المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة وللمواد الناتجة، طاقة التنشيط للتفاعلات الإمامية والمعكوسة، المحتوى الحراري العام للتفاعل واشارته	نص الكتاب +الاشكال 8 و9	13و14 و15و 16
	4	يكتب معادلة كيميائية حرارية لتغيرات حالات المادة (التبخر والإنصهار، والتكثيف، والتجمد)	نص الكتاب + الشكل 10	18و19
	5	يجري عمليات حسابية موظفًا المحتوى الحراري للاحتراق	نص الكتاب + مثال 4+التطبيقات	20و21
	6	موظفًا، قانون هس، يحسب $H\Delta$ المحتوى الحراري للتفاعل	نص الكتاب + مثال 5+التطبيقات	22و23و24و25
	7	يحدّد حرارة التكوين القوانمية للعناصر ومثلثها القوانمية	نص الكتاب + الشكل 15+ الجدول 5	25و26
	8	يقدّرا التغير في إنتروبي النظام $S\Delta$، (بالاستناد الى مجموعة من القواعد)	نص الكتاب +التطبيقات	30و31و32و33
	9	يحسب تغير الطاقة الحرة ، G ، عندما يتم إعطاء $S\Delta$، $H\Delta$ ، ودرجة الحرارة (في Kelvin أو Celsius) معدّدًا ما إذا كان التفاعل تلقائيًا أم غير تلقائي	نص الكتاب + مثال 7+التطبيقات	34و35و36
	10	يحسب متوسط سرعة التفاعل باستخدام معدل استهلاك المواد المتفاعلة أو معدّل تشكّل النواتج	نص الكتاب + مثال 1+التطبيقات	القسم 1- حساب متوسط سرعة التفاعل
	11	يفسّر التفاعلات التفاعلات الطاردة للحرارة والتفاعلات الماصة للحرارة موظفًا نظرية التصادم	نص الكتاب +الاشكال 4و5و6	القسم 1- نظرية التصادم
	12	يصف العلاقة بين تراكيز المتفاعلات ومعدل سرعة التفاعل	نص الكتاب	القسم 3- كتابة قوانين سرعة التفاعل
	13	يوظّف طريقة السرعات الإبتدائية لتحديد رتبة التفاعل فيما يتعلق بكل متفاعل	نص الكتاب +التطبيقات	القسم 3- تحديد رتبة التفاعل
	14	يحسب السرعة اللحظية لتفاعل ما من خلال البيانات التجريبية	نص الكتاب + مثال 2+التطبيقات	القسم 3- حساب سرعة التفاعلات اللحظية
	15	يحدّد، باستخدام آلية تفاعل معيّنة: الخطوة المحددة لسرعة التفاعل (الخطوة الأبطأ) ، المادة الوسيط ، والمعقّد المنشّط ، التفاعل المعقد	نص الكتاب	القسم 4- آليات التفاعل
	16	يكتب تعبير ثابت الإتزان الكيميائي لنظام اتزان متجانس ونظام غير متجانس (Keq)	نص الكتاب + مثال 1و2 + التطبيقات	53و54و55و56و57
	17	يشرح أثر التغير في(التراكيز ، درجة الحرارة ، الحجم والضغط ، والعامل المحفز) على نظام الاتزان الكيميائي	نص الكتاب+ الأشكال 12و13و14و15	60و61و62و63 و64و65
	18	يحسب تراكيز المتفاعلات وأو النواتج بالاستناد الى قيمة ثابت الإتزان و تراكيز المتفاعلات وأو النواتج المعطاة عند الإتزان	نص الكتاب + مثال 4+التطبيقات	66, 67
	19	يحسب الإذابية (بالإعتماد على التراكيز) لمركب أيوني قليل الذوبان موظفًا ثابت حاصل الإذابة Ksp	نص الكتاب +جدول 3+ مثال 5و 6 + التطبيقات	68و69و70و71
	20	يحدّد امكانية تشكّل الراسب أم لا (عن طريق الحساب وتوظيف العلاقة بين Ksp و Qsp	نص الكتاب + مثال 7+التطبيقات	72و73
*		Questions might appear in a different order in the actual exam		
*		قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الإمتحان الفعلي		
**		As it appears in the textbook(UAE Edition Grade 12 Aavance Student Edition) , LMS, and (Main_IP)-acadmic year 2024-2025		
**		كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة) LMS والخطة الفصلية للعام 2024-2025 م		