هيكل اختبار نهاية الفصل

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثاني عشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-09 12:01:17
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	الهيكل الوزاري انسباير 2027
2	مراجعة نهائية شاملة
3	ورقة عمل تدريبات حساب جهد الخلية الكهروكيميائية
4	شرح مفاهيم الكهربائية والخلايا الفولتية
5	أوراق عمل وحدة الأكسدة والاختزال

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على App Store (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

End of Term 1 Exam Coverage	هيكل اختبار نهاية الفصل الدراسي الأول
Grade 12 Advanced - Chemistry	**الصف الثاني عشر - متقدم - الكيمياء**
Academic Year 2026-2027	العام الدراسي 2027-2026
Bridge	بريدج

الدرجة القصوى الممكنة Maximum overall grade	درجة السؤال Marks per question	عدد الأسئلة Number of questions
100	**(3,4)**	**30**

الآلة الحاسبة Calculator	طريقة التطبيق Mode of implementation	مدة الاختبار Exam duration
يُسمح باستخدام الآلة الحاسبة العلمية **The use of a scientific calculator is allowed**	**إلكتروني** **Electronic**	**120 دقيقة** **120 minutes**

⚠ قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الاختبار الفعلي
أرقام الصفحات مأخوذة من كتاب الطالب بريدج الصف 11-12 طبعة 2026-2027 م .

نوع الأسئلة Question type	Q	ناتج التعلم	بريدج (العربية)	الصفحة
أسئلة اختيار من متعدد Multiple Choice Questions	Q1	يميّز بين عمليتي الأكسدة والاختزال من حيث فقدان وكسب الإلكترونات والأكسجين والهيدروجين	نص الكتاب + الشكلين 2و1	5و4
	Q2	يعرّف عدد التأكسد	نص الكتاب	6
	Q3	يعرّف العامل المؤكسد والعامل المختزل في تفاعل الأكسدة-الاختزال	جدول 1+ نص الكتاب	7
	Q4	يحدّد العامل المؤكسد والعامل المختزل في تفاعل تفاعل الأكسدة-الاختزال	جدول 1+ نص الكتاب	7
	Q5	يحدّد العامل المؤكسد والعامل المختزل في تفاعل تفاعل الأكسدة-الاختزال	جدول 1+ نص الكتاب+ تجربة مصغرة	7

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية

نوع الأسئلة Question type	Q	ناتج التعلم	بريدج (العربية)	الصفحة
أسئلة اختيار من متعدد Multiple Choice Questions	Q6	يميّز بين الأكسدة والاختزال من حيث التغيّر في عدد التأكسد	مثال 1+ تطبيقات	9
	Q7	يحدّد عدد التأكسد للعناصر والأيونات والمركّبات وفقًا لمجموعة من القواعد	الجدول 2+ مثال 2+تطبيقات	11g10
	Q8	يحدّد عدد التأكسد للعناصر والأيونات والمركّبات وفقًا لمجموعة من القواعد	الجدول 2+ مثال 2+ تطبيقات	11g10
	Q9	يحدّد عدد التأكسد لعناصر ومركّبات ذات صيغ أكثر تعقيدًا	الجدول 2+ مثال 2+ تطبيقات	11g 10
	Q10	يميّز بين الأكسدة والاختزال من حيث التغيّر في عدد التأكسد	نص الكتاب + الجدول 3	12
	Q11	يميّز بين الأكسدة والاختزال من حيث التغيّر في عدد التأكسد	نص الكتاب + الجدول 3	12
	Q12	يصف خطوات موازنة تفاعلات الأكسدة والاختزال ،في وسط حمضي، بطريقة التفاعل النصفي	جدول 6 + نص الكتاب + استراتيجيات حل المسائل+ مراجعة القسم	20g 18
	Q13	يكتب نصف تفاعل الأكسدة، ونصف تفاعل الإختزال لتفاعل أكسدة-إختزال	نص الكتاب + الجدول5+ الشكل 5	18g17
	Q14	يزن تفاعل الأكسدة-الاختزال في وسط حمضي باستخدام طريقة التفاعل النصفي	نص الكتاب + مثال5+ تطبيقات	17،18،19 20g
	Q15	يزن تفاعل الأكسدة-الاختزال في وسط حمضي باستخدام طريقة التفاعل النصفي	نص الكتاب + مثال5+ تطبيقات	17،18،19 20g
	Q16	يصف خطوات موازنة تفاعلات الأكسدة والاختزال ،في وسط قاعدي، بطريقة التفاعل النصفي	نص الكتاب + مثال5+ تطبيقات+ ملخص ومراجعة القسم	17،18،19 20g
	Q17	يزن تفاعل الأكسدة-الاختزال في وسط قاعدي باستخدام طريقة التفاعل النصفي	نص الكتاب + مثال5+ تطبيقات+ مراجعة القسم	17،18،19 20g
	Q18	يصف الخليّة الكهروكيميائية محدّدًا أنواعها	نص الكتاب + الشكلين 1و2	33g32
	Q19	يحدّد مكونات الخلية الفولتية أو الجلفانية (الأنود، الكاثود، القنطرة الملحيّة، الأسلاك ، مقصورات الإلكتروليت) ؛مفسّرًا دور كلّ منها ، لحظة بدء التفاعل ومحدّدًا اتجاه تدفق الإلكترونات واتجاه التيّار	نص الكتاب + الشكلين 1و2	33g32
	Q20	يكتب معادلة نصف تفاعل الأكسدة ونصف تفاعل الإختزال التي تحدث عند الكاثود والأنود لخلية فولتية ما	نص الكتاب	37g34
	Q21	يعرّف جهد الإختزال وجهد الاختزال القياسي (E°)	نص الكتاب + الجدول 36	36
	Q22	يصف قطب الهيدروجين القياسي (SHE)، مبينًا أهمية قيمة جهده القياسي E° ومدوّنًا معادلات أنصاف التفاعل للتفاعلين المحتملين اللذين يمكن أن يحدثا عند قطب الهيدروجين	نص الكتاب + الشكل 6	37
	Q23	يوظّف الجهود القياسية لأنصاف الخلايا لحساب الجهد القياسي للخلية الكهروكيميائية، مع تحديد ما إذا كانت تفاعلات الأكسدة والاختزال تلقائية أو غير تلقائية	نص الكتاب + مثال1+ تطبيقات	38،39 40g

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية

نوع الأسئلة Question type	Q	ناتج التعلم	بريدج (العربية)	الصفحة
أسئلة اختيار من متعدد Multiple Choice Questions	Q24	يكتب ترميز الخلية والمعادلة الكيميائية الكاملة لتفاعل الأكسدة-الاختزال الذي يحدث في خلية فولتية	نص الكتاب + مثال1+ تطبيقات	38،39 40g
	Q25	يوظّف الجهود القياسية لأنصاف الخلايا لحساب الجهد القياسي للخلية الكهروكيميائية، مع تحديد ما إذا كانت تفاعلات الأكسدة والاختزال تلقائية أو غير تلقائية	نص الكتاب + تطبيقات+ استراتيجيات حل المسائل ومراجعة القسم	41g 40
	Q26	يقارن بين الخلية الإلكتروليتية والخلية الفولتية من حيث مكان حدوث عمليات الاختزال والأكسدة، والأنود والكاثود، واتجاه تدفق الإلكترون، واتجاه تدفق التيار وتلقائية التفاعل الحاصل	نص الكتاب + الشكل 19	52
	Q27	يصف كيف يمكن إجراء تفاعل عكسي لتفاعل أكسدة-اختزال تلقائي لخلية كهروكيميائية	نص الكتاب + الشكل 19	52
	Q28	يكتب تفاعلات أنصاف الخلايا مع تحديد نواتج التحليل الكهربائي للمركبّات الأيونية المنصهرة	نص الكتاب + الشكل 20	53
	Q29	يكتب تفاعلات أنصاف الخلايا مع تحديد نواتج التحليل الكهربائي لمحاليل المركبّات المائية (المحاليل الملحيّة)	نص الكتاب + الشكل 21	54
	Q30	يعرّف الطلاء الكهربائي واصفًا كيفية عمله، ومحدّدًا الأنود والكاثود والإلكتروليت اللازم لخلية الكتروليتية لطلاء جسم ما (سيارة أو ملعقة ، ... إلخ) بفلز معيّن	نص الكتاب + الشكل 23+ مراجعة القسم3	56

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية