

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION



الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

Exam Marking Guidelines 2025/2026

دليل تصحيح الاختبار 2026/2025

1		Term / الفصل
8		Class / الصف
General	العام	Stream / المسار
Science	العلوم	Subject / المادة
Bridge	بريدج	

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الاختبارية قبل أو أثناء أو بعد الاختبار من خلال البريد الإلكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.
- على إدارات المدارس ولجان الاختبارات ومراكز التقدير مراعاة ذلك و رصد أي مخالفات والعمل على اتخاذ الإجراءات اللازمة.

- It is prohibited to photocopy or circulate the exam paper before / during and after the exam through e-mail, social media or any other means; and whoever violates this will be subject to the followed legal proceedings.
- School Administrations, Exam Committees and Marking Centers shall take this into account, monitor violations and take necessary measures.

دليل تصحيح اختبار مادة العلوم للصف الثامن عام للفصل الدراسي الأول 2026/2025
Grade G8-GEN End of Term 1 Science Exam Marking Guidelines 2025/2026

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

Grading Guidelines / موجّهات التصحيح

- If the student follows a method described in the marking scheme, marks should be given as suggested.
- If the student makes a mistake in a given step and continues correctly in the same direction as required he/she only loses the marks for that step.
- All mathematically correct solutions are accepted even if they are not similar to the methodology presented in the marking scheme. In this case, it is up to the teacher to distribute marks accordingly considering the original distribution of marks for the concerned question.

- إذا استخدم الطالب طريقة حل مما هو معروض في هذا الدليل، تعطى الدرجات بناء على التوزيع الموضح.
- إذا أخطأ الطالب في إحدى خطوات الحل وأكمل الحل بشكل صحيح في نفس الاتجاه المطلوب يخسر فقط درجات هذه الخطوة.
- تقبل كل الحلول الصحيحة ولو لم تكن مدرجة في هذا الدليل. في هذه الحالة، يقوم المصحح بتوزيع الدرجات كما يراه مناسباً مراعيًا التوزيع العام الأصلي للسؤال المعني.

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

دليل تصحيح اختبار مادة العلوم للصف الثامن عام للفصل الدراسي الأول 2026/2025

Grade G8-GEN End of Term 1 Science Exam Marking Guidelines 2025/2026

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

الدرجة	8		Mark
السؤال	1		Question
رقم السؤال	الإجابة الصحيحة		الدرجة
ملاحظات			
A	1	الكوب 1: تنتقل الطاقة الحرارية من كوب الكاكاو الساخن إلى الهواء المحيط به الكوب 2: تنتقل الطاقة الحرارية من الهواء المحيط إلى عصير الليمون البارد	2
	2	الكوب الذي يحتوي على الكاكاو الساخن (80°C) له طاقة حرارية أعلى، لأن كمية الطاقة الحرارية تعتمد على درجة الحرارة وكمية المادة معًا.	2
	3	وبما أن الكاكاو عند درجة حرارة أعلى من عصير الليمون 80°C مقابل 5°C ، فهذا يعني أن جزيئاته تمتلك طاقة حركية أكبر، وبالتالي يحتوي على طاقة حرارية أعلى من عصير الليمون البارد.	2
		درجة الحرارة هي متوسط الطاقة الحركية لجزيئات المادة؛ فكلما ارتفعت درجة الحرارة زادت سرعة حركة الجزيئات وزادت طاقتها الحركية، والعكس صحيح.	2
B		فمتوسط الطاقة الحركية لجزيئات الكاكاو أعلى (أسرع) لأن درجة حرارتها أعلى، والعكس صحيح لعصير الليمون البارد.	
		بدون الوصلات التمديدية، يمكن أن ينحني الجسر أو ينفصل نتيجة للتمدد الحراري في الصيف والانكماش الحراري في الشتاء.	2
		يمكن أن يشرح الطلبة أكثر، ما دلّ على نفس المعنى فهو صحيح	

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

دليل تصحيح اختبار مادة العلوم للصف الثامن عام للفصل الدراسي الأول 2026/2025

Grade G8-GEN End of Term 1 Science Exam Marking Guidelines 2025/2026

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

الدرجة	8			Mark	
السؤال	2			Question	
رقم السؤال	الإجابة الصحيحة			الدرجة	ملاحظات
A.	L ، K (العنصران K و L)			2	يكتفي بذكر رمز العنصرين
B.	N ، M (العنصران N و M)			2	
C.	1. غاز نبييل: Z 2. شبه فلز: X			2	لا يوجد أي رمز صحيح اخر درجة لكل رمز
D.	1.	 خمس إلكترونات تكافؤ		1	يجب أن يوضح الرسم الرمز بالمنتصف وحوله خمس نقاط دالة على 5 إلكترونات
	2.	سيحقق الاستقرار الكيميائي عندما يحصل (يكتسب) على ثلاث إلكترونات تكافؤ أو يساهم بها مما يمنحه ترتيبًا إلكترونيًا خاصًا بغاز نبييل، ويصبح مستوى الطاقة الأخير فيه ثماني إلكترونات (ممتلئ)		1	تُراعى لغة الطلبة، ما دلّ على نفس المعنى فهو صحيح

دليل تصحيح اختبار مادة العلوم للصف الثامن عام للفصل الدراسي الأول 2026/2025
Grade G8-GEN End of Term 1 Science Exam Marking Guidelines 2025/2026

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

الدرجة	8		Mark
السؤال	3		Question
رقم السؤال	الإجابة الصحيحة	الدرجة	ملاحظات
A.	تكون الرابطة أقوى بين ذرات غاز النيتروجين لأنّ الجزيء من النيتروجين يحتوي على رابطة ثلاثية تتضمّن ثلاثة أزواج مساهمًا بها من إلكترونات التكافؤ. ويحتوي الهيدروجين على رابطة أحادية تتضمّن زوجًا واحدًا مساهمًا به من إلكترونات التكافؤ. كلما زاد عدد إلكترونات التكافؤ التي تشارك بها الذرات، زادت قوة الرابطة بين الذرات.	2	تُراعى لغة الطلبة، درجة للتفسير بالنسبة للنيتروجين ودرجة للتفسير بالنسبة للهيدروجين
B.	الهيليوم غاز خامل نبيل ، يحتوي على إلكترونين فقط، لكن لا يمكن أن يحتوي أقل مستوى طاقة على أكثر من إلكترونين، (مستوى الطاقة الأول ممتلئ). نتيجة لذلك، يكون الهيليوم مستقرًا بدون اكتساب إلكترونات أو فقدانها أو المساهمة بها.	2	تُراعى لغة الطلبة، ما دلّ على نفس المعنى فهو صحيح
C.	تبذل كل ذرة هيدروجين في جزيء غاز H ₂ قوة شد متماثلة على الإلكترونات، ويكون الجزيء غير قطبي. وفي المقابل، تبذل ذرة الأكسجين في جزيء الماء قوة شد على الإلكترونات أكبر من ذرتي الهيدروجين. لذلك، يُساهم بالإلكترونات بصورة غير متساوية ويكون الجزيء قطبيًا.	2	تُراعى لغة الطلبة، ما دلّ على نفس المعنى فهو صحيح
D.	تحتوي ذرات الأكسجين على ست إلكترونات تكافؤ. تكون مستقرة كيميائيًا عندما يكون لها ثماني إلكترونات تكافؤ، ويمثل ذلك الغاز النبيل. يمكن أن يكون الأكسجين رابطتين أحاديتين أو رابطة ثنائية واحدة. تحتوي ذرات الفلور على سبع إلكترونات تكافؤ وتكون مستقرة عندما يكون لها ثماني إلكترونات تكافؤ، وذلك يمثل الغاز النبيل. يمكن أن تكون كل ذرة فلور رابطة أحادية واحدة مع ذرة أخرى.	2	تُراعى لغة الطلبة، ما دلّ على نفس المعنى فهو صحيح

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

دليل تصحيح اختبار مادة العلوم للصف الثامن عام للفصل الدراسي الأول 2026/2025
Grade G8-GEN End of Term 1 Science Exam Marking Guidelines 2025/2026

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

الدرجة	10		Mark										
السؤال	4		Question										
رقم السؤال	الإجابة الصحيحة		ملاحظات										
.A	6	<table><tr><th colspan="2">عدد الذرات في المعادلة الكيميائية</th><th rowspan="2">نوع الذرة</th></tr><tr><th>النواتج</th><th>المتفاعلات</th></tr><tr><td>2</td><td>2</td><td>Na</td></tr><tr><td>2</td><td>2</td><td>Cl</td></tr></table>	عدد الذرات في المعادلة الكيميائية		نوع الذرة	النواتج	المتفاعلات	2	2	Na	2	2	Cl
		عدد الذرات في المعادلة الكيميائية		نوع الذرة									
		النواتج	المتفاعلات										
		2	2	Na									
		2	2	Cl									
الإجابة مع التفسير: المعادلة الكيميائية موزونة لأن عدد الذرات متساوٍ على جانبي المعادلة													
.B	2	إنّ التفاعل غير ممكن ، الأكسجين يمثل أحد المتفاعلات ولكنه غير موجود في النواتج. والكلور موجود في النواتج لكنه ليس ضمن المتفاعلات. وهذا حسب قانون حفظ الكتلة											
.C	2	التفاعل رقم 2 (الخط الأزرق) يستخدم حفاز ، لأن طاقة التنشيط اللازمة لبدأ التفاعل أقل وهذا ما يقوم به الانزيم المحفز.											

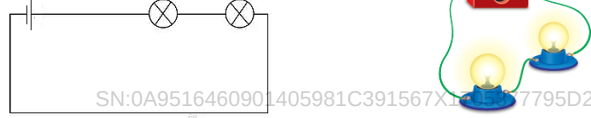
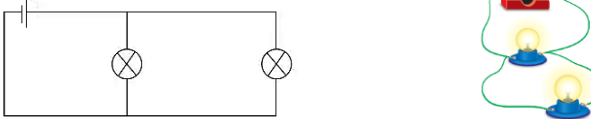
SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

دليل تصحيح اختبار مادة العلوم للصف الثامن عام للفصل الدراسي الأول 2026/2025
Grade G8-GEN End of Term 1 Science Exam Marking Guidelines 2025/2026

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

الدرجة	6	Mark
السؤال	5	Question
رقم السؤال	الإجابة الصحيحة	الدرجة
A.		2
B.		2
C.	• في التوصيل على التوالي: تنقل شدة إضاءة المصابيح لأن <u>الجهد</u> يتوزع بينهما. • في التوصيل على التوازي: تكون إضاءة كل مصباح أقوى (مساوية تقريبًا لإضاءة مصباح واحد موصول بالبطارية) لأن كل مصباح يحصل على <u>جهد كامل</u>. "تكون إضاءة المصابيح ضعيفة عند التوالي وأقوى عند التوازي".	2

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

SN:0A9516460901405981C391567X1705377795D202511201407GY

End of Answers

انتهت الإجابات