مفتاح إجابة تدريبات



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ اختبارات ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-19 21:22:24

المزيد من مادة علوم:	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
	إعداد: Academy Shaimaa

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس					
صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول	
1	مفتاح إجابة تدريبات
2	أسئلة مراجعة في التكنولوجيا والمواد
3	مراجعة هيكل الاختبار النهائي للعلوم (غير محلول)
4	مراجعة هيكل الاختبار النهائي للعلوم (محلول)
5	تجميع هيكل انسباير مع حل

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

مفتاح إجابة التدريبات

صفحات التدريبات 01–07

حدّد صفحة التدريب من العمود الأيمن، ثم اقرأ حرف الإجابة تحت رقم السؤال.

صفحة التدريب	الموضوع	رقم السؤال 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	مراحل تطور المواد	ج	ج	أ	د	أ	ب	ب	أ	د	ب
2	موارد التكنولوجيا السبعة	ج	ج	د	أ	أ	ج	ب	د	د	ب
3	توظيف الموارد التقنية	د	أ	ج	ب	د	ج	أ	ب	أ	ج
4	خواص المواد	أ	ج	د	ب	ج	ب	أ	ب	د	د
5	القوى والاستجابة الميكانيكية	ج	أ	ج	أ	ب	د	د	ب	أ	ب
6	أنواع المواد واستخداماتها	أ	ب	أ	ب	د	ج	د	د	ج	ج
7	التصميم الهندسي وتحديد المشكلة	ج	ب	أ	أ	د	ب	د	أ	ج	ج

طريقة حل أسئلة مختارة

ص 1 · س 3 · أ — **تطور المواد**

يبدأ التصنيع بخام الحديد. يُعالج الخام لإنتاج صفائح الفولاذ، ثم تُستخدم الصفائح في صنع الباب.

ص 2 · س 3 · د — **موارد التكنولوجيا**

المبلغ المخصص لشراء مواد المشروع يمثّل رأس المال. أما المواد فهي ما يدخل في صنع المنتج.

ص 5 · س 6 · د — **المرونة**

عاد الشريط إلى شكله الأصلي بعد إزالة الحمل، وهذا يبيّن قدرته على استعادة شكله بعد التشوه.

ص 7 · س 7 · د — **المعيار والقيد**

منع التسرّب معيار يُقاس به نجاح الحل. سقف التكلفة، وهو 20 درهمًا، قيد يجب الالتزام به.

almanahj.com/ae

مفتاح إجابة التدريبات

صفحات التدريبات 8–14

حدّد صفحة التدريب من العمود الأيمن، ثم اقرأ حرف الإجابة تحت رقم السؤال.

صفحة التدريب	الموضوع	رقم السؤال									
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
8	النماذج والاختبار ومخطط بيو	ج	ب	ب	د	ب	أ	د	أ	ج	د
9	الأنظمة المفتوحة والمغلقة	أ	ج	د	أ	ب	ب	د	ج	أ	ب
10	تطبيقات على الأنظمة التقنية	أ	ج	د	أ	د	ج	د	ب	ج	ب
11	بنية الذرة وسحابة الإلكترونات	أ	د	ج	أ	ج	د	ب	أ	ج	ب
12	العدد الذري والعدد الكتلي والنظائر	ج	أ	ب	ب	د	د	ج	أ	د	ب
13	الأيونات الموجبة والسالبة	أ	ب	د	ج	أ	أ	د	ب	ج	ب
14	نموذج الجسيمات وقوى التجاذب	د	ب	ج	د	أ	ج	ب	د	أ	ج

طريقة حل أسئلة مختارة

ص 8 · س 5 · ب — مخطط بيو

تُجمع درجات المقارنة مع النموذج المرجعي. درجتان موجبتان ودرجة سالبة وصفر تعطينا مجموعًا يساوي 1.

ص 9 · س 4 · أ — التغذية الراجعة

يقيس حساس الرطوبة نتيجة الري، ويستخدم النظام القراءة لتعديل مدة التشغيل. هكذا تُغلق حلقة التحكم.

ص 12 · س 4 · ب — حساب عدد النيوترونات

نطرح العدد الذري، وهو عدد البروتونات، من العدد الكتلي. الفرق بين 37 و17 يساوي 20 نيوترونًا.

ص 13 · س 3 · د — حساب شحنة الأيون

عدد البروتونات 12 وعدد الإلكترونات 10. الشحنتان الموجبتان الزائدتان تجعلان الشحنة الكلية موجب 2.

almanahj.com/ae

مفتاح إجابة التدريبات

صفحات التدريبات 15–21

حدّد صفحة التدريب من العمود الأيمن، ثم اقرأ حرف الإجابة تحت رقم السؤال.

صفحة التدريب	الموضوع	رقم السؤال 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
15	حالات المادة والحجم والتسخين	ج	د	أ	أ	ب	أ	ج	ج	ب	د
16	قياس الكتلة والوزن والحجم	ب	د	أ	ب	د	د	ب	أ	ج	ج
17	حساب الكثافة ومقارنة المواد	د	ب	ب	ج	أ	أ	ب	د	ج	أ
18	فصل المخاليط بالخواص الفيزيائية	د	ج	ج	د	ج	د	ب	ب	أ	أ
19	تحديد المادة من خواصها	ب	د	ب	ج	أ	أ	ج	أ	ج	د
20	قانون حفظ الكتلة	أ	د	ب	د	ج	ب	ج	ب	د	أ
21	التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي	ب	ج	ب	د	د	أ	ج	ب	أ	أ

طريقة حل أسئلة مختارة

ص 15 · س 7 · ج — **ضغط السوائل**

السائل المستخدم في المكابح قليل الانضغاط، ولذلك ينقل الضغط من الدواسة إلى أجزاء المكابح.

ص 16 · س 6 · د — **حجم جسم غير منتظم**

ارتفع مستوى الماء من 45 إلى 63 مل. الفرق 18 مل، وهو يساوي حجم الحجر البالغ 18 سم^3.

ص 17 · س 6 · أ — **حساب الكثافة**

حجم الحجر هو الماء المزاح، أي 12 سم^3. بقسمة كتلته، 36 جم، على حجمه نحصل على 3 جم/سم^3.

ص 20 · س 5 · ج — **حفظ الكتلة**

في النظام المغلق تساوي كتلة النواتج الكلية 45 جم. بطرح 30 جم للناتج الأول تبقى 15 جم للناتج الثاني.

almanahj.com/ae

مفتاح إجابة التدريبات

صفحات التدريبات 22–28

حدّد صفحة التدريب من العمود الأيمن، ثم اقرأ حرف الإجابة تحت رقم السؤال.

صفحة التدريب	الموضوع	رقم السؤال 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
22	أدلة التفاعل الكيميائي	أ	ج	أ	د	ج	ج	ب	د	د	ب
23	الطاقة الحرارية وتغيّر الحالة	أ	ب	ج	د	أ	أ	ج	ب	د	ج
24	المحاليل والمذيب والمذاب	ج	ج	ب	أ	د	أ	د	ب	ب	د
25	تمييز المحاليل في مواقف يومية	ب	ج	ب	أ	أ	ج	ب	أ	د	د
26	العوامل المؤثرة في سرعة الذوبان	د	أ	ج	د	ب	ب	د	أ	ج	ج
27	الذائبية والتشبّع وتأثير الحرارة والضغط	ج	د	أ	ج	ب	ج	أ	أ	د	ب
28	قراءة منحنيَي الذائبية	ج	د	ب	د	ب	د	أ	ج	أ	ب

طريقة حل أسئلة مختارة

ص 22 · س 2 · ج — تفسير الفقاعات

عند غلي الماء قد تكون الفقاعات بخار ماء. هذه الملاحظة وحدها لا تثبت تكوّن مادة جديدة.

ص 26 · س 10 · ج — السرعة والذائبية

طحن المذاب يزيد مساحة سطحه المعرضة للماء فيقل زمن الذوبان. حدّ الذائبية يبقى ثابتًا عند ثبات الظروف.

ص 27 · س 8 · أ — الضغط وذائبية الغازات

عند فتح العبوة ينخفض الضغط فوق السائل فتقل ذائبية الغاز. يظهر بعض الغاز الخارج على هيئة فقاعات.

ص 28 · س 7 · أ — قراءة منحنى الذائبية

تذوب 50 جم من س عند 80°م، و30 جم عند 40°م لكل 100 جم ماء. الفرق 20 جم يتبلور بعد التبريد.

مفتاح إجابة التدريبات

صفحات التدريبات 29–34

حدّد صفحة التدريب من العمود الأيمن، ثم اقرأ حرف الإجابة تحت رقم السؤال.

صفحة التدريب	الموضوع	رقم السؤال 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
29	التركيز والتخفيف	ب	أ	أ	د	أ	د	ج	ب	ج	ب
30	حساب التركيز بالجرام لكل لتر	د	أ	ج	ج	أ	د	ب	د	ب	ج
31	التركيز بالنسبة المئوية الحجمية	ب	أ	ج	د	ج	ب	أ	د	ج	أ
32	الأحماض والقواعد وخواصها	أ	ب	ج	ج	ب	أ	د	د	ب	د
33	الكواشف وقياس الرقم الهيدروجيني	د	ب	ج	ب	أ	د	ج	أ	ب	أ
34	تصنيف المحاليل بمقياس الرقم الهيدروجيني	ج	أ	ج	ب	ب	د	ج	د	أ	د

طريقة حل أسئلة مختارة

ص 29 · س 6 · د — التخفيف

عند مضاعفة حجم المحلول مع ثبات كمية المذاب، يصبح التركيز نصف قيمته الأولى.

ص 30 · س 4 · ج — حساب التركيز بالجرام لكل لتر

نحوّل 250 مل إلى 0.25 لتر. بقسمة 5 جم على 0.25 لتر يكون التركيز 20 جم/لتر.

ص 31 · س 6 · ب — حساب حجم المحلول

المذاب يمثّل 8% من حجم المحلول النهائي. بقسمة 24 مل على 0.08 نحصل على 300 مل.

ص 34 · س 4 · ب — المحلول المتعادل

في المحلول المتعادل يتساوى تركيز أيونات الهيدرونيوم والهيدروكسيد، ويكون رقمه الهيدروجيني 7 عند 25°م.

مفتاح إجابة التدريبات

صفحات التدريبات 35–40

حدّد صفحة التدريب من العمود الأيمن، ثم اقرأ حرف الإجابة تحت رقم السؤال.

صفحة التدريب	الموضوع	رقم السؤال 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
35	تطبيقات على مقياس الرقم الهيدروجيني	د	أ	ب	د	أ	ج	ب	ج	أ	ج
36	مراجعة تطبيقية: تصميم صندوق تبريد	ب	ج	ب	ج	ب	د	أ	د	أ	د
37	مراجعة تطبيقية: الذرات والجسيمات	أ	د	ج	ب	أ	ب	ج	د	ب	أ
38	مراجعة تطبيقية: خواص المواد وتحولاتها	ب	د	ج	أ	ج	ب	د	د	أ	ج
39	مراجعة تطبيقية: المحاليل والقياسات	ج	ج	أ	أ	ب	ج	أ	د	ب	د
40	مراجعة شاملة على الهيكل	ج	ج	ب	أ	د	ب	ب	د	د	أ

طريقة حل أسئلة مختارة

ص 35 · س 2 · أ — تغيّر الرقم الهيدروجيني

انخفاض الرقم الهيدروجيني وحدة واحدة يرفع تركيز الهيدرونيوم 10 مرات. انخفاضه وحدتين يرفعه 100 مرة.

ص 36 · س 6 · د — مقارنة النماذج

مجموع س يساوي صفرًا لأن الموجب والسالب يتعادلان. مجموع ص يساوي 2 لأن له تقييمين موجبين، فيتقدم بدرجتين.

ص 39 · س 6 · ج — التناسب في الذائبية

تحتاج 15 جم إلى 100 جم ماء عند التشبع. لمضاعفة المذاب إلى 30 جم نضاعف الماء إلى 200 جم.

ص 40 · س 8 · د — حساب التركيز بعد التخفيف

تبقى كتلة المذاب 5 جم، ويصبح الحجم النهائي 0.5 لتر. بقسمة الكتلة على الحجم يكون التركيز 10 جم/لتر.