هيكل الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني منهج انسباير

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثاني عشر المتقدم ⇦ فيزياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-02-15 09:24:01

المزيد من مادة فيزياء:	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 فيزياء في الفصل الثاني	
هيكل الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني منهج بريدج	1
حل الاختبار المقترح للدرس الأول منتصف الفصل منهج انسباير	2
مراجعة الدرس الثاني thermodynamics and state of Changes تغيرات الحالة والديناميكا الحرارية	3
بنك أسئلة شامل الوحدتين 12-11 منهج انسباير	4
حل أوراق عمل وحدة الجهد الكهربائي منهج بريدج مع أسئلة امتحانات سابقة	5

Academic Year	2025-2026
العام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Physics
المادة	الفيزياء
الصف	12
Stream	Advanced
المسار	المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	15
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	60
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	4
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	40
	الأسئلة المقالية /FRQ
	4
مدة الامتحان - Exam Duration	60 minutes
طريقة التطبيق- Mode of Implementation	Paper-Based
الآلة الحاسبة	مسموحة

	Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria** ناتج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (ARABIC Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	Define thermal energy as the sum of kinetic and potential energies Define temperature as the measure of average kinetic energy of the particles in an object number of particles that make up that object	Student Textbook Figure 1, Figure 3	141 142 143
	2	Identify that temperatures do have a lower limit of -273.1 ℃ (zero on kelvin scale) Differentiate between the three temperature scales: Celsius, Fahrenheit, and Kelvin scales Convert temperatures from Celsius scale to Fahrenheit or Kelvin scales and vice versa	Student Textbook Figure 7	144 145
	3	Define thermal equilibrium between objects and relate it to their temperature Identify situations where two objects are in thermal equilibrium Explain how thermometers use thermal equilibrium to measure temperature	Figure4 Student Textbook	143 143
		Define and describe thermal energy transfer by (conduction, convection, and radiation)	Figure 8	145
	5	Define the term specific heat (C) and specify its unit (J/(kg.K)) Apply the equation Q = mCΔT to solve relevant problems	EXAMPLE Problem 1	148
	6	Identify the three most common states of matter	Figure 12	151
	7	Define the melting and boiling points of a substance Relate the changes of state to the heats of fusion and vaporization, while the temperature remains Define the heat of fusion and heat of vaporization of a substance Explain the experimental heating curve for water when thermal energy is added at a constant rate	Student Textbook	153
	8	or vaporize a liquid	Student Textbook	153
	9	Apply the first law of thermodynamics in solving problems (ΔU=Q-W) Apply the first law of thermodynamics to a heat engine	Student Textbook Figure 16	155 156
	10	Define efficiency of an engine as the ratio of useful work to the amount of heat energy (e = W/QH × Calculate the efficiency of an internal combustion engine	Student Textbook	157
	11	State and explain The First Law of Thermodynamics	Student Textbook	155
	12	Calculate the change in entropy for a given system	PHYSICS Challenge	159
	13	which it is applied (P = F/A). Recall that pressure is a scalar quantity measured in pascal (Pa) or N/m2.	PRACTICE Problems 2	167 169
	14	State Boyle's laws as PV = constant or P1V1 = P2V2, at constant temperature. State Charles's law as V/T = constant or (V1/T1) = (V2/T2), at constant pressure State and apply the combined gas law as (PV/T) = constant or (P1V1/T1) = (P2V2/T2)	Student Textbook	169 170
FRQ - الأسئلة المقالية	15	Describe the property of thermal expansion of matter, specifying some of its applications.	Student Textbook	172
	16	Apply the equation Q = mCΔT to solve relevant problems Explain how thermometers use thermal equilibrium to measure temperature Define temperature as the measure of average kinetic energy of the particles in an object	EXAMPLE Problem 2 PRACTICE Problems 4,6 ,7 Student Textbook	149 142
	17	Explain the experimental heating curve for water when thermal energy is added at a constant rate	PRACTICE Problems 21	154
	18	which it is applied (P = F/A).	EXAMPLE Problem 1	168
	19	Solve problems on gases by applying the different gas laws. State and apply the ideal gas law (PV = nRT)	EXAMPLE Problem 2	171

*	Questions might appear in a different order in the actual exam, or on the exam paper
*	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، أو على ورقة الامتحان
**	As it appears in the textbook, LMS, and (Main_IP).
**	كما وردت في كتاب الطالب وLMS والخطة الفصلية .