

**TEST SPECIFICATIONS FOR THE 1ST SEMESTER FINAL TEST - SCHOOL YEAR: 2023 - 2024**  
**MA TRẬN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I NĂM HỌC 2023 - 2024**  
**SUBJECT: SCIENCE 11**  
**MÔN: KHOA HỌC 11**

**GENERAL INFORMATION/ THÔNG TIN CHUNG**

Textbook/ Sách giáo khoa:	Cambridge Lower Secondary Science 9 (2nd edition)
Time allotment/ Thời gian:	45 minutes
Units & Pages/ Đơn vị bài học & Số trang:	Unit 2. Properties of materials (p.52-83) Unit 3. Forces and energy (p.84-141)
Number of parts/ Tổng số phần câu hỏi:	4
Total score/ Tổng số điểm:	10
Note/ Ghi chú:	Students are <b>ALLOWED</b> to use the calculator. It is important that each student must have his/her own pen, pencil, eraser, and compasses.

The weight of questions based on the levels of difficulty **MUST** be as followed:  
 50% knowledge - 50% comprehension ( $\pm 5\%$  for each level of difficulty)  
 Tỷ lệ % câu hỏi theo mức độ nhận thức: 50% nhận biết - 50% thông hiểu (cho phép  $\pm 5\%$  với mỗi tỉ lệ)

		NUMBER OF QUESTIONS IN THE TEST		9	7			16	TOTAL	10
		WEIGHT		56.3%	43.8%					
PART PHÂN	TASK TYPE(S) DẠNG CÂU HỎI	KNOWLEDGE/ SKILLS KIẾN THỨC/ KĨ NĂNG	UNIT ĐƠN VỊ BÀI HỌC	LEVELS OF DIFFICULTY CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC		NUMBER OF QUESTIONS TỔNG SỐ CÂU HỎI	SCORE(S) PER QUESTION ITEM SỐ ĐIỂM TỪNG CÂU HỎI	SCORE(S) TỔNG ĐIỂM	WEIGHT TỈ LỆ %	
				KNOWLEDGE NHẬN BIẾT	COMPREHENSION THÔNG HIỂU					
I	Multiple-choice questions	Remembering and understand scientific-specific vocabulary and knowledge learned in the corresponding units	2, 3	3	3	6	0.5	3	30%	
II	True or False (4 two-part questions)	Calculate numbers of subatomic particles of an element and identify if it is in group 1, 7, or 8	2.1, 2.2, 2.3	0	2	2	1	2	20%	
		Determine and explain the chemical bond and physical state of a substance based on its properties, including melting and boiling points, and electrical conductivity.	2.4	2	0	2	1	2	20%	
III	Numericals/ Word problems (The maximum number of digits for each answer is 4)	Calculate density, mass, or volume using the equation for density	3.1	2	0	2	0.5	1	10%	
		Calculate missing energy values using the law of energy conservation	3.3	2	0	2	0.5	1	10%	
IV	Diagram drawing	Draw dot and cross diagrams to illustrate atomic and ionic structures of single elements or compounds based on given atomic numbers, mass numbers, and compound formulae.	2.1, 2.2, 2.3	0	2	2	0.5	1	10%	