

TEST SPECIFICATIONS FOR THE 2ND SEMESTER FINAL TEST - SCHOOL YEAR: 2023 - 2024
MA TRẬN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II 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 1. Photosynthesis and the carbon cycle (p.8-47)

Unit 2. Properties of materials (p.48-83)

Number of parts/ Tổng số phần câu hỏi: 5

Total score/ Tổng số điểm: 10

Note/ Ghi chú: Students are **ALLOWED** to use the calculator. It is important that each student must have his/her own pen, pencil, eraser, and compass.

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)

Tỉ 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 TỔNG SỐ CÂU HỎI TRONG BÀI		12	10			22	TOTAL	10
		WEIGHT TỈ LỆ %		54.5%	45.5%					
PART PHẦN	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 %	
				EASY DỄ	MEDIUM TRUNG BÌNH					
				KNOWLEDGE NHẬN BIẾT	COMPREHENSION THÔNG HIỂU					
1	Labelling	Identify stages in the carbon cycle, including respiration, photosynthesis, feeding, decomposition and combustion	1.3	4	0	4	0.5	2	20%	
2	Multiple-choice questions	Remember, understand and apply knowledge learned in corresponding units	1, 2	3	5	8	0.25	2	20%	
3	Numericals (Word problems)	Calculate numbers of subatomic particles of an element and identify if it is in group 1, 7, or 8	2.1, 2.2	2	2	4	0.5	2	20%	
4	Short-answer questions	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	2	4	0.5	2	20%	
5	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, 2.3	1	1	2	1	2	20%	