

**MA TRẬN VÀ ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KỲ I – MÔN VẬT LÝ 12
NĂM HỌC 2025-2026**

BÀI VÀ YÊU CẦU CẦN ĐẠT	CẤP ĐỘ TƯ DUY									TỔNG
	PHẦN I			PHẦN II			PHẦN III			
	B	H	VD	B	H	VD	B	H	VD	
Bài 1. Cấu trúc của chất. Sự chuyển thể. - Nêu được sơ lược cấu trúc của chất rắn, chất lỏng, chất khí. - Giải thích được sơ lược một số hiện tượng vật lí liên quan đến sự chuyển thể: sự nóng chảy, sự hoá hơi.	1									1
Bài 2. Nội năng. Định luật I của nhiệt động lực học. - Nêu được: mối liên hệ nội năng của vật với năng lượng của các phân tử tạo nên vật, định luật 1 của nhiệt động lực học. - Vận dụng được định luật 1 của nhiệt động lực học trong một số trường hợp đơn giản.	1			2	1	1		1		6
Bài 3. Nhiệt độ. Thang nhiệt độ – nhiệt kế - Nêu được chiều truyền năng lượng nhiệt giữa hai vật tiếp xúc nhau, đặc điểm tại nhiệt độ không tuyệt đối. - Chuyển đổi được nhiệt độ đo theo thang Celsius sang nhiệt độ đo theo thang Kelvin và ngược lại.	1							1		2
Bài 4-6. Nhiệt dung riêng. Nhiệt nóng chảy riêng. Nhiệt hoá hơi riêng. - Nêu được định nghĩa nhiệt dung riêng, nhiệt nóng chảy riêng, nhiệt hoá hơi riêng. - Đo được nhiệt dung riêng, nhiệt nóng chảy riêng, nhiệt hoá hơi riêng.	1			2	1	1				5
Bài 8. Mô hình động học phân tử chất khí. - Nêu được các phân tử trong chất khí chuyển động hỗn loạn. - Nêu được các giả thuyết của thuyết động học phân tử chất khí.	1	1								2
Bài 9. Định luật Boyle. - Mô tả được mối quan hệ giữa áp suất và thể tích khi nhiệt độ không đổi. - Phát biểu được định luật Boyle. - Vận dụng được định luật Boyle.		1	1	2	1	1				6

Bài 10. Định luật Charles. - Mô tả được mối quan hệ giữa thể tích và nhiệt độ tuyệt đối khi áp suất không đổi. - Phát biểu được định luật Charles. - Vận dụng được định luật Charles.	1	1	1						1	4
Bài 11. Phương trình trạng thái của khí lí tưởng. - Viết được PTTT của khí lí tưởng và PT Clapeyron. - Suy ra được liên hệ giữa áp suất và nhiệt độ tuyệt đối trong quá trình đẳng tích. - Vận dụng được phương trình trạng thái của khí lí tưởng, phương trình Clapeyron.	1	1	1	2	1	1			1	8
Bài 12. Áp suất khí theo mô hình động học phân tử. Quan hệ giữa động năng phân tử và nhiệt độ. - Nêu được chuyển động của các phân tử ảnh hưởng như thế nào đến áp suất tác dụng lên thành bình. Nêu được biểu thức hằng số Boltzmann, $k = \frac{R}{N_A}$	1							1		2
Tổng	8	4	3	8	4	4	0	3	2	36

Lưu ý:

Phần I: Câu hỏi trắc nghiệm có 4 phương án lựa chọn gồm 15 câu, 4,5 điểm. Mỗi câu trả lời đúng được 0,3 điểm

Phần II: Câu hỏi trắc nghiệm đúng sai, gồm 4 câu hỏi. Điểm tối đa của 1 câu hỏi (gồm 4 ý) là 1 điểm

- Chỉ lựa chọn đúng 1 ý trong 1 câu hỏi được 0,2 điểm.
- Chỉ lựa chọn đúng 2 ý trong 1 câu hỏi được 0,4 điểm
- Chỉ lựa chọn đúng 3 ý trong 1 câu hỏi được 0,6 điểm
- Lựa chọn đúng 4 ý trong 1 câu hỏi được 1 điểm

Phần III: Câu hỏi trắc nghiệm trả lời ngắn gồm 5 câu, 1,5 điểm. Mỗi câu trả lời đúng được 0,3 điểm