

vvvvvvvvvvvMA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ I - LỚP 11-MÔN HÓA HỌC
NĂM HỌC: 2026 – 2027

T T	Chươn g/ chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức			Mức độ đánh giá													Tổng điểm	Tỉ lệ %
					TNKQ nhiều lựa chọn (I)			TNKQ đúng – sai (II)			TNKQ trả lời ngắn (III)			Tự luận					
			Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD	Biết	Hiểu	VD		
1	Cân bằng hoá học	Khái niệm về cân bằng hoá học	2	1		1	3			1					0,75	1,25			20
		Cân bằng trong dung dịch nước	1	2	1						1			1	0,25	0,5	0,5		12,5
2	Nitrogen và sulfur	Đơn chất nitơ (nitrogen)	1	1											0,25	0, 75			10
		Ammonia và một số hợp chất ammonium	1	1						1			1		0,25	1			12.5
		Một số hợp chất với oxygen của nitrogen	1			4						1	1		1,75		0,25		20
		Lưu huỳnh và sulfur dioxide	1			3		1							1		0,25		12,5
		Sulfuric acid và muối sulfate	2	1						1	1				0,75	0,5			12,5
Tổng số câu (Lệnh hỏi)			9	6	1	8	3	1	1	3	2	1	2		18	12	4		
Tổng số điểm			2,25	1,5	0,25	2	0,75	0,25	0,25	0,75	0,5	0,5	1		5	4	1		
Tỉ lệ % điểm			4			3			1,5			1,5			50	40	10,0		100

BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1-KHỐI 11

[illegible]

			- Xác định pH của dung dịch acid mạnh, base mạnh,...			1						1			
2	Nitrogen và sulfur	1. Đơn chất nitơ (nitrogen)	Nhận biết. - Cấu hình electron và vị trí của nitrogen trong BTH - Cấu tạo của phân tử nitrogen	1											
			Thông hiểu – Giải thích được tính trơ của đơn chất nitơ ở nhiệt độ thường thông qua liên kết và giá trị năng lượng liên kết. –Viết được phản ứng của nitroge với oxygen, hydrogen, tính oxi hóa , khử của ntrogen trong phản ứng.		1									1	
		2. Ammonia và một số hợp chất ammonium	Nhận biết – Ứng dụng của muối aminium. –Cấu tạo phân tử aminium Thông hiểu – Dựa vào đặc điểm cấu tạo của phân tử ammonia, giải thích được tính chất vật lí (tính tan), tính chất hoá học (tính base, tính khử). Viết được phương trình hoá học minh hoạ. – Trình bày được tính chất cơ bản của muối ammonium (dễ tan và phân li, chuyển hoá thành ammonia trong kiềm, dễ bị nhiệt phân). Viết được phương trình hoá học minh hoạ. – Nhận biết được ion ammonium trong dung dịch. – Trình bày được ứng dụng của ammonia (chất làm lạnh; sản xuất phân bón như: đạm, ammophos; sản xuất nitric acid; làm dung môi.);	1	1		2		1					1	
		3. Một số hợp chất với oxygen của nitrogen	Nhận biết Nêu khái niệm về hiện tượng mưa acid, hiện tượng phú dưỡng. Thông hiểu – Phân tích được nguồn gốc của các oxide của nitrogen trong không khí và nguyên nhân gây hiện tượng mưa acid; hiện tượng phú dưỡng. – Một số giải pháp pháp hạn chế	1	1		1						1		

[illegible]

[illegible]