

TRƯỜNG THPT CẦN ĐƯỚC

TỔ HÓA SINH

CẤU TRÚC, MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 1

NĂM HỌC: 2024-2025

MÔN HÓA HỌC KHỐI 10

- **Thời điểm kiểm tra:** Kiểm tra cuối học kì 1
- **Thời gian làm bài:** 45 phút.
- **Hình thức kiểm tra:** Kết hợp giữa trắc nghiệm và tự luận (tỉ lệ 75% trắc nghiệm, 25% tự luận).
- **Mức độ đề:** 40% Nhận biết; 35% Thông hiểu; 15% Vận dụng; 10% Vận dụng cao.
- **Phần trắc nghiệm:** 7,5 điểm, (gồm 30 câu hỏi: nhận biết: 16 câu, thông hiểu: 14 câu), mỗi câu 0,25 điểm;
- **Phần tự luận:** 2,5 điểm (02 câu vận dụng: 1,5 điểm; 01 câu vận dụng cao: 1,0 điểm)

TT	Nội dung	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức				Tổng		Tổng %Điểm
			Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	Câu số		
			TN	TN	TL	TL	TN	TL	
1	Cấu tạo nguyên tử	Thành phần của nguyên tử	1	2		1	3	12	37,5%
2		Nguyên tố hóa học	2	2			4		
3		Cấu trúc lớp vỏ electron của nguyên tử	3	1			4		
4	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	Cấu tạo bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	2	2			4	10	25,0%
5		Xu hướng biến đổi một số tính chất của đơn chất, biến đổi thành phần và tính chất của hợp chất trong một chu kì và trong một nhóm.	1	2			3		
6		Định luật tuần hoàn và ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học	2	1			3		

7	Liên kết hóa học	Quy tắc Octet	1	0	2		1	2	11	37,5%
8		Liên kết ion	2	1			3			
9		Liên kết cộng hóa trị	2	3			5			
Tổng số câu			16	14			30	3	33	100%
Tổng số điểm			4,0 điểm	3,5 điểm	1,5 điểm	1,0 điểm				10,00 điểm

CẤU TRÚC, MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 1

NĂM HỌC: 2024-2025

MÔN HÓA HỌC KHỐI 11

- **Thời điểm kiểm tra:** Kiểm tra cuối học kì 1
- **Thời gian làm bài:** 45 phút.
- **Hình thức kiểm tra:** Kết hợp giữa trắc nghiệm và tự luận (tỉ lệ 75% trắc nghiệm, 25% tự luận).
- **Mức độ đề:** 40% Nhận biết; 35% Thông hiểu; 15% Vận dụng; 10% Vận dụng cao.
- **Phần trắc nghiệm:** 7,5 điểm, (gồm 30 câu hỏi: nhận biết: 16 câu, thông hiểu: 14 câu), mỗi câu 0,25 điểm;
- **Phần tự luận:** 2,5 điểm (02 câu vận dụng: 1,5 điểm; 01 câu vận dụng cao: 1,0 điểm)

TT	Nội dung	Đơn vị kiến thức	MỨC ĐỘ								Tổng số câu		Tổng %điểm	
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao					
			Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	Số câu TN	Số câu TL	TN	TL		
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	
1	CÂN BẰNG HOÁ HỌC	1. Khái niệm về cân bằng hoá học	1		1							2		5,0%
		2. Cân bằng trong dung dịch nước	2		1							3		7,5%
2	NITROGEN VÀ SULFUR	1. Đơn chất nitrogen	1		1							2		5,0%
		2. Ammonia và một số hợp chất ammonium	2		1							3		7,5%
		3. Một số hợp chất với oxygen của nitrogen	1		2							3		7,5%
		4. Sulfur và sulfur dioxide	1		1						2		5,0%	
		5. Sulfuric acid và muối sulfate	1		3			1			4	1	15,0%	

3	ĐẠI CƯƠNG HÓA HỌC HỮU CƠ	1. Hợp chất hữu cơ và hóa học hữu cơ	2							2		5,0%
		2. Phương pháp tách và tinh chế hợp chất hữu cơ	1							1		2,5%
		3. Công thức phân tử hợp chất hữu cơ	1		1				1	2	1	15,0%
		4. Cấu tạo hóa học hợp chất hữu cơ	1							1		2,5%
4	HYDROCARBON	Alkane	2		3			1		5	1	25,0%
5	Tổng số câu		16		14			2		30	3	100%
6	Điểm số											
7	Tỉ lệ %		40%		35%			15%		10%	75%	25%
8	Tổng hợp chung		4,0 điểm		3,5 điểm			1,5 điểm		1,0 điểm	10 điểm	100%

7	Chương 3: Hợp chất chứa nitrogen	Amino acid –peptide	2	2	1	1	1	0	1	0	0	0	4 10%
8		Protein - enzyme	1	1	1	1	0	0	0	0	0	0	2 5%
9	Chương 4: polymer	Đại cương polymer	1	1	0	0	0	0	0	0	0	0	1 2,5%
10		Chất dẻo-vật liệu composite	1	1	1	1	0	0	0	1	0	1	2 7,5%
11		Tơ –cao su – keo dán	2	2	2	2	0	0	0	0	0	0	4 10%
12	Chương 5: pin điện và điện phân	Thế điện cực chuẩn-nguồn điện hóa học	1	1	2	2	1	0	1	0	0	0	4 10%
13		Tổng hợp kiến thức	0	0	0	0	2	2	0	2	2	0	4 10%
Tổng			16	16	14	14	6	2	4	4	2	2	40
			4,0 điểm	3,5 điểm	1,5 điểm			1,0 điểm			10 điểm		
Có 34 câu lí thuyết và 6 câu bài toán.												100%	

DUYỆT CỦA BGH

TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN

TRỊNH CÔNG SỰ

NGUYỄN NGỌC THƠ