

Trường THPT Nguyễn Huệ

Tổ Hóa - Sinh

KHUNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ 1 MÔN HÓA HỌC, LỚP 10

- **Thời điểm kiểm tra:** Kiểm tra học kì 1 khi kết thúc nội dung: Liên kết hóa học
- **Thời gian làm bài:** 45 phút.
- **Hình thức kiểm tra:** Kết hợp giữa trắc nghiệm và tự luận (tỉ lệ 40% trắc nghiệm, 60% tự luận).
- **Cấu trúc:**
 - Mức độ đề: 40 % Nhận biết; 30 % Thông hiểu; 20% Vận dụng; 10% Vận dụng cao.
 - Phần trắc nghiệm: 4,0 điểm, (gồm 16 câu hỏi: nhận biết: 9 câu, thông hiểu: 4 câu, vận dụng 2 câu, vận dụng cao 1 câu), mỗi câu 0,25 điểm;
 - Phần tự luận: 6,0 điểm (Biết 1,75 điểm, hiểu 2 điểm, vận dụng: 1,5 điểm; Vận dụng cao: 0,75 điểm).
 - Nội dung nửa đầu học kì 1: 25% (2,5 điểm)
 - Nội dung nửa học kì sau: 75% (7,5 điểm)

Số TT	Chương/chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu		Tổng số điểm
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao		TL	TN	
			TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN			
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)
1	Nhập môn hoá học	<i>Nhập môn hoá học</i>		1								1	0,25

Số TT	Chương/chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu		Tổng số điểm	
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao					
			TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN		
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	
	(2 tiết)													
2	Cấu tạo nguyên tử (11 tiết)	1. Các thành phần của nguyên tử		1								1	0,25	
		2. Nguyên tố hoá học		1				1				2	0,5	
		3. Cấu trúc lớp vỏ electron nguyên tử	1	1	1	1					2	2	1,5	
3	Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học (9 tiết)	1. Cấu tạo của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học		1	1			1			1	2	1	
		2. Xu hướng biến đổi một số tính chất của nguyên tử các nguyên tố trong một chu kì và trong một nhóm		1	1	1				1		1	2	1,75
		3. Xu hướng biến đổi thành phần và một số tính chất của hợp chất trong một chu kì		1									1	0,25

Số TT	Chương/chủ đề	Nội dung/đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức								Tổng số câu		Tổng số điểm	
			Nhận biết		Thông hiểu		Vận dụng		Vận dụng cao					
			TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN	TL	TN		
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	
		4. Định luật tuần hoàn và ý nghĩa của bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học			1	1						1	1	0,5
4	Liên kết hoá học (12 tiết)	1. Quy tắc octet	1	1								1	1	0,75
		2. Liên kết ion	1	1				1				2	1	1,5
		3. Liên kết cộng hoá trị	1	1		1	1					2	2	1,75
Tổng số câu			2	9	4	4	2	2	1	1				
điểm			1,75	2,25	2	1	1,5	0,5	0,75	0,25				
Tổng hợp chung			40		30		20		10		100		10	