

TRƯỜNG THPT HUỲNH NGỌC HUỆ
TỔ: HÓA HỌC

KIỂM TRA GIỮA KÌ 1 NĂM HỌC 2022 – 2023
MÔN HÓA HỌC, LỚP 10

I. MỤC ĐÍCH

Đánh giá kết quả học tập của HS theo yêu cầu cần đạt (làm chủ kiến thức, kỹ năng) của HS so với mục tiêu dạy học.

II. HÌNH THỨC

50% trắc nghiệm (TNKQ) + 50% tự luận (TL)

III. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA

YÊU CẦU CẦN ĐẠT	Mức 1		Mức 2		Mức 3		NL hóa học
	TNKQ	TL	TNKQ	TL	TNKQ	TL	
NỘI DUNG 1: NHẬP MÔN HÓA HỌC							
1. Nêu được đối tượng nghiên cứu của hoá học.	1 câu 1/3 đ 3,33%						NTHH
2. Trình bày được phương pháp học tập và nghiên cứu hoá học.	1 câu 1/3 đ 3,33%						NTHH
3. Quan sát các thí nghiệm, hiện tượng trong tự nhiên chỉ ra được đối tượng nghiên cứu của hoá học và vai trò của hoá học với thế giới tự nhiên.			1 câu 1/3 đ 3,33%				THTGTN
4. Nêu được vai trò của hoá học đối với đời sống, sản xuất,	1 câu 1/3 đ 3,33%						VDKTKN

NỘI DUNG 2: THÀNH PHẦN CỦA NGUYÊN TỬ							
5. Nêu được thành phần của nguyên tử (các loại hạt cơ bản tạo nên hạt nhân và lớp vỏ nguyên tử, điện tích và khối lượng mỗi loại hạt).	1 câu 1/3 đ 3,33%			1/3 câu 0,5 đ			NTHH
6. Nêu và giải thích được các thí nghiệm tìm ra thành phần nguyên tử.			1 câu 1/3 đ 3,33%				THTGTN
7. So sánh được khối lượng của electron với proton và neutron, kích thước của hạt nhân với kích thước nguyên tử.	1 câu 1/3 đ 3,33%						VDKTKN
NỘI DUNG 3: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC							
8. Trình bày được khái niệm về nguyên tố hoá học, số hiệu nguyên tử và kí hiệu nguyên tử.	1 câu 1/3 đ 3,33%						NTHH
9. Phát biểu được khái niệm đồng vị, nguyên tử khối.	1 câu 1/3 đ 3,33%						NTHH
10. Tính được nguyên tử khối trung bình (theo amu) dựa vào khối lượng nguyên tử và phần trăm số nguyên tử của các đồng vị theo phổ khối lượng được cung cấp.						1 câu 1,5 đ 15%	VDKTKN
NỘI DUNG 4: CẤU TRÚC LỚP VỎ ELECTRON CỦA NGUYÊN TỬ							
11. Nêu được khái niệm về orbital nguyên tử (AO), mô tả được hình dạng của AO (s, p), số lượng electron trong 1 AO.	2 câu 2/3 đ 6,67%						NTHH
12. Trình bày được khái niệm lớp, phân lớp electron và mối quan hệ về số lượng phân lớp trong một lớp. Liên hệ được về số lượng AO trong một phân lớp.	2 câu 2/3 đ 6,67%						NTHH

13. Trình bày và so sánh được mô hình của Rutherford - Bohr (mô hình hành tinh nguyên tử) với mô hình hiện đại mô tả sự chuyển động của electron trong nguyên tử, từ đó liên hệ với sự chuyển động của các hành tinh trong hệ Mặt Trời.			1 câu 1/3 đ 3,33%				THTGTN
14. Viết được cấu hình electron nguyên tử theo lớp, phân lớp electron và theo ô orbital khi biết số hiệu nguyên tử Z của 20 nguyên tố đầu tiên trong bảng tuần hoàn.	1 câu 1/3 đ 3,33%			1/3 câu 1,0 đ 10%			VDKTKN
15. Dựa vào đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử dự đoán được tính chất hoá học cơ bản (kim loại hay phi kim) của nguyên tố tương ứng.				1/3 câu 0,5 đ 5%			VDKTKN
NỘI DUNG 5: TỔNG HỢP CHƯƠNG 1							
16. Vận dụng tổng hợp kiến thức kĩ năng trong chương 1 để giải quyết bài tập tình huống học tập hoặc tình huống thực tiễn.						1 câu 1,5 đ 15%	VDKTKN
Số câu	12	0	03	01	0	02	18
Tổng điểm	4,0đ	0	1,0	2,0	0	3,0	10,0đ
	4,0đ		3,0đ		3,0đ		
Tỉ lệ %	40%		30%		30%		100%