

ĐÁP ÁN CHÍNH THỨC CUỐI KÌ II MÔN **HÓA HỌC** - 10 NĂM 2022-2023

I. TRẮC NGHIỆM (8đ)

Mã đề 201

Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8	Câu 9	Câu 10	Câu 11	Câu 12	Câu 13
A	A	B	B	C	A	C	A	C	D	C	D	B
Câu 14	Câu 15	Câu 16	Câu 17	Câu 18	Câu 19	Câu 20	Câu 21	Câu 22	Câu 23	Câu 24	Câu 25	
D	D	D	A	C	C	D	B	C	C	B	D	

Mã đề 202

Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8	Câu 9	Câu 10	Câu 11	Câu 12	Câu 13
D	A	B	B	C	D	A	B	A	D	A	A	D
Câu 14	Câu 15	Câu 16	Câu 17	Câu 18	Câu 19	Câu 20	Câu 21	Câu 22	Câu 23	Câu 24	Câu 25	
A	A	A	C	B	D	C	A	D	C	C	D	

Mã đề 203

Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8	Câu 9	Câu 10	Câu 11	Câu 12	Câu 13
B	B	C	C	C	A	B	B	A	A	C	B	C
Câu 14	Câu 15	Câu 16	Câu 17	Câu 18	Câu 19	Câu 20	Câu 21	Câu 22	Câu 23	Câu 24	Câu 25	
D	B	A	D	A	C	B	A	B	B	B	D	

Mã đề 204

Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8	Câu 9	Câu 10	Câu 11	Câu 12	Câu 13
C	C	B	B	A	D	C	C	D	A	C	B	B
Câu 14	Câu 15	Câu 16	Câu 17	Câu 18	Câu 19	Câu 20	Câu 21	Câu 22	Câu 23	Câu 24	Câu 25	
A	B	A	D	B	C	B	A	C	D	C	D	

II. TỰ LUẬN (2đ)

	Hướng dẫn chấm	Điểm
Câu 1	- Tốc độ phản ứng là độ biến thiên nồng độ của một trong các chất phản ứng hoặc sản phẩm trong một đơn vị thời gian.	0,5
	- 5 yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng là: nồng độ, nhiệt độ, áp suất, diện tích tiếp xúc, chất xúc tác	0,5
Câu 2	Tốc độ phản ứng trên tính theo N_2O_5 $-\bar{v} = -\frac{2,08 - 2,33}{184 - 0} = 1,358 \times 10^{-3} \text{ (Ms}^{-1}\text{)}$	1,0