

NỘI DUNG ÔN TẬP VÀ MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA LẠI - MÔN HÓA HỌC NĂM HỌC 2023 - 2024

III. HÓA HỌC 10:

1. Giới hạn nội dung kiểm tra:

- Chủ đề 5. Năng lượng hóa học.
- Chủ đề 6. Tốc độ phản ứng hóa học.
- Chủ đề 7. Nguyên tố nhóm VIIA (Nhóm Halogen).

2. Hình thức kiểm tra: Trắc nghiệm kết hợp Tự luận. Thời gian làm bài: 45 phút.

- **Đảm bảo 4 mức độ:** Nhận biết : Thông hiểu : Vận dụng : Vận dụng cao = 4 : 3 : 2 : 1.

- Gồm 3 phần:

+ **Phần I. (4,0 điểm):** Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn.

+ **Phần II. (2,0 điểm):** Câu trắc nghiệm Đúng/Sai. Gồm 4 câu hỏi. Trong mỗi câu hỏi có 4 ý a), b), c), d), học sinh trả lời Đúng hoặc Sai.

+ **Phần III. (4,0 điểm):** Tự luận.

3. Cấu trúc Đề kiểm tra:

3.1. Phần I. (4,0 điểm): Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn.

- Ma trận đề Phần I:

TT	Nội dung kiến thức	Đơn vị kiến thức	Mức độ nhận thức				Tổng	% Tổng điểm
			Nhận biết	Thông hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao		
1	Chủ đề 5.	Phản ứng hóa học và enthalpy	2				2	5%
2	Năng lượng hóa học	Ý nghĩa và cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hóa học	1	1		1	3	7,5%
3	Chủ đề 6. Tốc độ phản ứng hóa học	Tốc độ phản ứng hóa học	3	1			4	10%
4	Chủ đề 7. Nguyên tố	Nguyên tố và đơn chất halogen	3				3	7,5%
5	nhóm VIIA (Nhóm Halogen)	Hydrogen halide và hydrohalic acid	3			1	4	10%
Tổng			12	2		2	16	40%
Tỉ lệ %			30%	5%	0%	5%		
Tỉ lệ chung			35%		5%			

3.2. Phần II. (2,0 điểm): Câu trắc nghiệm Đúng/Sai. Gồm 4 câu hỏi (mỗi câu: 0,5 điểm). Trong mỗi câu hỏi có 4 ý a), b), c), d); học sinh trả lời Đúng hoặc Sai.

- Trong 4 câu hỏi có: 2 câu mức độ Biết; 1 câu mức độ Hiểu; 1 câu mức độ Vận dụng cao.

- Các câu hỏi thuộc các nội dung sau:

+ Phản ứng hóa học và enthalpy. Ý nghĩa và cách tính biến thiên enthalpy phản ứng hóa học (1 câu, gồm 4 ý Đúng/Sai).

+ Tốc độ phản ứng hóa học (1 câu, gồm 4 ý Đúng/Sai).

+ Nguyên tố và đơn chất halogen (1 câu, gồm 4 ý Đúng/Sai).

+ Hydrogen halide và hydrohalic acid (1 câu, gồm 4 ý Đúng/Sai).

3.3. Phần III. (4,0 điểm): Tự luận.

Câu 1: (1,0 điểm) Tính biến thiên enthalpy của 1 phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành của các chất hoặc giá trị năng lượng liên kết.

Câu 2: (2,0 điểm) Viết phương trình phản ứng trực tiếp thuộc nội dung kiến thức về nhóm halogen. (4 phương trình)

Câu 3: (1,0 điểm) Nêu hiện tượng của thí nghiệm và giải thích hiện tượng bằng phương trình phản ứng hóa học thuộc nội dung kiến thức về nhóm halogen.