

Môn: Khoa học Tự nhiên 2
(Chất và sự biến đổi của chất)

(Kèm theo Quyết định số 7006/QĐ-SGDĐT, ngày 24/9/2025 của Sở GDĐT)

I. Quy định chung

- (1). Thời gian làm bài thi: 90 phút (Không tính thời gian phát đề).
- (2). Phạm vi kiến thức: Mạch nội dung chính là “Chất và sự biến đổi chất” của môn Khoa học Tự nhiên thuộc Chương trình GDPT 2018.
- (3). Hình thức bài thi: Trắc nghiệm 100%.
- (4). Mức độ nhận thức trong đề thi: Hiểu, Vận dụng, Vận dụng cao.
- (5). Các câu trong đề thi không trùng với các đề thi đã công bố trong 3 năm gần đây của Sở Giáo dục và Đào tạo Hải Phòng.

II. Cấu trúc đề thi

(1). Đề thi gồm 3 Phần I, II, III theo 3 dạng thức trắc nghiệm:

- Phần I gồm 12 câu hỏi ở dạng thức trắc nghiệm nhiều lựa chọn cho 04 phương án chọn 01 đáp án đúng.
- Phần II gồm 03 câu hỏi ở dạng thức trắc nghiệm dạng Đúng/Sai; mỗi câu hỏi có 04 ý, tại mỗi ý thí sinh lựa chọn Đúng hoặc Sai.
- Phần III gồm 08 câu hỏi ở dạng thức trắc nghiệm dạng trả lời ngắn, mỗi câu hỏi có 1 lệnh hỏi và kết quả mỗi lệnh có tối đa 4 kí tự (số và dấu phẩy).

(2). Bảng quy định cho từng phần

Phần	Dạng thức trắc nghiệm	Số lệnh hỏi chia theo mức độ nhận thức			Tổng số câu
		Hiểu	Vận dụng	Vận dụng cao	
I	Trắc nghiệm nhiều lựa chọn	8 câu	2 câu	3 câu	15 câu
II	Trắc nghiệm dạng Đúng/Sai	6 ý hỏi	3 ý hỏi	3 ý hỏi	3 câu
III	Trắc nghiệm dạng trả lời ngắn		5 câu	3 câu	8 câu

III. Cách thức tính điểm

- (1). Phần I (3 điểm): Mỗi câu trả lời đúng thí sinh được 0,2 điểm.
- (2). Phần II (3 điểm):
 - Thí sinh chỉ lựa chọn chính xác 01 ý trong 01 câu hỏi được 0,10 điểm;
 - Thí sinh chỉ lựa chọn chính xác 02 ý trong 01 câu hỏi được 0,25 điểm;
 - Thí sinh chỉ lựa chọn chính xác 03 ý trong 01 câu hỏi được 0,50 điểm;
 - Thí sinh lựa chọn chính xác cả 04 ý trong 01 câu hỏi được 1,00 điểm.
- (3). Phần III (4 điểm): Mỗi câu trả lời đúng thí sinh được 0,5 điểm.

Tổng điểm tối đa toàn bài: 10 điểm.

IV. Bảng nội dung và mức độ tư duy (H: Hiểu; VD: Vận dụng; VDC: Vận dụng cao)

TT	Mạch kiến thức	Nội dung	Phần I			Phần II			Phần III		
			H	VD	VDC	H	VD	VDC	H	VD	VDC
1	Nguyên tử. Nguyên tố hóa học Phân tử, Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học. Phản ứng hoá học.	- Nguyên tử, phân tử. - Nguyên tố hóa học. - Liên kết hoá học - Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học - Nồng độ dung dịch; - Tốc độ phản ứng và chất xúc tác...	3	1	1	2	1	1		1	
2	Một số hợp chất thông dụng	- Oxide, Acid, Base, Muối. - Thang pH. - Phân bón hóa học.	2	1	2	4	2	2		2	1
3	Kim loại, sự khác nhau giữa kim loại và phi kim	- Tính chất chung của kim loại. - Dãy hoạt động hóa học của kim loại. - Tách kim loại. Sử dụng hợp kim. - Sự khác nhau cơ bản giữa kim loại, phi kim.	3		2	2	1	1		2	2
Tổng số lệnh hỏi			8	2	5	6	3	3		5	3

*** Ghi chú:**

1. Để phù hợp với yêu cầu đổi mới trong giảng dạy, đánh giá, một câu/bài có thể đề cập đến nhiều chủ đề/mạch kiến thức khác nhau, tuy nhiên cần đảm bảo mạch kiến thức và nội dung kiến thức cũng như yêu cầu cần đạt.
2. Có thể xây dựng dạng bài đọc hiểu, giới thiệu kiến thức mới cần đề cập – khuyến nghị các kiến thức liên quan đến nội dung kiến thức thực tiễn cuộc sống (đơn giản, cụ thể, mạch lạc) thông qua lời dẫn.
3. Khi xây dựng đề cần có bản đặc tả đính kèm; bám sát yêu cầu cần đạt ở mỗi đơn vị kiến thức.

-----HẾT-----