

NỘI DUNG HỌC TẬP

MÔN HỌC: CHUYÊN ĐỀ HỌC TẬP HÓA HỌC 10

(Kèm theo Kế hoạch số 77/THPTTP-LĐT ngày 14 tháng 6 năm 2024 về Chuyển đổi môn học lựa chọn, chuyên đề học tập cho học sinh năm học 2024 – 2025)

I. NỘI DUNG HỌC TẬP

Sách Chuyên đề học tập Hóa học 10 - CHÂN TRỜI SÁNG TẠO

Chuyên đề 2: Hóa học trong việc phòng chống cháy nổ.

Bài 5: Sơ lược về phản ứng cháy và nổ.

Bài 6: Điểm chớp cháy, nhiệt độ tự bốc cháy và nhiệt độ cháy.

Bài 7: Hóa học về phản ứng cháy, nổ.

II. CẤU TRÚC ĐỀ THI

* Thời gian làm bài: 45 phút

* Đề thi gồm 5 câu tự luận, mỗi câu 2 điểm

III. ĐỀ MINH HỌA

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO
THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH
TRƯỜNG THPT TAM PHÚ

ĐỀ MINH HỌA
(gồm có 1 trang)

KIỂM TRA CHUYÊN MÔN LỰA CHỌN

Môn: **HÓA HỌC**

Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề

Họ tên học sinh:.....

Lớp: Số báo danh:

Câu 1 (2,0 điểm): Nêu các khái niệm sau:

a/ Phản ứng cháy.

b/ Phản ứng nổ.

Câu 2 (2,0 điểm): Nêu các khái niệm sau:

a/ Điểm chớp cháy.

b/ Nhiệt độ tự bốc cháy.

Câu 3 (2,0 điểm): Hãy kể tên một số chất có thể sử dụng để dập tắt đám cháy khi xảy ra hỏa hoạn ở

a/ xưởng gỗ.

b/ trạm xăng, dầu.

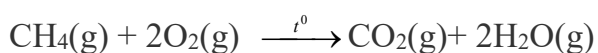
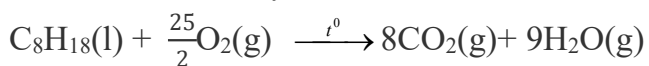
Câu 4 (2,0 điểm): Nêu các biện pháp để đề phòng nguy cơ cháy, nổ.

Câu 5 (2,0 điểm):

- Cho các giá trị năng lượng liên kết của một số liên kết trong bảng sau:

Liên kết	C-C	C=O	H-O	O=O	C-H
E _b (kJ/mol)	347	745	467	498	413

- Quá trình đốt cháy octane và methane:



Hãy tính biến thiên enthalpy của phản ứng đốt cháy 1 mol octane (C₈H₁₈, chất có trong xăng) và 1 mol methane (CH₄, thành phần chính của khí thiên nhiên), từ đó dự đoán mức độ mãnh liệt của các phản ứng này.

---- Hết ----

Nơi nhận:

- Niêm yết;
- LĐT;
- GVBM; GVCN; HS
- Lưu: VT, PHT (Mai).

TM. TỔ CHUYÊN MÔN
TỔ TRƯỞNG CHUYÊN MÔN
(Đã ký)

Phan Thị Minh Nguyệt