

I. Hướng dẫn thực hiện

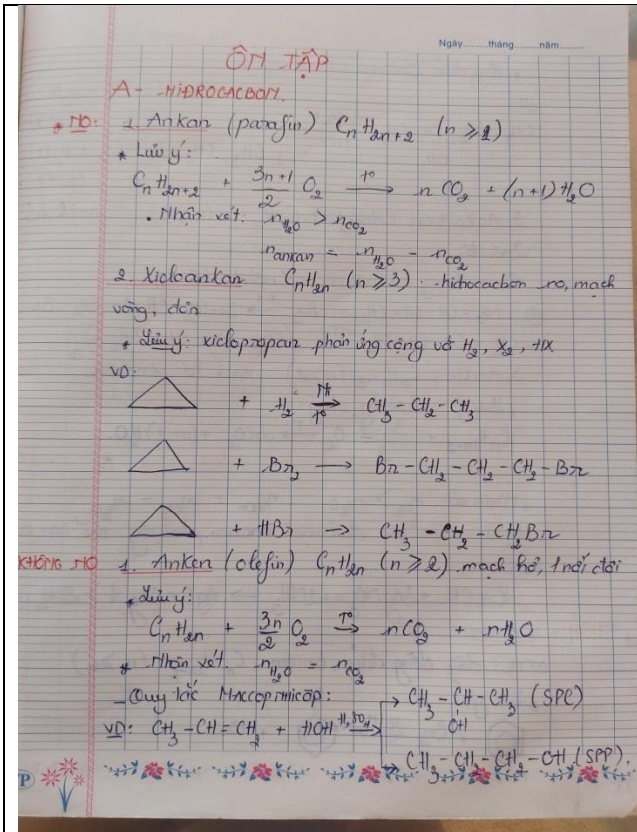
- HS thực hiện bài kiểm tra trong tập, tự giác làm bài, không chấp nhận việc sao chép lẫn nhau.
- HS chụp ảnh bài làm gửi GVBM (thầy Ân) qua email (hoangan.hgbt@gmail.com) hoặc qua facebook (<https://www.facebook.com/hoangan.nguyen.9250>) hoặc qua zalo (0846638849).

Hạn chót nộp bài là 21 giờ ngày chủ nhật (19/04/2020).

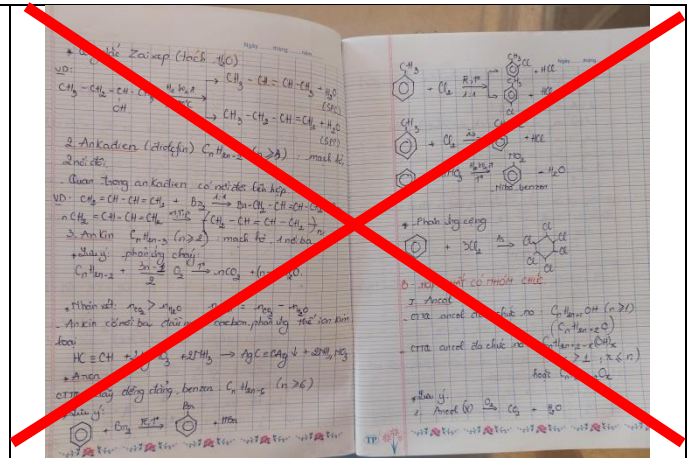
- Yêu cầu bài làm:

+ Bài làm phải ghi rõ họ, tên học sinh và lớp.

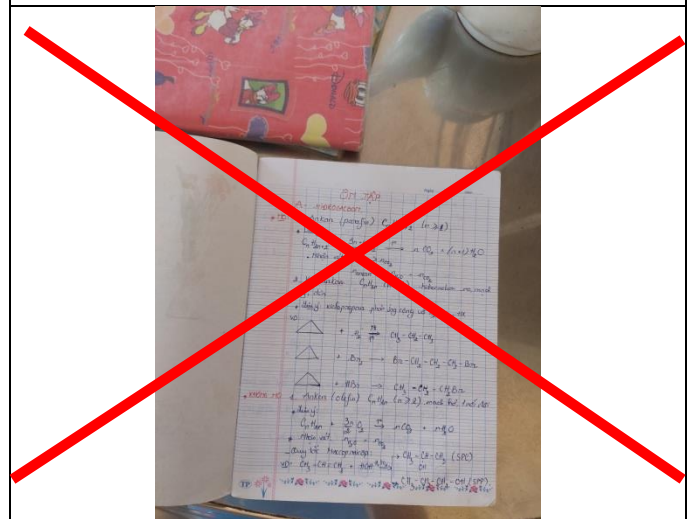
+ Chụp ảnh bài làm phải chụp rõ ràng từng trang một, chỉ chụp trang tập không chụp ngoại cảnh. Ví dụ:



CÁCH CHỤP ẢNH BÀI LÀM ĐÚNG



KHÔNG CHỤP 2 TRANG CÙNG LÚC



KHÔNG CHỤP TỪ XA, CÓ NGOẠI CẢNH

- + Với câu trắc nghiệm, chỉ cần ghi câu số mấy và đáp án. Ví dụ 1A, 2D, 3C,...
- + Với câu tự luận, HS ghi rõ câu số mấy, bài giải chữ viết rõ ràng, viết đúng chính tả, không bôi xóa quá nhiều.
- + Bài làm không đúng yêu cầu sẽ bị trừ điểm.

II. Nội dung đề kiểm tra

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (3 điểm)

Câu 1: Công thức hóa học nào sau đây là oxit?

- A. Na_2CO_3 . B. NaOH . C. MnO_2 . D. CaSO_4 .

Câu 2: Trong các hợp chất hóa học, oxi có hóa trị

- A. I. B. III. C. IV. D. II.

Câu 3: Điều nào sau đây **không** đúng khi nói về khí oxi?

- A. Công thức hóa học là O_2 . B. Nặng hơn không khí.
C. Không tan trong nước. D. Đơn chất phi kim rất hoạt động.

Câu 4: Với 10 lít không khí có bao nhiêu lít khí oxi? Biết khí oxi chiếm $\frac{1}{5}$ thể tích không khí.

- A. 2 lít. B. 5 lít. C. 4 lít. D. 2,5 lít.

Câu 5: Chất nào sau đây **không** phải là nguyên liệu để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm?

- A. KMnO_4 . B. Không khí. C. KClO_3 . D. KNO_3 .

Câu 6: Sản phẩm thu được khi đốt cháy khí metan CH_4 là

- A. CO_2 và H_2O . B. CO_2 và O_2 . C. H_2 và O_2 . D. O_2 , CO_2 và H_2O .

B. PHẦN TỰ LUẬN (7 điểm)

Câu 7: (2 đ) Viết phương trình phản ứng cháy của các chất sau trong khí oxi:

- Photpho
- Nhôm
- Khí metan
- Natri

Câu 8: (2,5 đ) Cho biết sản phẩm trong các phản ứng hóa học mà em đã viết ở **câu 7** thuộc loại oxit nào đã học? Gọi tên từng oxit đó.

Câu 9: (2,0 đ) Đốt cháy nhôm thu được 10,2 gam Al_2O_3 . Tính:

- Khối lượng Al tham gia.
- Thể tích khí O_2 cần cho phản ứng (đktc).
- Khối lượng KMnO_4 cần để điều chế lượng O_2 trên.

Câu 10: (0,5 đ) Cần bao nhiêu gam kali clorat (KClO_3) để điều chế x lít khí oxi (ở đktc)? (với x là số thứ tự của các em trong danh sách lớp).

Cho biết: $O = 16$; $Al = 27$; $Cl = 35,5$; $K = 39$.

_____ **Hết** _____

LỜI KHUYÊN:

Hãy xem lại 2 bài học thầy đã đăng trên website trường để làm tốt bài kiểm tra

<https://bentre.hgs.edu.vn/huong-dan-tu-on-tap-o-nha-hoa-8>

<https://bentre.hgs.edu.vn/on-tap-tinh-theo-phuong-trinh-hoa-hoc>