Số: 151/HD-HHHNA

Nghệ An, ngày 16 tháng 5 năm 2025

HƯỚNG DẪN THI OLYMPIC HOÁ HỌC 19-5 VÒNG 1-ONLINE NĂM 2025

Kì thi **Olympic Hoá học 19-5** do Hội Hoá học Nghệ An tổ chức hằng năm dành cho học sinh từ lớp 6 đến lớp 12 diễn ra đúng vào ngày sinh nhật Bác Hồ đã thu hút hàng nghìn học sinh phổ thông trên cả nước tham gia. Kì thi được tổ chức 2 vòng, vòng 1 thi online vào khung giờ từ **20h00 đến 20h50 ngày 19/5/2025**. Thời gian đăng ký dự thi vòng 1 đến hết **24h00 ngày 18/5/2025**, sau đó BTC sẽ đóng đường link để chuẩn bị kì thi diễn ra theo đúng kế hoạch. Danh sách dự thi chính thức được đăng tải trên website <u>https://can.net.vn/</u> vào ngày 19/5/2025. Để giúp các em dự thi online được thuận lợi và đúng quy chế, Ban tổ chức (BTC) kì thi yêu cầu các em đã đăng ký thành công dự thi thực hiện theo hướng dẫn sau đây:

1. Chuẩn bị

1.1. Kiểm tra thông tin trong danh sách dự thi:

Sau khi đăng ký dự thi, học sinh kiểm tra các thông tin trên danh sách dự thi bao gồm: Họ tên, ngày sinh, lớp, trường, địa chỉ, số điện thoại dự thi. Đặc biệt số điện thoại phải là số dùng để đăng nhập tài khoản Azota khi tham gia thi. Trường hợp sai sót thì báo ngay cho cô **Trần Thị Thuý Ngân,** Số điện thoại: **0986640223.**

1.2. Chuẩn bị thiết bị và tài khoản Azota:

Tiến hành đăng nhập tài khoản dự thi trên thiết bị dự thi: vào trang <u>https://azota.vn/</u> và đăng nhập bằng số điện thoại đã đăng ký. Trường hợp số điện thoại chưa đăng ký tài khoản azota thì tiến hành đăng ký với tài khoản "tôi là học sinh" (ở Phụ lục 1 kèm theo).

Lưu ý: *Khuyến khích sử dụng laptop (có camera, mic thu âm) hoặc máy tính bảng để dự thi.* Không khuyễn khích sử dụng điện thoại di động. Trong trường hợp sử dụng ĐTDĐ phải chặn cuộc gọi, tin nhắn đến để không làm gián đoạn cuộc thi.

2. Tiến hành thi thử

Việc thi thử để check thiết bị và tài khoản dự thi đồng thời làm quen với thao tác làm bài thi là **yêu cầu bắt buộc** đối với tất cả các thí sinh. Nếu thí sinh không tiến hành thi thử, đến thời gian thi chính thức nếu gặp sự cố sẽ không xử lý kịp, khi đó thí sinh phải chịu hoàn toàn trách nhiệm.

Thời gian thi thử từ 14/05/2025 đến hết ngày 18/05/2025.

3. Tiến hành làm bài thi vòng 1:

- Thời gian làm bài: 20h00-20h50 ngày 19/05/2025.

- Thí sinh phải đăng nhập trước ít nhất 30 phút để tránh sự cố xảy ra sẽ không kịp làm bài thi.

- Các bước làm bài thi: Phụ lục 2 kèm theo.

- Chuẩn bị các thiết bị như máy tính kết nối internet ổn định, có camera và mic thu âm. Trong quá trình thi **bắt buộc** thí sinh phải bật camera và mic. Phòng thi yên tĩnh, không có tiếng ồn, không có người khác qua lại. Lưu ý: **Không được thoát màn hình trong suốt quá trình làm bài** (nếu hệ thống báo thoát màn hình vì bất kì lý do gì thì kết quả sẽ không được chấp nhận). Máy tính cần thoát zalo, messenger và các phần mềm nghe, gọi, nhắn tin khác trước khi làm bài để tránh sự cố.

- Mọi sự cố về thiết bị, mạng internet, ... Ban tổ chức sẽ không chịu trách nhiệm.

4. Phương án xử lý sự cố trong quá trình thi

4.1. Sai sót về danh sách dự thi:

Liên hệ cô Trần Thị Thuý Ngân, Số điện thoại: 0986640223.

4.2. Không đăng ký, đăng nhập được tài khoản azota

Liên hệ Trần Thị Thuý Ngân, Số điện thoại: 0986640223.

(Lưu ý: Thí sinh phải đăng nhập thử trước ngày 18/05/2025).

4.3. Không thấy bài dự thi

- Đối với học sinh THCS (Từ lớp 6 đến lớp 9):

Liên hệ cô Trần Thị Thuý Ngân, Số điện thoại: 0986.640.223.

- Đối với học sinh THPT (Từ lớp 10 đến lớp 12):

Liên hệ thầy Nguyễn Văn Mơ, Số điện thoại: 0984.321.982.

5. Thông báo kết quả thi

Các em theo dõi kết quả thi vòng 1 trên website <u>https://can.net.vn/</u> từ ngày 22/5/2025.

6. Quy định xét giải

- Không quá 60% số thí sinh tham dự vòng 1 ở mỗi khối lớp (lấy điểm từ cao xuống thấp và bài thi không dưới 10 điểm, không vi phạm quy chế thi, nếu số điểm bằng nhau thì ưu tiên thí sinh nộp bài sớm hơn) sẽ được cấp Giấy khen "Giải Nhất – Nhì – Ba – Khuyến khích Olympic Hoá học 19-5 Vòng 1" của Chủ tịch Hội Hoá học Nghệ An. Ví dụ có 1000 thí sinh THCS dự thi (trong đó có 100 em khối lớp 6; 200 em khối lớp 7; 300 em khối lớp 8 và 400 em khối lớp 9) thì số thí sinh đạt học sinh giải vòng 1 được Hội Hoá học Nghệ An tặng Giấy khen sẽ là 600 thí sinh (trong đó có 60 em khối lớp 6; 120 em khối lớp 7; 180 em khối lớp 8 và 240 em khối lớp 9), xét tương tự với THPT. Chú ý: Do kết quả học sinh giải lấy 60% số thí sinh dự thi mỗi khối lớp nên điểm xét đạt học sinh giải cho mỗi khối lớp sẽ khác nhau. Ban Tổ chức sẽ công bố Quyết định khen thưởng kèm theo đường link danh sách Giấy khen (Vòng 1) trên website của Hội Hoá học Nghệ An để các em và phụ huynh chủ động in Giấy khen. Ngoài ra BTC cũng sẽ gửi Quyết định công nhận học sinh giải (Vòng 1) và Giấy khen về Email của các trường THCS, THPT để các trường trực tiếp in Giấy khen và tổ chức tôn vinh, khen thưởng kịp thời.

- BTC sẽ chọn không quá 60% số thí sinh có Giấy khen "Olympic Hoá học 19-5 Vòng 1" ở mỗi khối lớp tham dự Chung kết vòng 2, được tổ chức tập trung tại phố biển Cửa Lò tỉnh Nghệ An vào 8h00 ngày 30/7/2025 (BTC miễn phí khách sạn cho thí sinh, người nhà và thầy cô dẫn học sinh đi thi; chi tiết vui lòng xem Thông báo số 141/TB-HHHNA ngày 31/12/2024). Buổi chiều 13h00 cùng ngày, BTC sẽ tổ chức cho các em thí sinh, khách mời, thầy cô và người nhà đi

tham quan và dự lễ báo công với Bác tại Khu di tích lịch sử quốc gia đặc biệt Quê hương Chủ tịch Hồ Chí Minh ở xã Kim Liên, tỉnh Nghệ An.

Lễ Tổng kết và trao giải Olympic Hoá học 19-5 năm 2025 được tổ chức trang trọng theo nghi thức Olympic của Hội Hoá học Nghệ An tại bãi biển Cửa Lò xinh đẹp vào 20h00 ngày 30/7/2025 với sự tham dự của nhiều khách mời và truyền thông báo chí.

Chúc các em bình tĩnh, tự tin, đạt kết quả tốt trong kì thi!

TRƯỞNG BTC OLYMPIC HOÁ HỌC 19-5 CHỦ TỊCH HỘI HOÁ HỌC NGHỆ AN



PGS.TS.NGUT Cao Cự Giác

PHỤ LỤC 1 – ĐĂNG KÝ TÀI KHOẢN AZOTA

(Dành cho thí sinh chưa có tài khoản azota)



Auss-Marting for 49 for 10 m	0 0 0 0 0
Nên táng tạo để thị, bài tập	Eding High

Nhấn nút "Đảng ký"

Chọn: "Tôi là học sinh »

Đăn	g ký
Tội là học sinh	Tội là giáo viên

Bước 2: Điền Họ tên, Số điện thoại (Đúng trong danh sách đăng ký); Điền mật khẩu (Nên click vào biểu tượng con mắt để hiển thị mật khẩu tránh trường hợp gõ nhầm). Sau đó click nút "Đăng ký"

중 Học sinh 옷 Giáo viên
Ho tên
0123456789
······

PHỤ LỤC 2 – ĐĂNG NHẬP TÀI KHOẢN AZOTA VÀ TIẾN HÀNH DỰ THI

Bước 1: Đăng nhập và làm bài thi

Vào trang web <u>http://azota.vn</u>

Mỗi học sinh dùng một tài khoản chính là số điện thoại đã đăng ký để đăng nhập azota Click vào "Đăng nhập"



Điền số điện thoại và mật khẩu đã đăng ký sau đó click **"Đăng nhập"** *Nên bấm vào biểu tượng con mắt để xem mật khẩu chính xác chưa*

	Đăng nhập	
0123456789		
		Ì
uên mật khẩu?		
uên mật khẩu?	Đăng nhập	
uên mật khẩu? ạn chưa có tài khoản?	Đăng nhập Tạo một tài khoản mới	
uên mật khẩu? ạn chưa có tài khoản?	Đăng nhập Tạo một tài khoản mới Hoặc	

Chú ý: Trường hợp đã có tài khoản nhưng quên mật khẩu thì nhấn vào "quên mật khẩu?", nhập số điện thoại và mật khẩu mới sau đó dùng sim điện thoại đó nhắn tin kích hoạt tài khoản theo hướng dẫn. Trong trường hợp vẫn không được thì liên hệ Trần Thị Thuý Ngân, Số điện thoại: 0986640223 để được hướng dẫn.

Chọn "TÊN ĐỀ THI*" và click vào "Bắt đầu thi" để làm bài.

*TÊN ĐỀ THI:

- ĐỐI VỚI ĐỀ THI THỬ:

- Khối THCS: "THCS-THI THU OLYMPIC 2025"
- Khối THPT: **"THPT-THI THU OLYMPIC 2025"**

- ĐỐI VỚI ĐỀ THI CHÍNH THỨC VÒNG 1

- Khối THCS: "THCS-THI OLYMPIC 19-05-2025"
- Khối THPT: "THPT-THI OLYMPIC 19-05-2025"

C Oury lai		🕂 Bó quảng cáo 💌 📮 恥 Tải khoản án danh
	THPT-THI OLYMPIC 19-05-2025 Mã đề thị: vecsai S Thời gian làm bài Thời gian làm bài Thời gian làm bài Số lượng cầu hỏi Số lượng cầu hỏi Số lượng cầu hỏi Số lượng cầu hỏi Mã đề thị: vecsai Mã đề thị: vecsai Số lượng cầu hỏi Mã đề thị: vecsai Mã đầu thị > Như thị: vecsai Như thị: vecsai Như thị: vecsai Mã thị: vecsai Như th	
▲ Màn hình chính × +		
← → C	hboard/0	
🖸 YouTube 🖹 Maps G Gmail		
۵		
🕑 Đề thi		
Q Tìm kiếm		

Bước 2: Tiến hành làm bài thi:

HS chọn câu hỏi để làm bài, có thể xem lại các câu hỏi trước, thay đổi đáp án nếu cần bằng cách click vào số thứ tự các câu hỏi ở bên phải màn hình.

5 in 5 it 1 5 it 1 5 it 1 6 17 18 19 20 21 Cau 6. Aspirin là một hợp chất được sử dụng làm giảm đau, hạ sốt được điều chế theo phản ứng sau: H ₅ O ₀ , ga, a ^e , a ^e H ₅ CO ₁ , ga, a ^e , a ^e Ch ₅ COOC,H ₄ COOH + CH ₅ COOH a cetic anhydride salicylic acid aspirin is sán xuất 3,3 triệu viên thuốc capitrin cần tối thiếu m tấn salicylic acid Biết rằng mỗi viên thuốc có chữa 500 mg aspirin và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m.	_{ed} day lại	Thí sinh: Trần Bảo Ngọc		⊙ 00:4	1:45	€ €	=	🕝 Nộp t
$\frac{1}{1}$				Danh sách	n câu hỏi			
h S h S h (Lopi chất béo có chứa 80% tristearin về khối lượng. Để sản xuất 9,2 triệu chai nước rửa tay (có chứa chất dưỡng ấm glycerol) cần dùng tối thiểu x tấn loại chất béo trên cho hản ứng với dụng dịch NaOH, dụn nóng. Biết rằng trong mỗi chai nước rửa tay có chứa 6 gam glycerol. Giá trị của x là bao nhiều? Kết quả làm tròn đến hàng đơn vị. Cau 6. Aspirin là một hợp chất được sử dụng làm giảm đau, hạ sốt được điều chế theo phản ứng sau: $H_{50,1} \text{ gas, } r^{*}$ $H_{5}(O)_{20} + HOC_{4}H_{4}COOH \rightarrow chi Chi5COOC6H_{4}COOH + CH5COOH acetic anhydride salicylic acid aspirin ś sản xuất 3,3 triệu viên thuốc caspirin cần tối thiểu m tán salicylic acid. Biết rằng mỗi viên thuốc có chứa 500 mg aspirin và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m. Nhập đáp án$				01	02	03	04	05
 ¹¹ 5 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 15 ¹⁵ 16 ¹⁷ 18 ¹⁹ 20 ¹⁶ 17 ¹⁸ 19 ¹⁶ 17 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁹ 10 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 16 ¹⁶ 17 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁸ 19 ¹⁹ 10 ¹⁹ 11 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 15 ¹⁶ 17 ¹⁸ 19 ¹⁹ 10 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 16 ¹⁶ 17 ¹⁸ 19 ¹⁹ 20 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 16 ¹⁶ 17 ¹⁸ 19 ¹⁹ 20 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 16 ¹⁷ 18 ¹⁹ 20 ¹⁰ 17 ¹⁸ 19 ¹⁹ 20 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 16 ¹⁷ 18 ¹⁹ 20 ¹⁰ 17 ¹⁰ 17 ¹⁰ 17 ¹⁰ 17 ¹⁰ 17 ¹¹ 12 ¹³ 14 ¹⁵ 16 ¹⁷ 18 ¹⁹ 20 ¹⁰ 17 <				06	07	08	09	10
an ung voi dung dich NaOH, dun nong. Biel räng trong moi chai nuroc ru'a tay co chứa 6 gam glycerol. Gia trị của x là bào nhiệu? Kết quả làm tron đến hàng đơn vị. 16 17 18 19 20 21 16 17 18 19 20 21 17 18 19 20 21 18 19 20 21 21 21 21 21 21 21 21 21 21	u 5 it loại chất béo có chứa 80% tristearin về khối lu	ượng. Để sản xuất 9,2 triệu chai nước rửa tay (có chứa chất dưỡng ẩm g	lycerol) cần dùng tối thiểu x tấn loại chất béo trên cho	11	12	13	14	15
Image: Cau 6. Aspirin là một hợp chất được sử dụng làm giảm đau, hạ sốt được điều chế theo phản ứng sau: Image: Cau 6. Aspirin là một hợp chất được sử dụng làm giảm đau, hạ sốt được điều chế theo phản ứng sau: Image: H_BOO1 set, f'' CH ₂ COOC ₆ H ₄ COOH + CH ₅ COOH acetic anhydride salicylic acid aspirin 4 sản xuất 3,3 triệu viên thuốc aspirin cần tối thiếu m tấn salicylic acid. Biết rằng mỗi viên thuốc có chứa 500 mg aspirin và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m. Image: CH ₂ COOC ₆ H ₄ COOH + CH ₅ COOH acetic anhydride salicylic acid.	an ứng với dung dịch NaOH, dun nóng. Biết rằng	g trong môi chai nước rửa tay có chứa 6 gam glycerol. Giá trị của x là ba	io nhiều? Kết quả làm tròn đền hàng đơn vị.	16	17	18	19	20
Câu 6. Aspirin là một hợp chất được sử dụng làm giảm đau, hạ sốt được điều chế theo phản ứng sau: H ₅ SQ ₄ (sea, "") H ₅ SQ ₄ (sea, "") "CH ₂ COOC ₆ H ₄ COOH + CH ₂ COOH acetic anhydride salicylic acid aspirin sản xuất 3,3 triệu viên thước aspirin cần tối thiếu m tấn salicylic acid. Biết rằng mỗi viên thước có chứa 500 mg aspirin và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m. Nhập đáp án				21				
H₃804, ﷺ, F H₅CO) ₂ O + HOC ₆ H₄COOH → CH₃COOC ₆ H₄COOH + CH₃COOH acetic anhydride salicylic acid aspirin ś sản xuất 3,3 triệu viên thuốc aspirin cần tối thiểu m tấn salicylic acid. Biết rằng mỗi viên thuốc có chứa 500 mg aspirin và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m. Nhập đáp án	Câu 6. Aspirin là một hợp c	hất được sử dụng làm giảm đau, hạ sốt được điều chế theo phản ứng s	au:					
sản xuất 3,3 triệu viên thuốc aspirin cần tôi thiếu m tấn salicylic acid. Biết rằng mỗi viên thuốc có chứa 500 mg aspirin và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m. Nhập đáp án	$H_3CO)_2O + HOC_6H_4COOH \stackrel{H_2SO_4}{\rightleftharpoons} CH_3CO$	$DOC_6H_4COOH + CH_3COOH$ acetic anhydride salicylic acid	aspirin					
Nhập đáp án	sản xuất 3,3 triệu viên thuốc aspirin cần tối thiê	ểu m tấn salicylic acid. Biết rằng mỗi viên thuốc có chứa 500 mg aspirin 	và hiệu suất phản ứng đạt 63,25%. Tính m.					
		Nhập đáp án						

Bước 4: Nộp bài và xem điểm

- Sau khi hoàn thành chọn các đáp án của tất cả các câu hỏi và chọn nộp bài



- Sau khi nộp bài các em biết được điểm của bài thi

.