

CÁC DẠNG TOÁN HÓA 12

1. Những bài toán este - lipit chắc chắn thi.

Trong phần este - lipit em cần đặc biệt lưu ý phản ứng thủy phân este trong môi trường kiềm và phản ứng đốt cháy.

Hãy nhớ rằng em phải thuộc lòng các phương trình phản ứng và tỉ lệ phản ứng để làm bài nhanh hơn. Việc nắm vững các bài tập ở dưới đây có thể giúp em đạt điểm tối đa của phần este – lipit trong đề thi.

2. Những dạng bài toán Amino axit

Đây là phần trọng tâm hữu cơ lớp 12, vì vậy em cần ôn thật kỹ, đây là phần dễ ăn điểm, chú ý phần phản ứng số nhóm chức COOH, NH₂ và bài tập tính toán phản ứng HCl và NaOH

3. Dạng bài toán Cacbohidrat chắc chắn thi đại học

Bài tập phần này các em đặc biệt lưu ý tới phản ứng tráng bạc, phản ứng thủy phân và phản ứng lên men. Trong đó phản ứng tráng bạc hay được nhắc đến nhiều trong đề thi THPT QG và điều đặc biệt cần lưu ý là tỉ lệ phản ứng của các chất. Nhớ chính xác tỉ lệ phản ứng giúp em tính toán và bấm máy nhanh hơn.

Lý thuyết về cacbohidrat khá dài và nhiều em nên học bằng phương pháp mindmap và học trong cuốn **TẮT TẦN TẬT LÝ THUYẾT HÓA HỌC 12.**

4. Dạng bài toán thi phần Polime

Polime là phần luôn xuất hiện ít nhất 1 câu trong đề thi. Lý thuyết về polime khá dài và dễ gây nhầm lẫn, em nên học bằng phương pháp mindmap.

Trong đề thi THPT QG, câu hỏi về polime thường hỏi về tên gọi của polime, cách điều chế polime, phân biệt các phản ứng trùng hợp, trùng ngưng, phân biệt các loại tơ.

5. Dạng bài toán thi phần Tổng hợp hữu cơ

Câu hỏi lý thuyết về các hợp chất hữu cơ liên quan đến phản ứng với $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, H_2 , Br_2 , các bài tập nhận biết và các câu hỏi thực tế.

Em cần nắm chắc các phần trên để có thể làm tốt bài toán tổng hợp hữu cơ.

6. Phần bài toán quan trọng nhất Đại cương kim loại

Phần quan trọng nhất về kim loại. Nếu em nắm được phần này thì các phần sau em học rất dễ.

Em cần lưu ý phản ứng với axit và điều chế kim loại và dãy điện hóa. Em cần sử dụng thành thạo các định luật bảo toàn như định luật bảo toàn khối lượng và bảo toàn electron.

Khi làm các bài tập về đại cương kim loại, em thường mắc lỗi sai về thứ tự phản ứng vì nếu em xác định sai thứ tự phản ứng em sẽ lựa chọn đáp án sai. Lỗi sai này được trình bày rất chi tiết trong cuốn **100 LỖI SAI AI CŨNG GẶP** em có thể tìm hiểu cuốn sách này để học

7. Dạng bài toán Kim loại kiềm, kiềm thổ, nhôm

Dạng bài toán cần lưu ý trong phần này là kim loại kiềm, kiềm thổ tác dụng với nước, bài toán CO_2 tác dụng với dung dịch kiềm, bài toán về

nhôm và hợp chất tác dụng với dung dịch kiềm và bài toán về muối cacbonat. Dạng bài toán đồ thị (dạng bài tập mới trong các đề thi THPT QG) được khai thác từ các dạng bài toán trên. Bài toán đồ thị được trình bày chi tiết, rõ ràng, dễ hiểu trong cuốn **PHƯƠNG PHÁP 30 GIÂY GIẢI TOÁN HÓA HỌC**.

8. Dạng bài toán Hóa học chắc chắn thi phần Sắt và hợp chất

Đây là dạng bài tập quan trọng nhất về kim loại, ít nhất từ 2 – 4 câu trong đề thi THPT QG.

Trong phần này, em cần lưu ý dạng bài toán sắt và hợp chất phản ứng với axit và áp dụng thành thạo các định luật bảo toàn như định luật bảo toàn khối lượng, bảo toàn electron và bảo toàn nguyên tố.

9. Dạng bài toán Hóa học chắc chắn thi phần Kim loại đặc biệt

Trong các kim loại đặc biệt cần chú ý kẽm và crom. Đối với kẽm cần lưu ý dạng kẽm và hợp chất tác dụng với dung dịch axit, dung dịch kiềm và dạng bài tập này được khai thác trong phương pháp đồ thị.

Đối với Crom: cần quan tâm đến dạng bài toán về crom +3, crom +6 và câu hỏi về màu sắc của muối crom +6 trong các môi trường.

10. Dạng bài toán Hóa học chắc chắn thi phần Tổng hợp vô cơ

Trong dạng bài toán này em đặc biệt chú ý đến

- Dạng kim loại tác dụng với axit đặc biệt là hỗn hợp sắt và đồng tác dụng với axit.
- Bài tập về dãy điện hóa: Dạng Fe^{2+} và Ag^+
- Kim loại + H^+ và NO_3^-

Sử dụng toàn bộ các định luật bảo toàn.

Gia Sư Tài Năng Việt

<https://giasudaykem.com.vn/tai-lieu-mon-toan-lop-12.html>

Để nắm chắc kiến thức môn Hóa chuẩn bị cho kì thi THPT Quốc gia 2018 em cần làm nhuần nhuyễn

<https://giasudaykem.com.vn/tai-lieu-mon-hoa.html>