



HƯỚNG DẪN ÔN TẬP THI CHỌN HSG CẤP TỈNH

Môn : Hoá học lớp 12 THPT

- Cấu tạo nguyên tử, hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hoá học, liên kết hoá học, phản ứng oxi hoá khử, tinh thể.

- Tốc độ phản ứng, cân bằng hoá học.

- Dung dịch và sự điện li, các phản ứng xảy ra trong dung dịch, pH của dung dịch.

- Nguyên tố hóa học và các hợp chất của chúng: Nhóm halogen, oxi-lưu huỳnh, cacbon-silic, nitơ-phospho; kim loại các nhóm A và nhóm B (IA, IIA, Al, Fe, Cr,...).

- Phân biệt một số chất vô cơ, chuẩn độ dung dịch.

- Đồng đẳng, đồng phân, danh pháp, tính chất vật lí, tính axit-bazơ của các chất hữu cơ.

- Phản ứng hữu cơ và cơ chế phản ứng. Nhận biết và tách biệt các chất.

- Hidrocacbon; dẫn xuất hidrocacbon (dẫn xuất halogen, ancol, phenol, andehit, xeton, axit cacboxylic, este, amin,...).

- Lipit. Amino axit và protein. Cacbohidrat. Polime và vật liệu polime.

- Nội dung các thí nghiệm trong chương trình hóa học phổ thông (tốc độ phản ứng và cân bằng hóa học; phản ứng oxi hóa- khử; tính axit-bazơ; phản ứng trao đổi ion trong dung dịch chất điện li; tính chất của một số hợp chất nitơ; tính chất của một vài dẫn xuất halogen, ancol và phenol; tính chất của andehit và axit cacboxylic; tính của kim loại kiềm, kiềm thổ và hợp chất của chúng; tính chất của nhôm và hợp chất của nhôm).

* Lưu ý:

+ Kỹ năng lựa chọn, chuẩn bị dụng cụ, hóa chất.

+ Kỹ năng bố trí thiết bị thí nghiệm, sử dụng hóa chất.

+ Kỹ năng tiến hành thí nghiệm.

+ Mức độ thành công của thí nghiệm.

+ Kỹ năng trình bày báo cáo thí nghiệm.

+ Ý thức bảo vệ môi trường, tiết kiệm hóa chất, an toàn thí nghiệm

- Trong quá trình bồi dưỡng, GV cần chú ý tới các bài toán điển hình, các bài toán thực nghiệm, bài toán tổng hợp. Các hiện tượng xảy ra trong tự nhiên vận dụng kiến thức về hóa học để giải thích, đồng thời gắn việc tư duy logic và lập luận có hệ thống trong quá trình giải các bài toán hóa học. Tránh việc lạm dụng toán học để giải bài toán hóa học và các hiện tượng siêu thực tế./.
