

Giáo án hóa học lớp 10 nâng cao - Bài 51

LUYỆN TẬP

TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CÂN BẰNG HÓA HỌC

mục tiêu bài học

1. Củng cố kiến thức

Tốc độ phản ứng và cân bằng hoá học.

2. Rèn kĩ năng

- Sử dụng thành thạo biểu thức tính hằng số cân bằng phản ứng để giải các bài toán về nồng độ, hiệu suất phản ứng, và ngược lại.

- Vận dụng nguyên lí Le Chatelier cho các cân bằng hoá học

Chuẩn bị

Giáo viên:

- Phiếu học tập để kiểm tra lí thuyết.
- Máy chiếu hắt bản phim trong, bút dạ.

Học sinh: Ôn tập lí thuyết và làm đầy đủ bài tập ở nhà.

Gợi ý Tổ Chức Hoạt Động Dạy Học

A) KIẾN THỨC CẦN NẮM VỮNG

Hoạt động 1:

GV nêu câu hỏi để HS thảo luận:

1. Tốc độ phản ứng là gì?
2. Những yếu tố nào ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng?

3. Cân bằng hoá học là gì? Đại lượng nào đặc trưng cho cân bằng hoá học?

4. Viết biểu thức tính hằng số cân bằng và cho biết ý nghĩa của hằng số cân bằng.

5. Thế nào là sự chuyển dịch cân bằng? Những yếu tố như nồng độ, áp suất, nhiệt độ đã ảnh hưởng đến chuyển dịch cân bằng như thế nào?

B) BÀI TẬP

Hoạt động 2:

GV chọn các bài tập vừa sức với HS để HS chuẩn bị ở nhà, chữa những bài tập nhiều HS ở lớp chưa làm được.

Kiểm tra việc làm bài tập ở nhà của HS, có thể dùng phương pháp chấm bài cho nhau.

Có thể tổ chức hình thức học theo nhóm.