

TRƯỜNG THPT NGUYỄN VIỆT HỒNG
TỔ HÓA HỌC

NỘI DUNG ÔN TẬP CUỐI KÌ I (2024-2025)
MÔN HÓA HỌC 11

Bài 1-11

I. KIẾN THỨC:

- Khái niệm: Phản ứng thuận nghịch, mối quan hệ giữa tốc độ phản ứng thuận v_t và tốc độ phản ứng nghịch v_n ở trạng thái cân bằng, các yếu tố ảnh hưởng đến cân bằng hoá học, nguyên lí chuyển dịch cân bằng Le Chatelier. Hằng số cân bằng của một phản ứng thuận nghịch.
- Khái niệm: chất điện li, sự điện li, phương trình điện li, pH, tính acid, base, trung tính của dung dịch.
- Định nghĩa: acid, base, muối theo thuyết điện li Bronsted-lowry.
- Sự thủy phân của các ion tạo nên tính acid, base của dung dịch muối, dung dịch sau phản ứng, pH của dung dịch muối.
- Tính chất của Nitrogen, Ammonia-muối ammonium, hợp chất của nitrogen với oxygen, Sulfur-sulfur dioxide, sulfuric acid-muối sulfate, điều chế, quá trình sản xuất, ứng dụng thực tiễn của các chất .
- Hợp chất hữu cơ-hóa học hữu cơ, phương pháp tách-tinh chế hợp chất hữu cơ, công thức phân tử hợp chất hữu cơ, cấu tạo hóa học hợp chất hữu cơ.

II. KỸ NĂNG:

- Viết sơ đồ phản ứng.
- Tìm lượng chất, tính nồng độ.
- Tìm công thức phân tử hợp chất hữu cơ dựa vào phổ khối lượng, % khối lượng nguyên tố, công thức đơn giản nhất, khối lượng mol phân tử.
- Nhận xét các bước tiến hành, hiện tượng thí nghiệm, kết quả chọn nhận định đúng-sai.