

TRƯỜNG THPT NGUYỄN VIỆT HỒNG
TỔ HÓA HỌC

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

KHỐI 11

Nội dung ôn tập:

Bài 1-5

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, viết phương trình điện li, pH, tính acid, base, trung tính, cách tính pH 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.
- Tính chất của Nitrogen, Ammonia, muối ammonium và hợp chất của nitrogen với oxygen, điều chế, quá trình sản xuất, ứng dụng.
- Ứng dụng thực tiễn của các chất.

II. KỸ NĂNG:

- Tính nồng độ ion, chất trong dung dịch axit, bazơ, muối, pH.
- Tính pH dung dịch sau phản ứng.
- Viết sơ đồ phản ứng.
- Nhận biết chất.
- Vận dụng các định luật Bảo toàn điện tích, Bảo toàn electron, Bảo toàn khối lượng, Bảo toàn nguyên tố.
- Tìm lượng chất, tính nồng độ.