

HÓA 10

HH.1.1 – HH.1.8: Nhận thức hóa học

HH.2.1 – HH.2.5: Tìm hiểu thế giới tự nhiên dưới góc độ hóa học

HH.3.1 – HH.3.5 : Vận dụng kiến thức kỹ năng đã học

Mức độ: **Biết- Hiểu- Vận dụng**

Nội dung	Yêu cầu cần đạt	Mã hóa	Mức độ
BÀI 12 Phản ứng oxi hoá – khử	– Nêu được khái niệm và xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất.	HH.1.1	Biết
	– Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử và ý nghĩa của phản ứng oxi hoá – khử.	HH.1.1	Biết
	– Mô tả được một số phản ứng oxi hoá – khử quan trọng gắn liền với cuộc sống.	HH.1.2	Biết / Hiểu
	– Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử bằng phương pháp thăng bằng electron.	HH.1.6	Hiểu / Vận dụng
	– Vận dụng được kiến thức, kỹ năng vào việc cân bằng phản ứng oxi hóa – khử và mô tả một số phản ứng oxi hóa – khử quan trọng gắn liền với cuộc sống	HH.3.1 HH.3.2	Vận dụng
BÀI 13 Biến thiên enthalpy trong các phản ứng hoá học	- Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25°C hay 298 K); Trình bày được enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) và biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng;	HH.1.2	Biết / Hiểu
	– Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $\Delta_f H_{298}^0$.	HH.1.1	Biết
	– Vận dụng kiến thức, kỹ năng đã học để giải thích được một số phản ứng hóa học diễn ra trong tự nhiên, trong cơ thể con người là phản ứng tỏa năng lượng hay thu năng lượng	HH.3.1 HH.3.3	Vận dụng
BÀI 14 Tính biến thiên enthalpy trong các phản ứng hoá học	– Tính được $\Delta_f H_{298}^0$ của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành cho sẵn.	HH.1.5	Hiểu / Vận dụng
	– Vận dụng kiến thức, kỹ năng đã học để giải thích được một số phản ứng hóa học diễn ra trong tự nhiên, trong cuộc sống	HH.3.1 HH.3.2	Vận dụng

