

NỘI DUNG ÔN TẬP CUỐI KỲ II - NĂM HỌC 2021-2022

MÔN: HÓA 10

(Kèm theo Công văn số 636/SGDDĐT-GDTrH ngày 08/4/2022 của Sở GDĐT Quảng Nam)

A. TRẮC NGHIỆM

I. CHƯƠNG HALOGEN

- Nêu được cấu hình electron nguyên tử, các nguyên tố thuộc nhóm halogen, cấu tạo phân tử, sự biến đổi tính chất vật lí, hóa học của các đơn chất halogen.
- Nêu được tính chất vật lí, hóa học, điều chế của các đơn chất và hợp chất halogen.
- Giải thích được 1 số tính chất của đơn chất và hợp chất halogen.
- Giải được các bài tập đơn giản liên quan đến tính chất hóa học và điều chế halogen

II. CHƯƠNG OXI- LƯU HUỖNH

- Nêu được:
 - + Công thức hóa học của chất từ tên gọi và ngược lại.
 - + Tính chất vật lí, tính chất hóa học, cách điều chế, ứng dụng của các chất.
- Xác định được các chất phản ứng và không phản ứng với lưu huỳnh và hợp chất.
- Nêu hiện tượng, giải thích, viết phương trình hóa học minh họa cho tính chất hóa học của các chất.
- Phân biệt được các chất thông qua tính chất vật lý và bằng phương pháp học.
- Giải các bài tập kim loại, oxit kim loại, hỗn hợp kim loại tác dụng với H_2SO_4 ; bài tập sản xuất H_2SO_4 có hiệu suất.

III. TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CÂN BẰNG HÓA HỌC

- Nêu được định nghĩa tốc độ phản ứng.
- Nêu được yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng.
- Nhận biết được tác động của các yếu tố đến tốc độ phản ứng.

B. TỰ LUẬN

- Viết được phương trình hóa học các phản ứng thể hiện tính chất hóa học, điều chế đơn chất, hợp chất halogen, lưu huỳnh.
- Phân biệt được các đơn chất, hợp chất halogen, lưu huỳnh bằng phương pháp hóa học.
- Giải được các bài toán liên quan đến tính chất hóa học, điều chế đơn chất, hợp chất halogen, lưu huỳnh ở mức độ vận dụng.

-----**HẾT**-----