

SỞ GD&ĐT BÌNH PHƯỚC

MÔN HÓA HỌC

(Đính kèm Công văn số 256/SGDDĐT-GDTrH ngày 22/01/2024 của Sở GD&ĐT)

I. Hình thức ra đề: Tự luận

II. Thời gian làm bài: 180 phút

III. Nội dung: Theo Chương trình GDPT 2018

IV. Cấu trúc:

1. LỚP 10: Đề thi gồm 5 câu, mỗi câu có thể có nhiều câu hỏi nhỏ và cho điểm cụ thể cho từng câu. Cụ thể

Câu 1 (6 điểm): Cấu tạo nguyên tử; Hệ thống tuần hoàn; Liên kết hóa học.

1. Cấu tạo nguyên tử (2 điểm)
2. Hệ thống tuần hoàn (2 điểm)
3. Liên kết hóa học (2 điểm)

Câu 2 (4 điểm): Phản ứng oxi hóa – khử. Phản ứng hạt nhân.

1. Phản ứng oxi hóa- khử (2 điểm)
2. Phản ứng hạt nhân (2 điểm)

Câu 3 (4 điểm): Cơ sở hóa học

1. Năng lượng hóa học (2 điểm)
2. Tốc độ phản ứng hóa học (2 điểm)

Câu 4 (4 điểm): Nguyên tố nhóm VII- Halogen.

Câu 5 (2 điểm): Vận dụng kiến thức hóa học vào thực tiễn cuộc sống

Hóa học đối với việc phòng chống cháy nổ; Vận dụng kiến thức hóa học vào thực tiễn cuộc sống; thực hành, thí nghiệm.

2. LỚP 11: Đề thi gồm 5 câu, mỗi câu có thể có nhiều câu hỏi nhỏ. Cụ thể:

Câu 1 (4 điểm): Cân bằng hóa học.

1. Cân bằng hóa học (2 điểm)
2. Cân bằng trong dung dịch nước (2 điểm)

Câu 2 (4 điểm): Nitrogen, Sulfur và hợp chất của chúng.

1. Nitrogen và hợp chất (1 điểm)
2. Sulfur và hợp chất (1 điểm)

Câu 3 (4 điểm): Đại cương hóa hữu cơ – Hidrocacbon.

1. Đại cương Hóa Hữu cơ (2 điểm)
2. Hydrocarbon (2 điểm)

Câu 4 (6 điểm): Hợp chất hữu cơ có nhóm chức (Dẫn xuất halogen, alcohol, phenol, aldehyde, ketone, carboxylic acid).

1. Dẫn xuất Halogen, Alcohol, Phenol (2 điểm)
2. Aldehyde, Ketone (2 điểm)
3. Carboxylic acid, mối quan hệ giữa các hợp chất có nhóm chức (2 điểm)

Câu 5 (2 điểm): Vận dụng kiến thức hóa học vào thực tiễn cuộc sống; thực hành, thí nghiệm.

Lưu ý: Không ra những bài tập nặng về tính toán phức tạp.
