ÔN TẬP CHƯƠNG 3

Bài 1. Em hãy nối các phát biểu ở cột A với tên khái niệm đúng ở cột B

Cột A	Cột B
Biểu diễn thành phần nguyên tố và số lượng nguyên tử mỗi nguyên tố trong phân tử.	Công thức cấu tạo
Biểu diễn tỉ lệ nguyên tối giản nhất giữa số nguyên tử của các nguyên tố trong phân tử.	Công thức tổng quát
Biểu diễn thứ tự liên kết và cách thức liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.	Đồng đẳng
Là những chất có cùng CTPT nhưng khác nhau CTCT.	Công thức phân tử
Biểu diễn thành phần nguyên tố trong phân tử hợp chất.	Đồng phân
Là những chất có CTPT khác nhau một hay nhiều nhóm CH_2 nhưng cấu tạo tương tự nhau.	Công thức đơn giản nhất

Bài 2 . Em hãy chọn 1 đáp án đúng cho mỗi câu trắc nghiệm sau:

Cho H =1; C =12; O =16; F =19; Cl =35,5

Câu 1 . Glyoxal có thành phần phần trăm khối lượng các nguyên tố là: 41,4% C; 3,4% H và 55,2% O. Công thức nào dưới đây phù hợp với công thức đơn giản nhất của glyoxal?

A. CHO. **B.** CH_2O. **C.** CH_2O_2. **D.** C_2H_6O.

Câu 2. CFC (chlorofluorocarbon) là kí hiệu chung chỉ nhóm các hợp chất hữu cơ mà trong phân tử có chứa ba loại nguyên tố Cl, F và C. Freon-12 là một loại chất CFC được sử dụng khá phổ biến, có chứa 31,40% fluorine và 58,68% chlorine về khối lượng. Công thức phân tử của freon-12 là

A. CCl_3F. **B.** $CC_{12}F_2$. **C.** $CClF_3$. **D.** $C_2Cl_4F_2$.

LIVEWORKSHEETS



Bài 3 . Cho các cụm từ sau:

Hòa tan bằng dung môi | Chiết | Ngưng tụ | Làm bay hơi dung môi | Đun nóng

Em hãy chọn từ hay cụm từ để hoàn thiện cách tiến hành phương pháp chưng cất và phương pháp chiết ?

PHƯƠNG PHÁP CHƯNG CẤT

Hỗn hợp chất lỏng (Có chất cần tách)

↓ [ ]

Chất cần tách (hơi)

↓ [ ]

Chất cần tách (lỏng)

PHƯƠNG PHÁP CHIẾT

Hỗn hợp lỏng/rắn (Có chất cần tách)

↓ [ ]

Hỗn hợp có dịch chiết (Có chất cần tách)

↓ [ ]

Dịch chiết (Có chất cần tách)

↓ [ ]

Chất cần tách

LIVEWORKSHEETS



Bài 4 . Cho các cụm từ sau:

Hòa tan nóng trong dung môi

Lọc

Làm lạnh

Làm bay hơi dung môi

Cho lên cột sắc kí

Cho dung môi chảy qua

Lọc nóng

Em hãy chọn từ hay cụm từ để hoàn thiện cách tiến hành phương pháp kết tinh và sắc khí cột

PHƯƠNG PHÁP KẾT TINH

Hỗn hợp rắn
(Có chất cần tách)

↓

Hỗn hợp chứa dung dịch bão hóa
(Có chất cần tách)

↓

Dung dịch bão hòa
(của chất cần tách)

↓

Chất cần tách kết tinh

↓

Chất cần tách

Sắc kí cột

Hỗn hợp chất
(Có chất cần tách)

↓

Cột sắc kí có hỗn hợp
(Có chất cần tách)

↓

Dung dịch đi ra khỏi cột sắc kí
(Có chất cần tách)

↓

Chất cần tách

LIVEWORKSHEETS