

## CHI TIẾT BÀI THI MÔN HÓA HỌC (V-SAT)

- **Nội dung đánh giá:** Đánh giá khả năng hiểu các kiến thức cơ bản liên quan đến lĩnh vực Hóa học. Các nhóm câu hỏi tình huống đánh giá khả năng đọc, tư duy, suy luận logic về Hóa học thông qua dữ kiện được cung cấp trong đề thi và kiến thức đã học; đánh giá khả năng áp dụng các kiến thức phổ thông để giải quyết các vấn đề liên quan.

- **Ví dụ 3 dạng thức câu hỏi trong đề thi:**

+ **Dạng Đúng/Sai:**

Este mạch hở E có công thức phân tử  $C_{10}H_{14}O_6$ . Cho E tác dụng với dung dịch NaOH, thu được ancol X và hai muối hai axit cacboxylic đơn chức Y và Z đều không tham gia phản ứng tráng bạc ( $M_Y < M_Z$ ). Xác định đúng, sai cho các nhận định sau:

Nhận định	Đúng	Sai
1. Có 4 cấu tạo thỏa mãn tính chất của E.		×
2. Chất Z làm mất màu dung dịch brom.	×	
3. Y và Z là hai chất cùng dãy đồng đẳng.		×
4. X tan được $Cu(OH)_2$ tạo dung dịch xanh lam.	×	

+ **Dạng Ghép hợp:**

Cho các dữ kiện:

1. Cho $Fe(NO_3)_2$ vào dung dịch $AgNO_3$	A. thu được kết tủa và khí.
2. Cho kim loại Na vào dung dịch $CuCl_2$	B. có kết tủa sau đó kết tủa tan.
3. Sục $CO_2$ cho đến dư vào dung dịch $Ca(OH)_2$	C. thu được kết tủa.
4. Cho kim loại Cu vào dung dịch hỗn hợp $NaNO_3$ và HCl	D. có khí không màu hóa nâu trong không khí.
	E. không có hiện tượng gì.
	F. có kết tủa màu xanh và khí màu nâu đỏ

Ghép nội dung ở cột bên trái với nội dung ở cột bên phải để được một câu có nội dung đúng.

*Đáp án: 1-C; 2-A; 3-B; 4-D.*

+ **Dạng Trả lời ngắn:**

Cho 1,88 gam hỗn hợp gồm P và S vào dung dịch chứa 0,4 mol  $HNO_3$  đặc (đun nóng), thu được 0,32 mol  $NO_2$  và dung dịch X. Cho 150 ml dung dịch gồm NaOH 1M và KOH 1M vào X, thu được dung dịch Y. Cô cạn Y, thu được m gam hỗn hợp rắn khan. Giá trị của m là

*Đáp án: 21.*