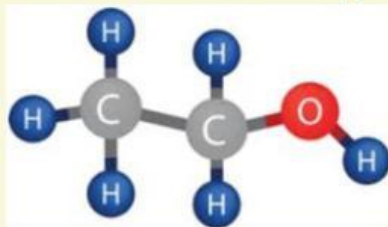


Name: _____



ETHYLIC ALCOHOL

Câu 1: Quan sát mô hình phân tử ethylic alcohol, hãy điền các thông tin còn thiếu vào chỗ trống ?



1. Công thức phân tử:

2. Công thức cấu tạo thu gọn:

3. Trong phân tử có nhóm làm cho ethylic alcohol có những tính chất đặc trưng.

Câu 2: Đánh dấu ✓ vào ô Đúng/Sai mỗi nhận định sau:
Xét tính chất vật lí của ethylic alcohol ở điều kiện thường:

Đúng Sai

a. Là chất lỏng, màu trắng, vị cay, mùi đặc trưng.

☐ ☐

b. Tan vô hạn trong nước, không tan trong xăng,...

☐ ☐

c. Sôi ở $78,3^{\circ}\text{C}$,

☐ ☐

d. Ở 20°C , khối lượng riêng là $78,9 \text{ gam/cm}^3$

☐ ☐

Câu 3: Hãy chọn những hình ảnh thể hiện ứng dụng của ethylic alcohol kéo thả vào ô trống?



Câu 4: Chọn đáp án đúng nhất trong các phương án sau:

Câu 1. Ethylic alcohol tác dụng được với chất nào sau đây?

- A. Na. B. NaOH. C. NaCl. D. Na_2CO_3 .

Câu 2. Chất nào sau đây tác dụng được với Na?

- A. $\text{CH}_3\text{-CH}_3$. B. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$.
C. C_6H_6 . D. $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$.

Câu 3. Trong phản ứng cháy của ethylic alcohol, chất nào trong không khí sẽ phản ứng với ethylic alcohol?

- A. Hydrogen B. Oxygen.
C. Nitrogen. D. Hơi nước.

Câu 4. Chất nào sau đây có phản ứng cộng với nước tạo thành ethylic alcohol?

- A. Ethylene. B. Butane.
C. Methane. D. Tinh bột.

Câu 5: Cho một mẩu nhỏ sodium vào ống nghiệm được ethylic alcohol. Hiện tượng quan sát được là

- A. Có bọt khí màu nâu thoát ra.
B. Mẩu Na tan dần và không có bọt khí thoát ra.
C. Mẩu Na không tan và lắng xuống đáy ống nghiệm.
D. Mẩu Na tan dần và có bọt khí không màu thoát ra.

Câu 6: Ethylic alcohol tác dụng được với sodium vì

- A. trong phân tử có nguyên tử oxygen.
B. trong phân tử có nguyên tử hydrogen và nguyên tử oxygen.
C. trong phân tử có nguyên tử carbon, hydrogen và nguyên tử oxygen.
D. trong phân tử có nhóm - OH.