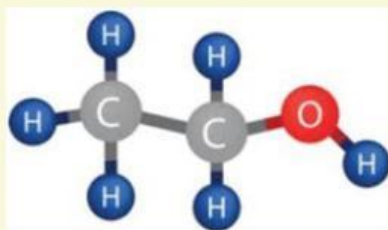


Name: _____



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.