BẢO QUẢN – NHẬN BIẾT 7.4

Câu 1: Kim loại kiềm có khả năng phản ứng hoá học dễ dàng với nhiều chất. Trong phòng thí nghiệm, để bảo quản kim loại kiềm, người ta dùng biện pháp nào sau đây?

A. Ngâm trong dầu hoả khan, trong chân không hoặc khí hiếm.

B. Ngâm trong nước cất.

C. Để trong ống thuỷ tinh chứa khí hiếm.

D. Ngâm trong cồn tuyệt đối.

Câu 2: Để bảo quản các kim loại sodium, người ta sử dụng phương pháp nào sau đây?

A. Ngâm chìm trong dầu hoả.

B. Để trong bình kín.

C. Ngâm trong nước.

D. Ngâm chìm trong rượu.

Câu 3: Nhúng que platinum sạch vào dung dịch chất X, sau đó đưa lên ngọn lửa đèn khí, đèn khí cháy với ngọn lửa màu vàng. Mặt khác, thêm vài giọt dung dịch chất X vào dung dịch silver nitrate thất xuất hiện kết tủa vàng. X có thể là chất nào sau đây?

(1) Potassium iodide.

(2) Sodium iodide.

(3) Sodium phosphate.

(4) Potassium phosphate.

A. (1) hoặc (4).

B. (2) hoặc (3).

C. (2).

D. (3) hoặc (4).

Câu 4: Cho 3 ống nghiệm dung dịch bão hoà mất nhãn gồm: LiOH, NaOH và KOH. Có thể phân biệt ba dung dịch trên bằng phương pháp nào sau đây?

A. Nhỏ từng dung dịch trong ống nghiệm vào dung dịch aluminium chloride.

B. Nhỏ từng dung dịch trong ống nghiệm vào dung dịch silver nitrate.

C. Nhỏ từng dung dịch trong ống nghiệm vào dung dịch copper(II) sulfate.

D. Nhúng dây platium sạch vào ống nghiệm chữa mỗi dung dịch sau đó đốt trên ngọn lửa đèn khí gas.

Câu 5: Tại sao không thể bảo quản kim loại lithium bằng cách ngâm trong dầu hoả?

A. Do lithium phản ứng với dầu hoả.

B. Do lithium là một kim loại có thế điện cực chuẩn âm.

C. Do lithium có khối lượng riêng nhỏ hơn khối lượng riêng của dầu hoả.

D. Do lithium tan trong dầu hoả.

Câu 6: Phát biểu nào sau đây sai?

A. Kim loại Na, K đều khử được H_2O ở điều kiện thường.

B. Để bảo quản kim loại kiềm cần ngâm chìm trong dầu hỏa.

C. Cho Na kim loại vào dung dịch $FeSO_4$ thu được Fe.

D. Các kim loại kiềm đều là kim loại nhẹ.

Câu 7: Khi đốt nóng tinh thể LiCl trong ngọn lửa đèn khí không màu thì tạo ra ngọn lửa có màu

A. Da cam.

B. Tím nhạt.

C. Vàng.

D. Đỏ tía.

LIVEWORKSHEETS

Câu 8: Nhúng dây đầu que đốt bằng platium đã được rửa sạch nước vào dung dịch potassium chloride nồng độ khoảng 25% rồi đưa lên ngon lửa đèn khí thấy ngon lửa cháy có màu

A. Da cam. **B.** Tím nhạt. **C.** Vàng. **D.** Đỏ tía.

Câu 9: Nhúng đầu dây inox sạch vào dung dịch sodium hydroxide bão hoà rồi đưa vào ngọn lửa không màu của đèn khí thấy ngọn lửa cháy có màu

A. Da cam. **B.** Tím nhạt. **C.** Vàng. **D.** Đỏ tía.

Câu 10: Nhúng đầu dây platium vào dung dịch hydroxide bão hoà của một kim loại kiềm M; sau đó đưa đầu dây platium vào ngọn lửa đèn khí thì ngọn lửa cháy có màu đỏ tía. Vậy M có thể là

A. Na. **B.** K. **C.** Li. **D.** Na hoặc K.

LIVEWORKSHEETS