

Họ và tên Lớp



LUYỆN TẬP DUNG DỊCH VÀ NỒNG ĐỘ

Câu 1: Cho phát biểu: "Dung dịch là hỗn hợpcủa chất tan và dung môi"

Câu 2: Hòa tan đường vào cốc nước ta thu được dung dịch nước đường. Chất tan là

- | | |
|------------------------|---------------------|
| A Nước và đường | B Nước |
| C Đường | D Nước đường |

Câu 3: Dung dịch chưa bão hòa là dung dịch

- A** Không thể hòa tan thêm chất tan
- B** Có thể hòa tan thêm chất tan
- C** Không thể hòa tan thêm nước
- D** Có thể hòa tan thêm dung dịch

Câu 4: Khi tăng nhiệt độ thì độ tan của hầu hết chất rắn trong nước

- | | |
|----------------------|--------------------|
| A Biến đổi ít | B Không đổi |
| C Giảm | D Tăng |

Câu 5: Khi sản xuất nước ngọt có gas người ta thường nén khí carbon dioxide ở áp suất cao nhằm mục đích

- A** Tăng khả năng hòa tan của khí carbon dioxide trong nước
- B** Giảm khả năng hòa tan của khí carbon dioxide trong nước
- C** Không làm thay đổi khả năng hòa tan của khí carbon dioxide trong nước
- D** Giảm nhanh lượng khí carbon dioxide trong nước

Câu 6: Chất nào sau đây không tan trong nước ở điều kiện thường

A Oxygen

B Bột sắt

C Muối ăn

D Copper (II) sulfate

Câu 7: Khối lượng H_2O_2 có trong 30 gam dung dịch nồng độ 5% là

A 15 gam

B 0,15 gam

C 1,5 gam

D 0,5 gam

Câu 8: Nước muối sinh lý (dung dịch NaCl 0,9%) được sử dụng nhiều trong y học và cuộc sống hằng ngày, như được dùng để súc miệng, ngâm, rửa rau quả,... Để pha chế 500 gam nước muối sinh lý ta cần:

A 4,5 gam NaCl và 494,6 gam nước

B 4,5 gam NaCl và 506,4 gam nước

C 5,4 gam NaCl và 494,6 gam nước

D 5,4 gam NaCl và 504,6 gam nước

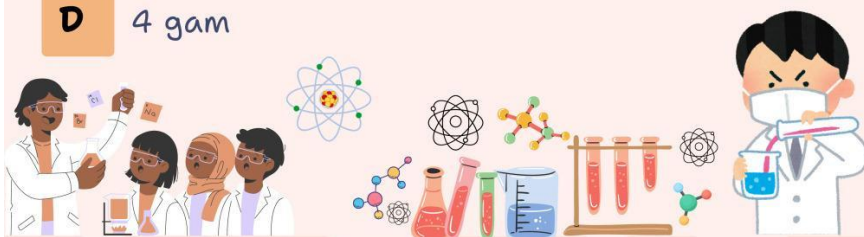
Câu 9: Khối lượng NaOH có trong 200 ml dung dịch nồng độ 0,5M là

A 9 gam

B 3 gam

C 0,5 gam

D 4 gam



THE END