Họ và tên _____ Lớp _____



# LUYỆN TẬP
# DUNG DỊCH VÀ NỒNG ĐỘ

**Câu 1: Cho phát biểu: "Dung dịch là hỗn hợp .....của chất tan và dung môi".**

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

A Nước và muối

B Nước

C muối

D Nước muối

**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 biến 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 gì?**

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 Thay đổi mùi vị của nước ngọt

D Giảm nhanh lượng khí carbon dioxide trong nước

LIVEWORKSHEETS

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

A Oxygen

B Dầu ăn

C Muối ăn

D Copper(II) sulfate

**Câu 7: Khối lượng $H_2O_2$ có trong 60 gam dung dịch nồng độ 3% là**

A 18 gam

B 0,02 gam

C 1,8 gam

D 0,2 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 1000ml nước muối sinh lý ta cần bao nhiêu gam NaCl và bao nhiêu ml nước cất?**

A 9 gam NaCl và 991 ml nước cất

B 9 gam NaCl và 909,9 ml nước cất

C 5,4 gam NaCl và 494,6 ml nước cất

D 5,4 gam NaCl và 504,6 ml nước cất

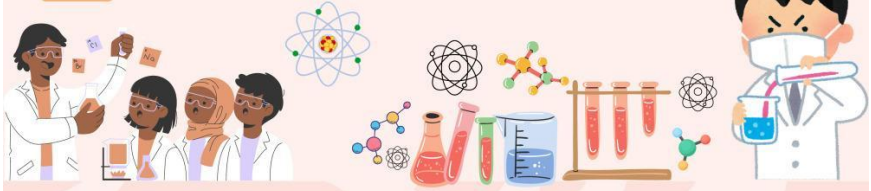
**Câu 9: Khối lượng NaOH có trong 100 ml dung dịch nồng độ 0,5M là**

A 4 gam

B 3 gam

C 0,5 gam

D 2 gam



# THE END

LIVEWORKSHEETS