TRƯỜNG THCS NGỌC THỤY

**CHUYÊN ĐỀ: DUNG DỊCH**

**PHIẾU HỌC TẬP TUẦN 34**

**Câu 1.** Để pha 100g dung dịch CuSO4 4% thì khối lượng nước cần lấy là:

**A.** 95g    **B.** 96g                               **C.** 97g                         **D.** 98g

**Câu 2.** Muốn pha 100ml dung dịch H2SO4 3M thì khối lượng H2SO4 cần lấy là:

**A.** 26,4g           **B.** 27,5g                            **C.** 28,6g                      **D.** 29,4g

**Câu 3.** Có 60g dung dịch NaOH 20%. Khối lượng NaOH cần cho thêm vào dung dịch trên để được dung dịch 25% là:

**A.** 4g                     **B.** 5g                          **C.** 6g                            **D.** 7g

**Câu 4.** Hoà tan 117g NaCl vào nước để được 1, 25 lít dung dịch. Dung dịch thu được có nồng độ mol là:

**A.** 1,5M  **B.** 1,6M                           **C.** 1,7M                      **D.** 1,8M

**Câu 5.** Trong 400ml dung dịch có chứa 19,6g H2SO4. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

**A.** 0,2M                    **B.** 0,3M                         **C.** 0,4M                     **D.** 0,5M

**Câu 6.** Hoà tan 12g SO3vào nước để được 100ml dung dịch.Nồng độ của dung dịch H2SO4  thu được là:

**A.** 1,4M                     **B.** 1,5M                          **C.** 1,6M                         **D.** 1,7M

**Câu 7.** Làm bay hơi 20g nước từ dung dịch có nồng độ 15% thu được dung dịch có  nồng độ 20%. Dung dịch ban đầu có khối lượng là:

**A.** 70g                  **B.** 80g                        **C.** 90g                   **D.** 60g

**Câu 8.** Số lít nước nguyên chất cần thêm vào 1 lít dung dịch H2SO4 98% (d = 1,84 g/ml) để được dung dịch mới có nồng độ 10% là

**A.** 14,192                  **B.** 15,192                    **C.** 16,192                    **D.** 17,192

**Câu 9.** Hòa tan hoàn toàn m gam Na2O nguyên chất vào 40 gam dung dịch NaOH 12% thu được dung dịch NaOH 51%. Giá trị của m (gam) là

**A.** 11,3                      **B.** 20,0                        **C.** 31,8                        **D.** 40,0

**Câu 10.** Trộn 2 lít dung dịch HCl 4M vào 1 lít dung dịch HCl 0,5M. Nồng độ mol của dung dịch mới là:

**A.** 2,82M                  **B.** 2,81M                    **C.** 2,83M                      **D.** 2,84M