

MOLAR ÇÖZELTİLER SORULAR

Örnek Sorular - 1

- Saf NaOH kullanılarak 500 mL 0.5 M çözelti nasıl hazırlanır?

Örnek Sorular - 1

- Saf NaCl kullanılarak 1000 mL 1 M çözelti nasıl hazırlanır?

- 25 gr NaCl kullanılarak 250 ml çözelti hazırlanıyor. Çözeltinin molaritesini hesaplayınız.

- 3 gr AgNO_3 kullanılarak 250 ml çözelti hazırlanıyor. Çözeltinin molaritesini hesaplayınız.

- Kütlegece %36,5'luk ve $d=1,19 \text{ g/cm}^3$ olan HCl'den 500 mL 0,5M çözelti hazırlamak için kaç mL kullanılmalıdır?

- Saf NaOH katısından 250 mL 0.1 M çözelti nasıl hazırlanır?

- Demirsülfat pentahidrat katısından 500 mL 0.5M demir sülfat çözeltisi nasıl hazırlanır?

- Bakırsülfat pentahidrat katısından 1000 mL 0.1M çözeltisi nasıl hazırlanır?

- Yoğunluğu 1,19 g/mL olan ağırlıkça %36,5'luk HCl'den 3M 500 mL HCl çözültisi nasıl hazırlanır?