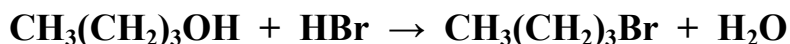


ESERCIZI VARI (PARTE II)

1) 15,2 g di alcool normal butilico $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{OH}$ sono stati fatti reagire con un eccesso di HBr secondo la seguente reazione:



Quando la reazione giunge a completezza, il bromuro di normal butile ottenuto $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{Br}$ è 14,5 g.

Calcolare la resa della reazione.

2) Calcolare quanti grammi di NaOH sono necessari per preparare 1 dm^3 di una soluzione 0,100 M in NaOH .

3) Calcolare la concentrazione molare di una soluzione di HNO_3 al 69,8 % . La densità della soluzione è $1,42 \text{ g/cm}^3$.

4) Si calcoli la molalità di una soluzione acquosa al 10 % in peso di un composto organico di peso molecolare pari a 113.

5) Calcolare la frazione molare del soluto in una soluzione acquosa al 57.0 % in peso di HI .