Wie viel Zitronensäure ist in 100g Zitronen enthalten?

Ein Chemiekurs analysiert Zitronensaft mit Hilfe einer Säure-Base-Titration mit Natronlauge der Konzentration 0,1 mol/l. Die erste Gruppe benötigt für 20 ml Saft 170 ml NaOH, die zweite Gruppe für 10 ml Saft 97 ml, und die dritte Gruppe für 10 ml Saft 75 ml NaOH. Im Schnitt werden also 85,7 ml 1-molare NaOH für 10 ml Saft benötigt.

Schritt 1: Berechnung von n(NaOH)

n = c * V = 0.1 mol/l * 0.0857 l = 0.00857 mol

Schritt 2: Reaktionsgleichung

 $3 \text{ NaOH} + \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7 ==> 3 \text{ H}_2\text{O} + \text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7\text{Na}_3$

Schritt 3: Berechnung von n(Zitronensäure)

 $n(Zitronensäure) = \frac{1}{3} n(NaOH) = \frac{1}{3} * 0.00857 mol = 0.002856 mol$

но ОН ОН

Schritt 4: Berechnung von m(Zitronensäure)

m = M * n = 192 g/mol * 0,002856 mol = 0,5482 g

In den 10 ml Zitronensaft befinden sich also 0,5482 g Zitronensäure.

Demzufolge sollten in 100 ml Zitronensaft 5,48 g Zitronensäure enthalten sein.

Kritische Betrachtung

Dieser Wert ist realistisch. Verschiedene Internetquellen sagen aus, dass Zitronensaft zwischen 4,5 und 7 Gramm Zitronensäure enthält. Das im Versuch ermittelte Ergebnis liegt genau in diesem Rahmen.