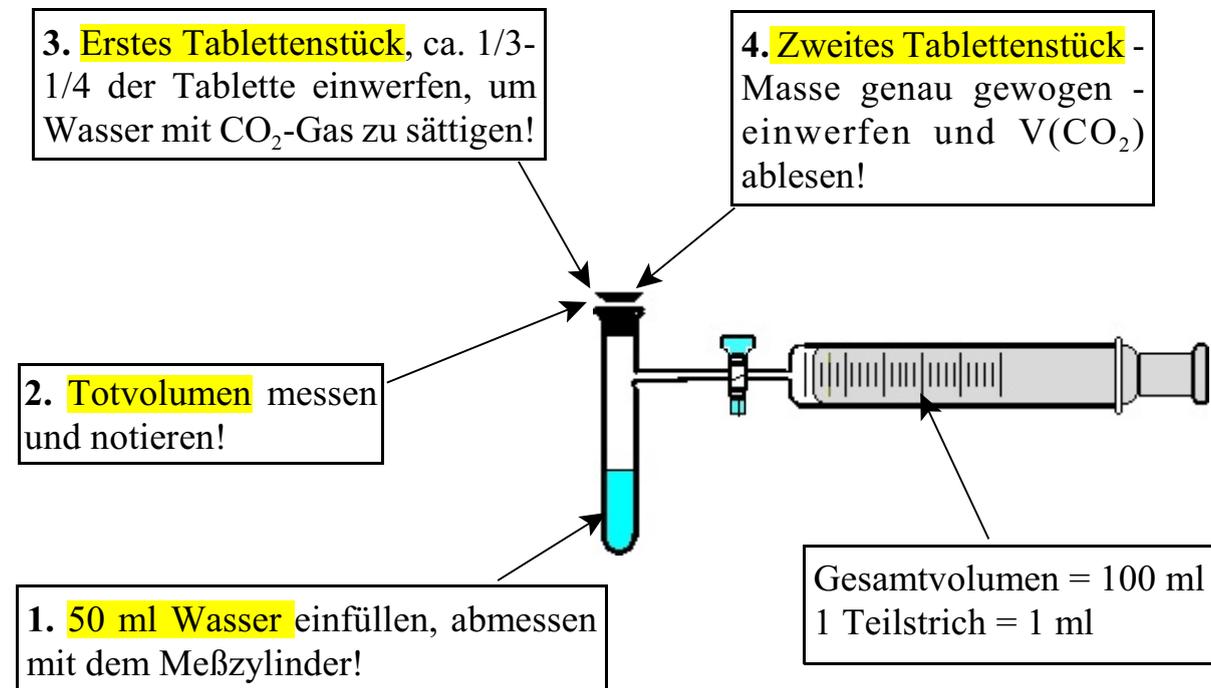


Wie viel Natriumhydrogencarbonat enthält eine Vitamin-C-Tablette?

Versuchsvorbereitung:



„Theorieteil“ für die Nicht-Versuchsteilnehmer

Erledige folgende Arbeitsaufträge

Berechne die

1. Molare Masse der Citronensäure $M(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ g/mol}$

2. Molare Masse von Kohlenstoffdioxid $M(\text{CO}_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ g/mol}$

3. Molare Masse von Natriumhydrogencarbonat

$M(\text{NaHCO}_3) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ g/mol}$

4. Versuche, die **Reaktionsgleichung** aus den vorformulierten Angaben her zu lösen!